

ANAIIS DA **OLIMPIÁDA** **BAIANA** DE QUÍMICA



**Associação
Brasileira
de Química**
Regional Bahia

Concepção Gráfica:

Dafne Comunicação

Designer Gráfico

Maherle

maherle@gmail.com

(85) 8876.9276

Impressão:

Gráfica LCR

Sistema de Bibliotecas – IQ/UFBA

Olimpíada Baiana de Química. (2012: Salvador, BA)

Anais da Olimpíada Baiana de Química. – Salvador: Associação Brasileira de Química Regional Bahia, 2012.

78p. il.

Inclui provas, gabaritos e resultados.

ISBN

1. Química. 2. Olimpíada de Química. 3. Educação. I. Associação Brasileira de Química Regional Bahia. II. Título.

CDD-540

CDU-54



Anais da **OLIMPÍADA** **BAIANA** de Química

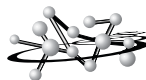


**Associação
Brasileira
de Química**
Regional Bahia

2012



**Associação
Brasileira
de Química**
Regional Bahia



Expediente

EQUIPE 2012

COORDENAÇÃO GERAL

Prof. Lafaiete Almeida Cardoso

IQ UFBA

E-mail: lafaiete@ufba.br

Telefone: (71) 3283-6813

Profª Sonilda Mª Teixeira da Silva

Colégio Estadual da Bahia - CENTRAL

E-mail: sonilda@laquam.qui.ufba.br

Telefone: (71) 3237-4024

Organização dos originais:

Prof. José Roque Mota Carvalho

Prof. Lafaiete Almeida Cardoso

Prof. Martins Dias de Cerqueira

COMISSÃO CIENTÍFICA

Profª Adelaide Vieira Viveiros

IQ - UFBA

Prof. Dirceu Martins

IQ - UFBA

Profª Elisângela Fabiana Boffo

IQ - UFBA

Prof. Gilson de Freitas Silva

IQ - UFBA

Prof. José Roque Mota Carvalho

IQ - UFBA

Prof. José Petronílio Lopes Cedraz

IQ - UFBA

Prof. Lafaiete Almeida Cardoso

IQ - UFBA

Prof. Lailton Passos Cortes Junior

IQ - UFBA

Prof. Martins Dias de Cerqueira

IQ - UFBA

Profª Nídia França Roque

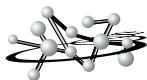
IQ - UFBA

Prof. Sergio Telles de Oliveira

IQ - UFBA

Profª Sonilda Mª Teixeira da Silva

Colégio Estadual da Bahia - CENTRAL



**Associação
Brasileira
de Química**
Regional Bahia

Expediente

COORDENAÇÕES MUNICIPAIS

Acajutiba - Profa Neire Lúcia Simões Rocha Só
neireso@hotmail.com

Água Fria - Profª Naiara de Jesus Freitas
enzzo_lucas@hotmail.com

Alagoinhas - Prof. Genaldo Bahia
genaldobahia@bol.com.br

Alcobaça - Profa Aline da Silva santos
aline.silva_santos@yahoo.com

Amargosa - Prof. Marcus Vinicius Bahia - mvbahia@ufba.br

Profª Caline Gomes - calli.g@hotmail.com

Aurelino Leal - Prof. Reinaldo Almeida Neto
netoquimica@yahoo.com.br

Barra - Profª Magda Lucilene Lima Cunha
magdalucilene@hotmail.com

Barro Alto - Prof. Lucas José da Silva - brilucks@hotmail.com

Barreiras - Prof. Eduardo Luiz Dias Cavalcanti
eldcavalcanti@ufba.br

Caculé - Prof. Joselito Soares Santos
joselitosoares5@hotmail.com

Caetité - Prof. Almino Souza Duarte
aduartek@yahoo.com.br

Camaçari - Profª Luciene Santos Carvalho
lusantos@ifba.edu.br

Camamu - Profª Leila marcia souza de almeida
leyllamarcia@hotmail.com

Campo Formoso - Prof. José Cleub Silva Santos Júnior
cleubjunior@gmail.com

Canavieiras - Profª Ana Mara Costa de Melo
anamaramcm@yahoo.com.br

Caravelas - Prof. Jorge Lima Nascimento
jlnruan@yahoo.com.br

Catu - Profª Alexandra Carvalho - alexandrasc@eafcatu.gov.br
Profª Elisangela Costa Santos - eliscsantos@yahoo.com.br

Conceição do Coité - Profa Ludmille Araújo Oliveira
lud_mille@hotmail.com

Feira de Santana - Profª Agnudes Santana
agnudesqui@gmail.com

Guanambi - Profª Sandra Náira Oliveira Boa Sorte
sandraquimica@yahoo.com.br

Ibiraçuã - Profª Maisa Rodrigues R. de Andrade - maisarran-
drade@hotmail.com

Ibitiara - Profª Rosania Rodrigues Silva
rosaniarodri@hotmail.com

Ipiáú - Prof. Alexsandro dos Santos Costa
alexSandro@yahoo.com.br

Irará - Profª Naiara de Jesus Freitas
enzzo_lucas@hotmail.com

Irecê - Profª Érica Messias Paiva - ericapaivas@hotmail.com

Itabuna - Prof. Herbert Costa Damasceno

h.quimico@hotmail.com

Itapetinga - Profa Juscelaine Vieira do Prado

jusci10.prado@hotmail.com

Jequié - Profª Eliana Sardinha da Silva

lyufroes@hotmail.com

Jequiriça - Prof. Luciano de Jesus souza

lucaquimico@hotmail.com

Juazeiro - Prof. Cesar de Santana Bandeira

cesarbandeira1@hotmail.com

Jaguaquara - Prof. Gil Luciano Guedes dos Santos

gilluciano@yahoo.com.br

Lagedo do Tabocal - Prof. Carlos Henrique Nunes

chricknunes@yahoo.com.br

Lapão - Aline Dourado Nascimento

missoes_alline@hotmail.com

Livramento de Nossa Senhora - Profª Christianne Grace

Rodrigues Sousa Ferreira - christiannegrace@hotmail.com

Macaúbas - Prof. Geovan Gomes dos Santos

geovan_bb@yahoo.com.br

Morro do Chapéu - Profª Nicélia Lima

niceliasantos85@gmail.com

Mortugaba - Profª Maria do Carmo C. A. Saraiva

ducarmosaraiva@yahoo.com.br

Mucuri - Profª Valdilene de A. Macedo dos Santos

scorpion18val@yahoo.com.br

Mutuipe - Prof. Fábio Josué Souza dos Santos

fabio13789@yahoo.com.br

Nazaré - Prof. José Carlos Sampaio Cardoso

jcardosokid@yahoo.com.br

Paramirim - Profa Luciana Teixeira Cardoso

Pintadas - Prof. Jailton Fernandes de Oliveira

pintadense2@yahoo.com.br

Porto Seguro - Profª Mariusa dos Reis

mariusareis@gmail.com

Riachão do Jacuípe - Profª Luciene Bispo de Jesus Costa

lucieneb@ufba.br

Ribeira do Pombal - Prof. Vicente B. dos Santos

vicentebatista2008@bol.com.br

Rio de Contas - Profª Luciana Teixeira Cardoso

lucianatcardoso@yahoo.com.br

Rio do Pires - Profª Creuza Rosa de Oliveira Santos

creuza_rosa@hotmail.com

Santa Inês - Prof. Everaldo dos santos

prof.eversan@hotmail.com

Santana - Prof. Evânio de Jesus Santos

evanio_soc.alt@yahoo.com.br

Santa Bárbara - Profa Márcia Soares Brito

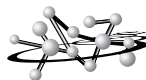
m.quimica2@hotmail.com

Santa Inês - Everaldo dos Santos - prof.eversan@hotmail.com

Santa Terezinha - Profª Creuza Souza Silva



**Associação
Brasileira
de Química**
Regional Bahia



Expediente

creuzasilvante@yahoo.com.br

Santo Amaro - Profª Adriana Vieira dos Santos

adrianavieiraifba@yahoo.com.br

Santo Antônio de Jesus - Prof. Marcus Vinicius Bahia
mvsbahia@ufba.br

São Miguel das Matas - Prof. Daniel Marcos de Jesus
danielmarcosdejesus@gmail.com

Senhor do Bonfim - Profª Maristela C. Bonfim
maristelabonfim@yahoo.com.br

Tanque Novo - Profª Arlinda Lessa da Silva Batista
arlindatnovo@yahoo.com.br

Teixeira de Freitas - Prof. Antônio Oliveira Rocha
antonioorocha@hotmail.com

Valença - Prof. Paulo Roberto Tavares de Souza
paulotavares@ifba.edu.br

Varzedo - Profª Creuza Souza Silva
creuzasilvante@yahoo.com.br

Vitória da Conquista - Rossana Borges Cavalcante Vilar
rossana.vilar@bol.com.br

APOIO À COORDENAÇÃO

Profª Vitória Regina Bispo Soares

vitoriabispo@gmail.com

Fábio Duarte Vilas Boas

E-mail: admin@ip-route.com.br / fabiovb@ufba.br

Graduado - Farmácia / UFBA

Programador / Desenvolvimento em UNIX-LIKE

Caio Luis Santos Silva

Aluno de Pós-Graduação - Química / UFBA

Apoio - Secretaria

Ubirajara de Lima Santana

Funcionário - IQ/UFBA

ABQ - Regional Bahia

Profª Magda Beretta

Conselheira Regional e Diretora de Integração

CRQ - VII Região (CRQ VII)

Químico Djalma Nunes

Diretor Administrativo

BOLSISTAS PROGRAMA PERMANECER – PROAE/UFBA

Ismael Ferreira de Oliveira Cruz

Silvana Trinchão Costa

SUMÁRIO

Apresentação.....	9
-------------------	---

Lafaiete Almeida Cardoso - Coordenação OBAQ

Sérgio Melo - Coordenador Nacional

Prefácio	13
----------------	----

Roberto Paulo M. Lopes - Diretor Geral da FAPESB

MENSAGENS

Prof. Dra. Dulce Tamara da Rocha Lamego da Silva

Pró-Reitora de Extensão da UFBA.....	15
--------------------------------------	----

Emmanuel Lacerda

Relações Institucionais e Governamentais da Braskem na Bahia.....	17
---	----

Márcio Valença

Gerente de Mercado da Bahia (Brasilgás)	18
---	----

Marconi Oliveira Andraos

Diretor de Relações Institucionais da Dow Brasil	19
--	----

QUESTÕES

Questões Objetivas.....	21
Questões Discursivas	37
Gabarito Objetivas	43
Gabarito Discursivas.....	44

RESULTADO DA OBAQ

2012.....	49
-----------	----

<u>QUADRO DE HONRA MEDALHISTAS BAIANOS</u>	64
---	----

APRESENTAÇÃO

OA Olimpíada Baiana de Química (OBAQ) é um evento promovido pela Associação Brasileira de Química – Regional Bahia, desenvolvido como atividade de extensão do Instituto de Química da Universidade Federal da Bahia (UFBA), em consonância com o Programa Nacional Olimpíadas de Química.

Ao fazermos uma retrospectiva, desde a sua primeira edição em 2006, constatamos que a cada ano, o processo de interiorização da OBAQ tem avançado, alcançando cada vez mais longínquos municípios baianos, atraindo, principalmente, estudantes e professores de escolas públicas. A página da OBAQ (www.obaq.ufba.br) tem sido útil neste processo contínuo de capilarização, já alcançando uma marca superior a trezentos mil acessos.

Além disto, na lista dos mais destacados participantes passaram a figurar estudantes da rede pública de ensino e, nas participações nacionais, os estudantes da Bahia ganharam maior projeção e o apoio das instituições parceiras também propiciou a premiação continuada de alunos-destaque, em particular, os oriundos de escolas públicas, com equipamentos de informática.

Outras atividades desenvolvidas que marcaram a OBAQ em 2012 merecem menção.

Em uma parceria da Braskem com o Instituto de Química-UFBA, foi montada uma mostra permanente, “Cheiros e Sabores”, no Museu Unica na Cidade de Camaçari, visando-se contribuir para a melhoria do ensino da Química e despertar nos alunos do Ensino Fundamental e Médio o interesse pelo mundo da ciência. A mostra faz uma correlação entre a Química e os fatos e fenômenos do cotidiano, abordando o cheiro e o sabor como temas, e motivar o estudante para uma aprendizagem significativa desta área do conhecimento. Com uma linguagem científica apropriada e de fácil entendimento, o conhecimento é apresentado em painéis, por meio de experimentos e de jogos interativos. Durante a visita, o público também tem a oportunidade de conhecer o Projeto da Olimpíada Baiana de Química.

Ainda neste ano, foi desenvolvida uma ação de apoio ao ensino e ao estudo da química em escolas públicas, tendo como objetivo melhorar a compreensão dos estudantes do Ensino Médio sobre a Química e consequentemente, colaborar para a diminuição da evasão escolar, como parte de um projeto nacional, financiado pela CAPES e coordenado nacionalmente pelo Prof. Sérgio Melo, Coordenador do Programa Nacional Olimpíadas de Química, o projeto “PRÁTICAS MOTIVADORAS NAS ESCOLAS PÚBLICAS ESTADUAIS: USANDO O LIVRO DIDÁTICO”, foi aplicado em cinco escolas públicas estaduais, sendo quatro da cidade de Salvador (Colégio Thales de Azevedo, Colégio Estadual de Praia Grande, Colégio Landulfo Alves e o Instituto Central de Educação Isaías Alves) e uma do município de Camaçari (Colégio Modelo de Camaçari). Aproximadamente 400 alunos

foram inscritos, contando com a monitoria de 12 alunos do curso de química e três professores da rede pública.

Esta atividade poderia ter alcançado resultados mais expressivos, assim como a própria OBAQ, se não tivesse ocorrido a paralisação das escolas públicas estaduais durante um longo período.

Não poderíamos deixar de assinalar que a parceria com instituições e empresas como o CNPq, FAPESB, Cofic, Brasilgás, Braskem, Dow, Fundação CefetBahia, CRQ VII e FIEB. O apoio da Reitoria da UFBA, da Direção do Instituto de Química, através da Magnífica Reitora, Professora Dora Leal Rosa e da Diretora Professora Maria de Lourdes Botelho Trino e das Pró-Reitorias, de Extensão da UFBA, através da Pró-Reitora, professora Dulce Tamara da Rocha Lamego da Silva, e de Ações Afirmativas e Assistência Estudantil, na pessoa do professor Dirceu Martins, tem sido fundamentais para a continuidade e avanço da OBAQ.

Transcorrido mais um ciclo de atividades da Olimpíada Baiana de Química, constatamos que as diretrizes traçadas e o apoio recebido contribuíram significativamente para o êxito deste certame, mas a consolidação e expansão da OBAQ requerem além de dedicação e determinação por parte da equipe executora, o apoio continuado dos atuais parceiros e a conquista de novos apoiadores.

Esperamos que a publicação continuada destes Anais esteja sendo útil neste processo de atrair, de identificar jovens e de despertar vocações e contribua para a formação e qualificação dos futuros profissionais da química.

Por fim, resta-nos agradecer a todas as pessoas e instituições parceiras, em particular, aos abnegados coordenadores municipais e equipes, aos professores da Comissão Científica, sob a presidência da professora Adelaide Viveiros, aos alunos e funcionários da UFBA e de outras Instituições, aos professores das escolas participantes, ao incansável e conselheiro de todas as horas, professor Sérgio Melo, Coordenador Nacional do Programa Olimpíada de Química e ao Diretor Geral da FAPESB, Dr. Roberto Paulo M. Lopes, pela valiosa e significativa contribuição ao Projeto Olimpíada Baiana de Química.

Lafaiete Almeida Cardoso
Coordenação OBAQ

APRESENTAÇÃO

Em 2012 vivenciamos um agitado ano de atividades voltadas para a valorização da química, em todo o país registramos conquistas resultantes de esforços realizados por centenas de colaboradores envolvidos com o Programa Nacional Olimpíadas de Química, dentre esses o grupo que realiza a Olimpíada Baiana de Química. O conteúdo destes Anais da OBAQ constata o excelente trabalho desenvolvido no estado da Bahia.



Apesar dos percalços causados pelas longas paralizações na rede de ensino público estadual observou-se que houve crescimento com relação ao ano anterior, um demonstrativo da sólida imagem construída e da importância que o projeto assumiu nesse estado. A bem estruturada rede de apoio se estende por toda a região interiorana oportunizando alunos e escolas participarem de suas ações, agora ampliada com os cursos de aprofundamento em química direcionados para estudantes de escolas públicas, mantidos com financiamento da CAPES. Na Bahia esse projeto foi aplicado em quatro escolas de Salvador e uma em Camaçari perfazendo dez turmas de estudantes interessados em ampliar seus conhecimentos em química. Denominado “Práticas motivadoras nas escolas públicas estaduais: usando o livro didático” o projeto envolveu estudantes do Curso de Química da UFBA, professores das escolas públicas envolvidas e atendeu cerca de 400 estudantes dessas escolas.

A expectativa é que essas ações desenvolvidas na Bahia possam contribuir tanto para elevar a quantidade de jovens interessados em prosseguir estudos superiores na área da química, bem ainda, incentivar acadêmicos do Curso de Química da UFBA se qualificarem e abraçarem a carreira docente e com isso contribuir para reduzir a acentuada deficiência de docentes de química no ensino médio.

Este “Anais-2012 da OBAQ” mostra detalhadamente a abundância de atividades realizadas pela coordenadoria e seus resultados. Foram esforços extensivos que aproximaram o Programa Nacional Olimpíadas de Química da comunidade baiana. Destaque para as ações interativas que aproximaram o público em geral nas mostras permanentes e nas atividades levadas a cabo em espaços de grande afluência (shopping centers) durante a Semana Nacional de Ciência e Tecnologia - 2012.

Com relação às Olimpíadas de Química cabe destacar a conquista do estudante baiano Thiago Matheus Santos Rios, aluno do IFBA - Salvador, que conseguiu se inserir no seleto grupo dos quinze mais destacados estudantes dentre

os quase 190 mil que participaram, em 2012, do Programa Nacional Olimpíadas de Química. Um feito notável, posto que foram esses os estudantes que durante duas semanas participaram do Curso de Aprofundamento e Excelência em Química, ministrado por docentes do Curso de Pós-graduação em Química da UFPI, objetivando escolher as equipes que representarão o Brasil nas olimpíadas internacionais de química previstas para acontecer, em 2013, na Rússia e na Bolívia. O destaque alcançado por Thiago é uma demonstração inequívoca que a OBAQ tem cumprido seu papel de incentivar o estudo da química e de identificar jovens com talento e aptidão para essa ciência. A exemplo de Thiago, duas dezenas de estudantes de escolas públicas, receberam destaque por suas participações na OBAQ, sinais de que os investimentos feitos em benefício do ensino de química na rede pública têm sido compensadores. Ao ampliar por mais 24 meses o tempo de execução do projeto de apoio às escolas públicas, a CAPES nos concede aval, ao mesmo tempo em que deposita carga de responsabilidades e incentivo para superar as metas traçadas para esse projeto.

Ao concluir, desejo agradecer aos apoiadores institucionais elencados nestas páginas, aos professores e coordenadores nas escolas de ensino médio, aos colegas da UFBA cujos esforços foram significativos para os excelentes resultados aqui apresentados, com destaque para o profícuo trabalho do coordenador estadual, Prof. Dr. Lafaiete Cardoso, que de forma incansável soube vencer os desafios e manteve vitalizado e promissor o Programa Nacional Olimpíadas de Química, no estado da Bahia.

Sérgio Melo

Coordenador do Programa
Nacional Olimpíadas de Química

PREFÁCIO

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA: A VISÃO DA FAPESB

A Olimpíada Baiana de Química (OBAQ) se insere em um conjunto de ações que fazem parte dos esforços para reverter os indicadores educacionais desfavoráveis do Brasil. É por meio de ações como esta que os alunos e professores dos Ensinos Médio e Tecnológico têm a oportunidade de trocar conhecimentos em um ambiente de integração que desperta e estimula a busca pelo saber. No universo da ciência, encontramos respostas e soluções para muitos dos problemas que acometem a população e é justamente neste sentido que a Olimpíada Baiana de Química merece destaque, por valorizar uma área de tamanha relevância para o desenvolvimento social e econômico do Estado da Bahia.



A Química, como ciência central, não somente é a base da vida como a responsável pelos ganhos de produtividade da economia moderna e a diversidade de novos produtos incorporados à nossa rotina. Esses ganhos de produtividade, decorrentes dos avanços realizados em diversas áreas do conhecimento científico, com destaque para a química, evidenciam que a ciência incorporou-se à estrutura produtiva, penetrando transversalmente seus diversos segmentos e alterando seus padrões de organização.

Na primeira edição da OBAQ, em 2006, cerca de 510 alunos de 37 escolas se inscreveram. Em 2012, 126 escolas estaduais, federais e particulares participaram das olimpíadas com 2331 inscritos – número um pouco menor do que o esperado, devido à greve de professores na rede pública estadual. Os resultados foram muito positivos e se refletem não apenas em nosso estado, como em todo o território nacional. Os alunos baianos estão se destacando cada vez mais nos eventos de química do país, como na V edição da Olimpíada Brasileira de Química Júnior (Obqjr 2012), na qual, além dos alunos medalhistas, sessenta e dois estudantes baianos obtiveram Menção Honrosa. Esses números mostram o aumento do interesse dos estudantes pela química e o resultado do empenho dos organizadores do evento no fortalecimento da educação.

A Olimpíada Baiana de Química (OBAQ), contribui para mudar padrões de comportamento e revolucionar as práticas de ensino na Bahia. Além dos efeitos diretos sobre os alunos - despertando, estimulando e aprofundando os conhecimentos em química - a Olimpíada Baiana serve como norteadora das ações da escola no ensino em química, contribuindo para a Popularização da Ciência e se configurando como importante atividade para a melhoria do ensino desta

disciplina. A OBAQ é direcionada para os alunos do ensino médio e tecnológico em um processo de interação universidade-escola. A universidade, reconhecida como lócus da produção e difusão do conhecimento, interagindo em cooperação com a escola, atuando firmemente no despertar do mundo da ciência para os alunos, especialmente da escola pública, contribui de forma significativa para uma inflexão nos métodos de ensino. Projeto como as Olimpíadas de Química, pelo reconhecimento de seus organizadores e pela iniciativa de estreitar a articulação com a escola, nos traz a certeza de que vamos reduzir a defasagem educacional que ainda nos separa de regiões mais desenvolvidas.

Nesse esforço de melhorar nossos indicadores educacionais, não poderia deixar de destacar o protagonismo dos organizadores da Olimpíada de Química que já demonstraram que suas ações vão além das funções acadêmicas tradicionais. Sua proposta de contribuir de modo efetivo para difusão e inclusão científica enseja uma atuação propositiva que vai impactar os modos de pensar e agir a educação e o desenvolvimento em nosso Estado.

A motivação de alunos e professores e o estímulo ao conhecimento são as molas propulsoras de uma educação de qualidade. A FAPESB busca atuar de forma contundente na qualidade da educação do Estado da Bahia apoiando eventos como a OBAQ. Vemos nos jovens participantes os futuros talentos da área da Ciência que, com certeza, contribuirão para o aprofundamento do ensino de química nas escolas. É uma honra para a Fundação, junto ao Instituto de Química da UFBA, participar do desenvolvimento deste belo projeto, que com certeza está plantando as melhores sementes para serem colhidas no futuro.

Roberto Paulo M. Lopes
Diretor Geral da FAPESB

MENSAGENS

Ilya Prigogine, químico russo, Nobel de Química em 1977, ao receber o prêmio afirmou: “a ciência para o benefício da humanidade somente é possível se uma atitude científica for profundamente arraigada na cultura como um todo. Isso implica certamente na melhor disseminação da informação científica para o público de um lado, mas do outro, em um melhor entendimento dos problemas do nosso tempo pela comunidade científica”



Projetos como as olimpíadas científicas são ações que vão ao encontro das palavras de Prigogine, pois estas competições possibilitam a formação científica, o despertar de talentos de futuros pesquisadores, o incentivo de jovens pelo conhecimento científico e a difusão da cultura científica em suas diversas disciplinas. As olimpíadas científicas são também instrumentos eficazes para professores, instituições de ensino público e universidades desempenharem suas funções sociais interferindo diretamente no cotidiano dos jovens, despertando o amor ao saber e a curiosidade ao conhecimento das ciências.

Em nosso país, urge maior desenvolvimento educacional, em especial, na área científica onde temos grande defasagem no ranking internacional. Precisamos da implementação de projetos robustos para enfrentar os desafios da contemporaneidade no âmbito dos avanços científicos, tecnológicos e de inovação. Entendendo o avanço do conhecimento científico como marco civilizatório, o Brasil precisa, cada vez mais, preparar sua juventude para seu fortalecimento como nação soberana, igualitária e democrática.

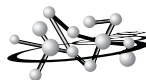
Neste contexto, as Olimpíadas de Química, na Bahia, tem perseguido com sucesso os objetivos específicos deste evento e contribuído para a melhoria do ensino desta ciência em nosso estado.

Estas Olimpíadas têm identificado os melhores estudantes de química do ensino médio, permitido um maior entrosamento entre docentes da Universidade e professores e estudantes das escolas de ensino médio e fundamental, assim como, no âmbito mais geral, estimulado o ensino, o estudo e a pesquisa no campo da Química.

A importância dos estudos de Química estão desde o conhecimento da criação da matéria viva - escreve Edgar Morin “ Uma porção de substância física organizou-se sobre a Terra, por meio de imersão marinha, banhos químicos, de descargas elétricas, adquiriu vida” - às mais novas questões com relação a um planeta sustentável onde o conhecimento de química está direcionado ao bem estar e qualidade de vida como estratégias de sobrevivência humana.



Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia



Mensagem

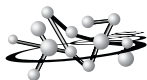
Em sua 7ª edição a participação dos vários municípios da Bahia demonstra a capacidade de projeção desta competição intelectual e demonstra também os resultados do trabalho do Prof. Lafaiete Almeida Cardoso que tem o mérito da dedicação, competência e abnegação.

A Bahia conquistou, em 2012, três medalhas de bronze e varias menções honrosas. Portanto, estão de parabéns todos os docentes responsáveis pelos alunos agraciados, todos os responsáveis pela organização Olimpíada Estadual da Bahia, especialmente, o Prof. Lafaiete e todos os familiares que atuaram como impulsores dos jovens. Mas, são para os estudantes que conquistaram as medalhas que recai maior responsabilidade. Eles merecem receber congratulações, mas estas congratulações estão acompanhadas do peso da provocação que o futuro lhes guarda. O futuro exige que eles sejam adultos que na sua plenitude cidadã atuem na sociedade de forma solidária e criativa buscando aquilo que os benefícios do conhecimento em Química podem oferecer à humanidade.

Temos certeza que o futuro será atendido.

Prof. Dra. Dulce Tamara da Rocha Lamego da Silva

Pró-Reitora de Extensão da UFBA



Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia

Mensagem

O compromisso de atuar de forma responsável e alinhar-se com premissas do desenvolvimento sustentável está no DNA da Braskem. Fomentamos ações que inspiram as pessoas a reavaliar conceitos, mudar comportamentos, agir e trabalhar de forma consciente para um futuro melhor, e a educação é ponto-chave para isso. Por isso iniciativas como a Olimpíada Baiana de Química (OBAQ), que proporciona aos jovens pensar a importância da química no cotidiano e inovações para a sua aplicação, tem o apoio da Braskem.

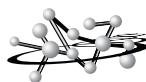


A OBAQ é fundamental para a formação de jovens diferenciados e futuros profissionais conscientes. Em seus 10 anos de história, a Braskem vem contribuindo para diversas parcerias com projetos ligados à educação. Um dos destaques, cujo propósito de desenvolver e estimular o interesse de jovens pelas ciências se aproxima ao da OBAQ é o Museu UNICA – Universo da Criança e do Adolescente, localizado na Cidade do Saber, em Camaçari. Um dos ambientes do Museu UNICA, o Espaço da Química, é fruto da parceria com o Instituto de Química da UFBA, cuja finalidade é mostrar, de forma lúdica e atraente, a contribuição da química para o desenvolvimento das ciências. O espaço é aberto para visitação gratuita e vem, também, beneficiando milhares de jovens da rede pública através do programa de Iniciação Científica da Secretaria de Educação de Camaçari, em parceria com a Cidade do Saber.

Aproveitamos para parabenizar aos jovens baianos que participaram e tiveram destaque na V edição da Olimpíada Brasileira de Química Júnior. É uma grande satisfação observar que a Bahia foi muito bem representada na etapa nacional, e que esses estudantes levaram consigo a motivação e o aprendizado que uma competição desse nível pode proporcionar.

Emmanuel Lacerda

Relações Institucionais e Governamentais
da Braskem na Bahia.



Mensagem

Desde que a Olimpíada Baiana de Química – OBAQ – foi instituída, em 2006, a Brasilgás tem apoiado a iniciativa por entender que se trata de um importante instrumento de valorização da ciência e de estímulo para a sociedade.

Mais do que um incentivo à educação, a Olimpíada é uma oportunidade para que cada vez mais jovens estejam preparados para as exigências do mundo moderno, facilitando sua inserção e atuação em ambientes tecnológicos complexos, que é o verdadeiro desafio da sociedade do conhecimento.



O sucesso desse projeto sócio-educacional pode ser medido não apenas pelo número de participantes, mas também pelo fato da Bahia ter sido a primeira colocada na Olimpíada Brasileira Júnior. Isso porque a OBAQ tem um propósito claro e que não muda ao longo do tempo.

Como Gerente Regional da Brasilgás e engenheiro mecânico formado pela Universidade Federal da Bahia, tenho orgulho em dar continuidade a esse projeto que, com certeza, contribuirá na formação pessoal e profissional de cada participante.

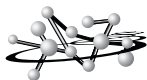
A Olimpíada é um projeto em total sintonia com os objetivos de responsabilidade social da Brasilgás, que tem a educação como um dos seus pilares, e permite à empresa estreitar o relacionamento com alunos de química e que poderão se tornar futuros profissionais da companhia.

Esse projeto é digno de admiração e louvor, não só pelos resultados alcançados, mas pelo comprometimento, dedicação e abnegação do grupo docente, que, mesmo com todas as dificuldades, acreditou no projeto e o tornou realidade.

Parabéns a todos!

Márcio Valença

Gerente de Mercado da Bahia



Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia

Mensagem

Todos sabemos a importância do papel que a química desempenha na busca de soluções cada vez mais inovadoras e sustentáveis – um dos principais desafios da atualidade.

Por estar inserida num contexto onde se faz necessário, por questões de sobrevivência, usar a água e a energia de modo responsável e sustentável, e, da mesma forma, distribuir alimento para uma população cada vez mais crescente, a Dow Brasil busca, em todas as suas ações, estar comprometida com a sustentabilidade, a preservação do meio ambiente, o bem estar e o desenvolvimento das pessoas, a prática da química sustentável e a inovação.



Para a companhia, o talento do Elemento Humano (pessoas), aliado à força da ciência e da tecnologia, é o dínamo propulsor capaz de produzir soluções inovadoras, criando produtos sustentáveis que são essenciais para a humanidade. E, nesse contexto, a educação tem um papel de suma importância – é o elemento fundamental, a base para a inovação. E por acreditar nessa premissa, na força e importância da educação, a Dow Brasil investe e apoia, consistentemente, projetos que possam contribuir para a melhoria dos índices educacionais no Brasil.

Com esse foco, é que a história de parceria entre a Dow e a UFBA – Universidade Federal da Bahia, já dura alguns anos e abrange a área educacional e de apoio à saúde. Seguindo essa linha, a Dow tem imensa satisfação em apoiar a Olimpíada Baiana de Química (OBAQ). Essa iniciativa está alinhada ao compromisso da empresa em promover a educação científica e aumentar a compreensão do público em geral sobre a importância da química no cotidiano das pessoas.

Em 2012, mais de dois mil alunos participaram da OBAQ. Ao envolver estudantes de 126 escolas do ensino médio e técnico da rede particular, estadual e federal, a OBAQ se fortalece como ferramenta cada vez mais importante para melhoria do ensino, sendo capaz de garantir maior integração entre professores e alunos.

Em nome da Dow, agradeço aos organizadores da OBAQ pela oportunidade de sermos parceiros nessa iniciativa tão importante que, além de descobrir jovens muito talentosos, estimula-os a buscarem oportunidades de carreira como profissionais de química.

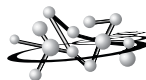
Marconi Oliveira Andraos

Diretor de Relações Institucionais da Dow Brasil



1

QUESTÕES OBJETIVAS



VII OLIMPIÁDA BAIANA DE QUÍMICA 2012

RESPONDA AS QUESTÕES DE 1 a 30, MARCANDO UMA DAS ALTERNATIVAS
DE ACORDO COM O QUE SE PEDE.

QUESTÃO 1 Peso 2

Considere a seguinte equação química:



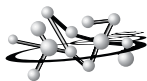
Sobre o processo assim representado é correto afirmar:

- (a) CrO_4^{2-} é o agente redutor.
- (b) Mn^{2+} é o agente oxidante.
- (c) H^+ é reduzido.
- (d) 15 elétrons estão envolvidos no processo redox.
- (e) 30 elétrons estão envolvidos no processo redox.

QUESTÃO 2 Peso 2

O valor do K_a do ácido acético, H_3CCOOH , é $1,8 \times 10^{-5}$, a 25°C . A partir desta informação é correto afirmar:

- (a) É um ácido mais forte que o íon HSO_4^- ($K_a = 1,2 \times 10^{-2}$ a 25°C).
- (b) Sua base conjugada é mais forte que a do HClO ($K_a = 2,9 \times 10^{-8}$ a 25°C).
- (c) Atua como um ácido de Brønsted-Lowry frente ao HClO .
- (d) É um ácido de Arrhenius mais fraco que a água ($K_w = 1,0 \times 10^{-14}$ a 25°C).
- (e) É um ácido mais forte que o HI ($K_a = 3,0 \times 10^9$ a 25°C).

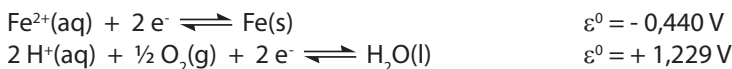


Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia

Questões Objetivas

QUESTÃO 3 **Peso 3**

Pretende-se avaliar se ocorre ou não corrosão do ferro em meio ácido e determinar a força eletromotriz (f.e.m.) padrão para esse processo. São dados os seguintes potenciais-padrões de eletrodos, a 298,15 K:



Com base nos dados apresentados, conclui-se que:

- (a) Ocorre corrosão em meio ácido e a f.e.m. padrão da pilha é de $-0,789 \text{ V}$.
- (b) Ocorre corrosão em meio ácido e a f.e.m. padrão da pilha é de $+0,789 \text{ V}$.
- (c) Ocorre corrosão em meio ácido, e a f.e.m. padrão da pilha é de $+1,669 \text{ V}$.
- (d) O ferro é depositado em meio ácido e a f.e.m. padrão da pilha é de $+0,789 \text{ V}$.
- (e) O ferro é depositado em meio ácido e a f.e.m. padrão da pilha é de $+1,669 \text{ V}$.

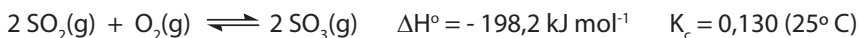
QUESTÃO 4 **Peso 2**

A geometria das espécies NH_4^{+} , SO_2 , BCl_3 e CO_2 é, respectivamente:

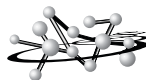
- (a) Tetraédrica, angular, triangular e linear.
- (b) Tetraédrica, triangular, triangular e angular.
- (c) Piramidal triangular, angular, triangular e linear.
- (d) Piramidal triangular, triangular, triangular e angular.
- (e) Tetraédrica, triangular, angular e linear.

QUESTÃO 5 **Peso 2**

Considerando a reação de formação do trióxido de enxofre, conforme representada abaixo, pode-se afirmar que:



- (a) No equilíbrio, a concentração do produto é maior que a dos reagentes.
- (b) No equilíbrio, as concentrações dos reagentes são iguais.
- (c) Um aumento de temperatura favorece a formação do produto.

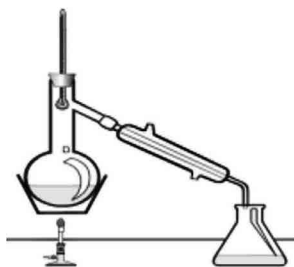


Questões Objetivas

- (d) Uma diminuição da pressão favorece a formação do produto.
(e) Um aumento da concentração de SO_2 favorece a formação do produto.

QUESTÃO 6 Peso 1

Certas misturas podem ser separadas pela técnica da destilação simples, realizável num equipamento como apresentado na figura abaixo.



Indique qual propriedade das substâncias é utilizada nesse processo de separação:

- (a) Temperatura de fusão.
(b) Temperatura de ebulição.
(c) Temperatura de sublimação.
(d) Densidade.
(e) Viscosidade.

QUESTÃO 7 Peso 2

A fotossíntese é essencial para o crescimento dos vegetais e sobrevivência de qualquer ser vivo na terra. Considerando a equação da reação, marque a alternativa correta.



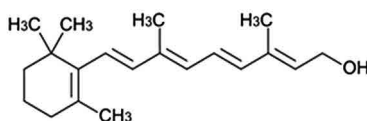
- (a) A reação de fotossíntese é exotérmica.
(b) A reação completa de 264 g de CO_2 gera 22,4 litros de oxigênio.
(c) Para a síntese de 300g de glicose são necessários a reação total de 440g de CO_2

- (d) A reação de fotossíntese é uma reação reversível.
 (e) A reação de $6,02 \times 10^{24}$ moléculas de dióxido de carbono produz 1 mol de glicose.

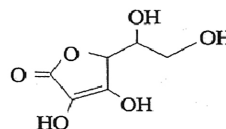
QUESTÃO 8 **Peso 2**

Considerando as estruturas das vitaminas A e C, diga qual(is) afirmativa(s) abaixo é(são) verdadeira(s):

- I) A vitamina A é formada de moléculas apolares.
 II) A vitamina C possui um grupo característico da função fenol.
 III) A vitamina A possui 01 átomo de carbono quaternário
 IV) A fórmula molecular da vitamina C é $C_6H_8O_6$



Vitamina A



Vitamina C

- (a) Somente I. (b) Somente III. (c) I e II.
 (d) II e III são verdadeiras. (e) III e IV são verdadeiras.

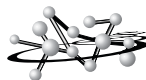
QUESTÃO 9 **Peso 1**

Qual o volume de H_2SO_4 96% (m/m) necessário para preparar 350 mL de uma solução de H_2SO_4 $0,5 \text{ mol.l}^{-1}$ ($MM = 98,08 \text{ g.mol}^{-1}$; $d = 1,84 \text{ g/mL}$)

- (a) 9,72 mL (b) 6,6 mL (c) 7,81 mL (d) 2,7 mL (e) 3,3 mL

QUESTÃO 10 **Peso 1**

Grafite e diamante, embora constituídos apenas pelo elemento carbono, têm densidades diferentes, sendo a do grafite cerca de $2,2 \text{ g/cm}^3$ e a do diamante $3,5 \text{ g/cm}^3$. Qual justificativa pode ser dada para este fato:



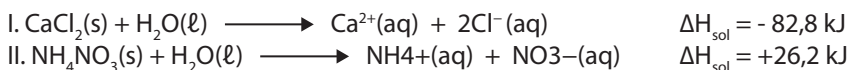
Questões Objetivas

- (a) Grafite tem mais átomos de ^{13}C .
- (b) A distância média entre os átomos é menor no diamante.
- (c) Diamante é um sólido amorfo.
- (d) Diamante tem mais átomos de ^{14}C .
- (e) Grafite apresenta impurezas.

QUESTÃO 11 Peso 2

A tabela abaixo apresenta dados de solubilidade, em gramas da substância por 100 g de água, na temperatura indicada. Em seguida, são apresentadas duas equações referentes ao comportamento em água das duas substâncias.

Substância	0 °C	10 °C	20 °C	30 °C
CaCl_2	59,5 g		74,5 g	
NH_4NO_3	118 g	150 g	192 g	242 g

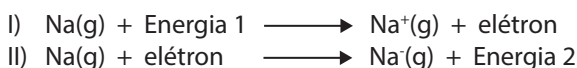


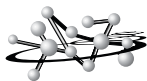
Com base nos dados da tabela e nas equações apresentadas pode-se afirmar,

- (a) O processo de dissolução dos dois sais é endotérmico.
- (b) A variação da solubilidade com a temperatura, não tem relação com o ΔH_{sol} .
- (c) O aumento da temperatura desfavorece a dissolução do NH_4NO_3 .
- (d) O aumento da temperatura desfavorece a dissolução do CaCl_2 .
- (e) A equação II representa a decomposição do sal

QUESTÃO 12 Peso 2

A seguir são apresentadas as equações





Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia

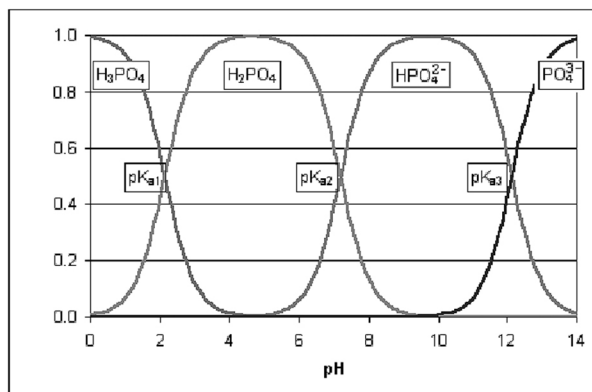
Questões Objetivas

Com base nas energias envolvidas pode-se afirmar

- (a) O processo representado em I é mais favorecido que o representado em II.
- (b) O valor da Energia 1 é o mesmo que o da Energia 2.
- (c) Dentre as espécies químicas apresentadas Na(g) é a mais estável.
- (d) A energia envolvida no processo representado em I é a afinidade eletrônica.
- (e) A energia envolvida no processo representado em II é a energia de ionização.

QUESTÃO 13 **Peso 3**

A seguir são apresentadas as curvas de distribuição das espécies associadas à titulação do ácido fosfórico, H_3PO_4 .

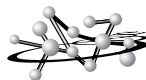


A partir da análise dessas curvas foram feitas as seguintes afirmações:

- I) H_3PO_4 é um ácido triprótico.
- II) Ao adicionar H_3PO_4 à água, as quatro espécies encontram-se em equilíbrio.
- III) A espécie PO_4^{3-} só estará presente em pH acima de 10.
- IV) As espécies H_2PO_4^- e HPO_4^{2-} são as que existem em uma faixa maior de pH.

Estão corretas as afirmações:

- (a) I e II
- (b) II e III
- (c) I, III e IV
- (d) II, III e IV
- (e) I, II, III e IV



Questões Objetivas

QUESTÃO 14 Peso 1

A seguir são dadas informações sobre o comportamento de alguns sais em água:

- I) $\text{NaCl(s)} + \text{H}_2\text{O} \Rightarrow$ pH da solução igual ao pH da água
- II) $\text{NaHCO}_3\text{(s)} + \text{H}_2\text{O} \Rightarrow$ pH da solução maior que o pH da água
- III) $\text{NaHSO}_4\text{(s)} + \text{H}_2\text{O} \Rightarrow$ pH da solução menor que o pH da água
- IV) $\text{Na}_2\text{SO}_4\text{(s)} + \text{H}_2\text{O} \Rightarrow$ pH da solução igual ao pH da água

Com base nessas informações e na definição de *Função Química*: “conjunto de substâncias com propriedades químicas semelhantes”, diga qual das afirmações a seguir está correta:

- (a) Sais constituem uma função química
- (b) Sais apresentam comportamento químico semelhante
- (c) Hidrogenocarbonato de sódio é um sal ácido
- (d) Hidrogenossulfato apresenta um hidrogênio ionizável
- (e) NaCl e o Na_2SO_4 são sais ácidos

QUESTÃO 15 Peso 1

Um estudante de Química realizou o seguinte teste: *adicionou gotas de uma solução de HCl 0,1 mol/l a dois sistemas líquidos diferentes*. Anotou os seguintes resultados:

	pH inicial	pH após adição de gotas de HCl				
		1 gota	2 gotas	3gotas	5 gotas	10 gotas
Sistema 1	5,88	4,0	3,2	3,16	3,13	2,94
Sistema 2	4,17	4,17	4,17	4,17	4,17	4,15

O estudante esqueceu de identificar cada sistema, mas sabe-se que um deles era água destilada e o outro era uma solução tampão. Com relação a este experimento pode-se afirmar:

- I) O sistema 2 é a solução tampão.
- II) Adicionando-se mais HCl , o pH do sistema 1 não variará.
- III) Adicionando-se mais HCl , o pH do sistema 2 não variará.

Estão corretas as afirmações:

- (a) Apenas I (b) I e II (c) I e III (d) I, II e III (e) II e III

QUESTÃO 16 Peso 1

Tomaram-se três tubos de ensaio, todos à mesma temperatura e contendo a mesma quantidade de água, e adicionou-se a cada um, quantidades distintas de um dado soluto. Formaram-se três sistemas:

Sistema 1: após agitação, todo o soluto foi dissolvido e, após adição de um pouco mais de soluto, o mesmo foi dissolvido.

Sistema 2: após agitação, todo o soluto foi dissolvido e após adição de um pouco mais de soluto este não mais se dissolveu.

Sistema 3: após agitação, não ocorreu a dissolução total do soluto.

Com relação a estes três sistemas, pode-se afirmar:

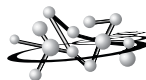
- (a) O sistema 1 é uma solução saturada.
(b) O sistema 2 não é uma solução.
(c) O sistema 3 é uma solução supersaturada.
(d) O sistema 2 dissolverá mais soluto com aumento da temperatura
(e) O sistema 2 é uma solução supersaturada.

QUESTÃO 17 Peso 1

Após analisar as informações dadas a seguir, diga quais referem-se a processos químicos:

- I) Transformação de latinhas de alumínio usadas, em latas maiores.
II) Transformação do papel já utilizado em papel reciclado.
III) Transformação da alumina (Al_2O_3) em latinhas de alumínio.
IV) Transformação da hematita (Fe_2O_3) em barras de ferro.
V) Transformação de leite de vaca líquido em leite em pó.

- (a) I e II (b) II e III (c) III e IV (d) IV e V (e) III, IV e V



Questões Objetivas

QUESTÃO 18 Peso 3

A seguir são apresentadas as constantes de dissociação de alguns ácidos:

- | | |
|--------------------------------|----------------------------|
| I) CH_3COOH | $K_a = 1,8 \times 10^{-5}$ |
| II) CH_2ClCOOH | $K_a = 1,4 \times 10^{-3}$ |
| III) CCl_3COOH | $K_a = 3 \times 10^{-1}$ |

A partir desses dados e do entendimento de constante de dissociação de ácidos, pode-se afirmar:

- O ácido mais forte é o representado como CH_3COOH .
- O ácido CH_2ClCOOH é mais forte que o CCl_3COOH .
- CHCl_2COOH é mais forte que CH_2ClCOOH e mais fraco que CCl_3COOH .
- A substituição de um H por Cl, na estrutura, diminui a força do ácido.
- A nomenclatura para o ácido representado em I é ácido metanóico.

QUESTÃO 19 Peso 2

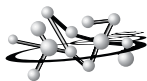
A força dos ácidos HX e HXO, onde X representa um halogênio, é dada na seguinte ordem: **HX**: $\text{HF} < \text{HCl} < \text{HBr} < \text{HI}$; **HXO**: $\text{HClO} > \text{HBrO} > \text{HIO}$.

A tabela a seguir apresenta valores de eletronegatividade, segundo Pauling, para alguns elementos:

Elemento	H	O	I	Br	Cl	F
Eletronegatividade	2,1	3,5	2,5	2,8	3,0	4,0

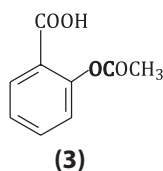
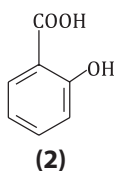
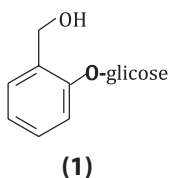
Com base nessas informações é correto afirmar:

- Quanto maior a eletronegatividade do halogênio mais forte é o ácido.
- A constante de dissociação do HF é maior que a do HBr.
- A eletronegatividade do halogênio não é o fator decisivo na força do ácido.
- A constante de dissociação do HBrO é menor que a do HIO.
- Quanto maior a diferença de eletronegatividade entre o hidrogênio e o halogênio mais forte é o ácido.



QUESTÃO 20 **Peso 1**

A seguir é apresentada uma sequência de estruturas da linha dos salicilatos, substâncias utilizadas como medicamentos.

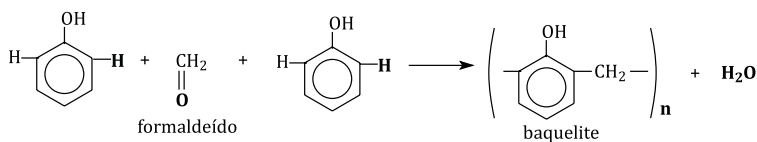
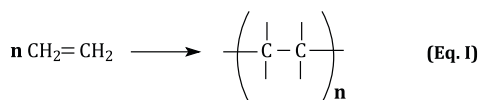


Analisando as estruturas podemos identificar as funções,

- (a) Álcool na estrutura (1) e ácido carboxílico nas estruturas (2) e (3).
- (b) Fenol nas estruturas (1) e (2) e éter na estrutura (3)
- (c) Fenol na estrutura (2) e álcool nas estruturas (1) e (3)
- (d) Éter na estrutura (2) e éster nas estruturas (1) e (3)
- (e) Ácido na estrutura (3) e álcool nas estruturas (1) e (2)

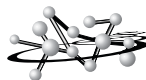
QUESTÃO 21 **Peso 2**

A seguir são apresentadas duas equações químicas:



Sobre estas equações e as substâncias nela representadas, pode-se afirmar:

- I) A equação (I) representa uma polimerização de adição.
- II) O baquelite é um polímero de condensação.



Questões Objetivas

III) O baquelite apresenta anel benzênico em sua estrutura.

IV) Na equação (II) um dos reagentes é um álcool.

São corretas apenas as afirmações:

- (a) I, e II (b) II e III (c) II e IV (d) I, II e III (e) I, III e IV

QUESTÃO 22 Peso 1

A seguir são feitas algumas afirmações sobre a propriedade densidade:

- I. A massa de 1 cm³ de ouro, $d = 19,3 \text{ g/cm}^3$, é maior que a de 10 cm³ de alumínio, $d = 2,7 \text{ g/cm}^3$. (d = densidade).
- II. Se a massa de 50 cm³ de sacarose é 79,5 g, a densidade dessa substância é igual a 1,59 g/cm³.
- III. A densidade de uma dada substância no estado gasoso é menor que no estado líquido.
- IV. A densidade de um dado líquido varia de acordo com o volume do mesmo.

São verdadeiras as seguintes afirmações:

- (a) I e II (b) I e III (c) II e III (d) II e IV (e) III e IV

QUESTÃO 23 Peso 1

Analisar as afirmações sobre átomo e elemento químico feitas abaixo e, a seguir, diga qual(is) é(são) verdadeira(s):

- I. Átomos diferentes, de um mesmo elemento, diferem quanto ao número de nêutrons.
- II. Íons monoatômicos, de um dado elemento, têm o mesmo número atômico.
- III. Isótopos de um elemento diferem quanto ao número de prótons.

- (a) Somente I (b) Somente II (c) Somente III (d) I e II (e) II e III

QUESTÃO 24 **Peso 1**

Use seu entendimento sobre íons para dizer qual afirmativa a seguir é verdadeira:

- (a) Um cátion monoatômico difere do respectivo elemento quanto ao número de prótons.
- (b) Cátions e ânions monoatômicos, de um mesmo elemento, diferem quanto ao número de elétrons.
- (c) Ânions monoatômicos são menores que os respectivos elementos.
- (d) A carga de um íon que tem 12 prótons, 12 nêutrons e 10 elétrons é $2-$.
- (e) O íon O_2^{2-} é formado por dois elementos químicos

QUESTÃO 25 **Peso 1**

A seguir são feitas algumas afirmações sobre uma espécie química monoatômica que tem 30 prótons, 35 nêutrons e 28 elétrons:

- I. O número atômico do elemento é 30.
- II. O número de massa do elemento é 35.
- III. Essa espécie química é um cátion.

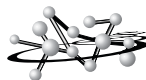
Diga qual(is) afirmativa(s) é(são) verdadeira(s):

- (a) Somente I. (b) Somente II. (c) I e II. (d) I e III. (e) II e III

QUESTÃO 26 **Peso 1**

Quando magnésio metálico é queimado ao ar, a maior parte é convertida em óxido de magnésio, MgO . Uma pequena quantidade forma nitreto de magnésio, segundo a equação $3Mg(s) + N_2(g) \rightarrow Mg_3N_2(s)$. Use seu conhecimento de reação de combustão e a informação dada sobre a reação do Mg com nitrogênio, para assinalar a resposta correta:

- (a) Na queima do magnésio, para cada mol de oxigênio forma-se 1 mol de MgO .
- (b) Os íons óxido e nitreto têm a mesma carga.

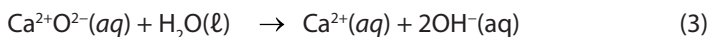
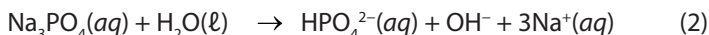
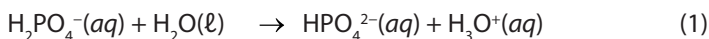


Questões Objetivas

- (c) São necessários 1 mol de $\text{N}_2(\text{g})$ para produzir 03 mol de $\text{Mg}_3\text{N}_2(\text{s})$.
(d) O nox do Mg no $\text{MgO}(\text{s})$ é o mesmo que no $\text{Mg}_3\text{N}_2(\text{s})$.
(e) Se 01 mol de $\text{Mg}(\text{s})$ reage com 01 mol de $\text{O}_2(\text{g})$, forma-se 01 mol de $\text{MgO}(\text{s})$.

QUESTÃO 27 **Peso 1**

As equações escritas abaixo representam reações caracterizadas como ácido – base de Brönsted-Lowry



Após analisar as equações dadas e as afirmações feitas a seguir, diga qual(is) dela(s) é(são) correta(s):

- I. H_2O é base frente ao ânion H_2PO_4^- .
- II. Fosfato de sódio é um sal neutro em água.
- III. Óxidos iônicos são básicos em água.

- (a) Somente I (b) Somente II (c) Somente III (d) I e II (e) I e III

QUESTÃO 28 **Peso 1**

Quais das equações a seguir representam reações de oxirredução?

- I. $\text{Na}_2\text{S}(\text{aq}) + \text{NiCl}_2(\text{aq}) \rightarrow 2\text{NaCl}(\text{aq}) + \text{NiS}(\text{s})$
- II. $2\text{Na}(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\ell) \rightarrow 2\text{NaOH}(\text{aq}) + \text{H}_2(\text{g})$
- III. $\text{C}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CO}_2(\text{g})$
- IV. $\text{CuO}(\text{s}) + 2\text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{CuCl}_2(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\ell)$
- V. $\text{Na}(\text{s}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NaCl}(\text{s})$

- (a) I, II e V (b) I, III e IV (c) I, III e V (d) II, III e V (e) III, IV e V

QUESTÃO 29 **Peso 1**

Considere uma amostra de **gás ideal**, contida em um recipiente fechado com um êmbolo fixo e munido de uma válvula para entrada e saída de gás. Se mais gás é injetado pela válvula, pode-se afirmar que:

- (a) A energia cinética das partículas aumenta.
- (b) A distância média entre as partículas não é alterada.
- (c) O volume ocupado pelo gás aumenta.
- (d) As forças entre as partículas tornam-se mais intensas.
- (e) A quantidade de matéria do gás aumenta.

QUESTÃO 30 **Peso 1**

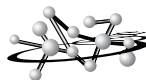
Quais das afirmações sobre as substâncias éter dimetílico (CH_3COCH_3) e álcool etílico ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$), são verdadeiras?

- I. As moléculas de ambas as substâncias são polares.
 - II. Entre as moléculas de cada composto existem forças de dispersão de London.
 - III. Entre as moléculas de cada composto existem forças do tipo dipolo-dipolo.
- (a) Somente I.
 - (b) Somente II.
 - (c) I e II.
 - (d) II e III.
 - (e) I, II e III.



2

QUESTÕES DISCURSIVAS



VII OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA 2012

QUESTÕES DISCURSIVAS

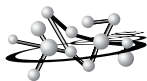
QUESTÃO 1 **Peso 3**

Dois estudantes realizaram experimentos para estudarem o comportamento ácido – base de algumas substâncias. Os resultados obtidos estão sumarizados no quadro abaixo.

Experimento	Descrição	Observação
1	Adição de Na(s) em água	Formou uma solução básica e ocorreu liberação de gás.
2	Adição de $\text{NaHSO}_4(\text{s})$ em água.	A solução formada é ácida.
3	Medida do pH de uma solução 0,10 mol/ de HCOOH	pH = 2,40
4	Medida do pH de uma solução 0,10 mol/ de HBr	pH = 1,00

Após analisar os resultados obtidos pelos estudantes, responda:

- Escreva uma equação química que represente o processo ocorrido no experimento 1.
- Justifique o fato de a solução obtida no experimento 2 ser ácida.
- Justifique a diferença de pH encontrada nos experimentos 3 e 4.

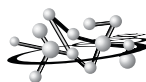


**Associação
Brasileira
de Química**
Regional Bahia

QUESTÃO 2 Peso 2

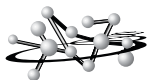
Descreva a diferença, em significado, entre os símbolos $2N$ e N_2 .

[illegible]



QUESTÃO 3 **Peso 1**

[illegible]

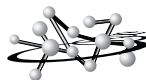


**Associação
Brasileira
de Química**
Regional Bahia

Questões Discursivas

Discuta as diferenças entre ligação iônica, ligação covalente polar e ligação covalente não polar. Se necessário, use exemplos para ilustrar sua discussão.

[illegible]



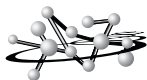
Questões Discursivas

QUESTÃO 5 **Peso 3**

Um modelo usado em cinética química é o da teoria das colisões. Segundo esse modelo, para uma reação ocorrer, partículas dos reagentes ao colidirem umas com as outras, algumas ligações devem ser quebradas e outras devem ser formadas. Mas nem todas as colisões levam à formação de produtos. A partir do entendimento dessa teoria, responda:

- Quais são os dois requisitos para que os choques entre as partículas resultem em reações?
- Por que ao reduzir o volume do recipiente no qual está ocorrendo uma reação na fase gasosa, a velocidade da reação aumenta?

This image shows a single sheet of white paper with horizontal blue or grey ruling lines. The lines are evenly spaced and run across the width of the page. There are approximately 20 lines visible. The paper appears to be a standard notebook page or a sheet of stationery.



Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia

Gabarito Questões Objetivas

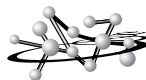
VII OLIMPIADA BAIANA DE QUÍMICA – OBAQ 2012

Data da prova: **04 de agosto de 2012**

Data da publicação do gabarito: **30 de agosto de 2012**

GABARITO

Questão	Pesos		
	1	2	3
1		D	
2		C	
3			C
4		A	
5		E	
6	B		
7		C	
8		E	
9	A		
10	B		
11		B	
12		C	
13			C
14	D		
15	A		
16	ANULADA		
17	C		
18			C
19		C	
20	A		
21		D	
22	C		
23	D		
24	B		
25	D		
26	D		
27	E		
28	D		
29	E		
30	ANULADA		



VII OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA 2012

Data da prova: 04.08.2012

Data da publicação do gabarito: 28.08.2011

GABARITO QUESTÕES DISCURSIVAS

QUESTÃO 1 **Peso 3**

Dois estudantes realizaram experimentos para estudarem o comportamento ácido – base de algumas substâncias. Os resultados obtidos estão sumarizados no quadro abaixo.

Experimento	Descrição	Observação
1	Adição de Na(s) em água	Formou uma solução básica e ocorreu liberação de gás.
2	Adição de NaHSO ₄ (s) em água.	A solução formada é ácida.
3	Medida do pH de uma solução 0,10 mol/ de HCOOH	pH = 2,40
4	Medida do pH de uma solução 0,10 mol/ de HBr	pH = 1,00

Após analisar os resultados obtidos pelos estudantes, responda:

- a) Escreva uma equação química que represente o processo ocorrido no experimento 1.

Resposta: $\text{Na}_{(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow \text{Na}^+_{(aq)} + \text{OH}^-_{(aq)} + \frac{1}{2} \text{H}_{2(g)}$

- b) Justifique o fato de a solução obtida no experimento 2 ser ácida.

Resposta: Se a solução resultante é ácida é porque são produzidos íons H₃O⁺, ou seja, a água aceita prótons. O doador de prótons deve ser o íon hidrogenossulfato (HSO₄⁻) que atua como ácido de Brønsted-Lowry frente à água. Ao atuar como ácido de Brønsted-Lowry, este ânion doa próton H⁺ para a água produzindo, assim, íons H₃O⁺. O aumento da concentração de íon hidrônio é o fator responsável pelo aumento da acidez da solução quando comparada com a água pura.

c) Justifique a diferença de pH encontrada nos experimentos 3 e 4.

Resposta: Se foi determinado o pH de duas soluções de mesma concentração, ambas $0,10 \text{ mol/l}$, a diferença de pH pode ser justificada pela força dos ácidos. Neste caso, o pH da solução do ácido mais forte será mais baixo.

QUESTÃO 2 **Peso 2**

Descreva a diferença, em significado, entre os símbolos 2N e N_2 .

Resposta: 2N significa 2 átomos do elemento nitrogênio, cujo símbolo é N. Já N_2 representa uma molécula da substância nitrogênio, formada por 2 átomos do elemento nitrogênio.

QUESTÃO 3 **Peso 1**

Descreva a diferença entre substância composta e substância simples. Use exemplos de cada uma para ilustrar a sua resposta.

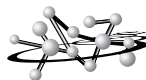
Resposta: Substância simples é um tipo de substância cujo constituinte é formado por átomos de um dado elemento químico. Por exemplo: gás nitrogênio (N_2), gás oxigênio (O_2), ozônio (O_3), fósforo (P_4), alumínio (Al_n). Nesses casos, percebe-se que os respectivos constituintes são formados por átomos de um dado elemento: N, O, O, P, Al.

Substância composta é formada de moléculas ou redes cristalinas, as quais são formadas por átomos de mais de um elemento químico. Por exemplo: água, H_2O , molécula formada por átomos dos elementos H e O; dióxido de carbono, CO_2 , molécula formada por átomos dos elementos C e O; cloreto de sódio (Na^+Cl^-) $_n$, a rede cristalina é formada pelos elementos Na e Cl.

QUESTÃO 4 **Peso 2**

Discuta as diferenças entre ligação iônica, ligação covalente polar e ligação covalente não-polar. Se necessário, use exemplos para ilustrar sua discussão.

Resposta: Ligação iônica é uma força de atração eletrostática entre íons (po-

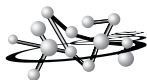


Gabarito Questões Discursivas

sitivo e negativo). **Ligação covalente** (seja polar ou apolar) é também uma força de atração eletrostática, mas entre núcleos (carga positiva) dos átomos e os elétrons (carga negativa) por eles compartilhados.

Compostos nos quais a **ligação é iônica**, por exemplo, cloreto de sódio (Na^+Cl^-) e óxido de cálcio ($\text{Ca}^{2+}\text{O}^{2-}$), as partículas formadoras são íons positivos e negativos, os quais são formados por perda e ganho de elétrons, respectivamente, e mantêm-se unidos por atração eletrostática (carga positiva é o cátion e carga negativa é o ânion).

A **ligação covalente** é formada por átomos, os quais compartilham pares de elétrons. Nesse caso, a força de atração eletrostática é entre os núcleos dos átomos e os elétrons por eles compartilhados. Os átomos ligados por ligação covalente podem formar moléculas, por exemplo, O_2 , H_2O , CO_2 , ou podem formar uma rede cristalina, por exemplo, $(\text{C})_n$ (diamante), sílica $(\text{SiO}_2)_n$. No gás oxigênio, O_2 , e no diamante $(\text{C})_n$, a ligação covalente é entre átomos do mesmo elemento (O e C, respectivamente), o par de elétrons é igualmente compartilhado (atraído) por ambos os átomos e, nesse caso, a ligação covalente é denominada **apolar** (a densidade eletrônica em torno de cada átomo é a mesma). Nos outros exemplos citados, a ligação covalente é entre elementos diferentes e, por isso, os elétrons não são igualmente atraídos por ambos os átomos. Aquele átomo que tiver maior relação carga nuclear/raio atômico (maior eletronegatividade) atrairá mais fortemente os elétrons compartilhados e, assim, ficará com uma densidade eletrônica maior que o outro, que possui menor relação carga nuclear/raio atômico (menos eletronegativo). O átomo com maior densidade eletrônica apresenta uma carga parcial negativa (representada por δ^-) e, aquele com menor densidade eletrônica, apresenta uma carga parcial positiva (representada por δ^+). A ligação covalente assim formada é denominada **polar**.



Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia

Gabarito Questões Discursivas

QUESTÃO 5 **Peso 3**

Um modelo usado em cinética química é o da teoria das colisões. Segundo esse modelo, para uma reação ocorrer, partículas dos reagentes ao colidirem umas com as outras, algumas ligações devem ser quebradas e outras devem ser formadas. Mas nem todas as colisões levam à formação de produtos. A partir do entendimento dessa teoria, responda:

- Quais são os dois requisitos para que os choques entre as partículas resultem em reações?
- Por que ao reduzir o volume do recipiente no qual está ocorrendo uma reação na fase gasosa, a velocidade da reação aumenta?

Resposta:

- a) Os requisitos são:

- Energia das colisões:** energia cinética das moléculas envolvidas nas colisões deve ser suficiente para promover a quebra de ligações nos reagentes.
- Orientação das partículas:** a orientação das partículas deve ser tal que os choques ocorram entre os átomos que estão formando ligações que devem ser quebradas.

- b) Por que diminuindo o volume do recipiente, aumentam o número de colisões por unidade de área e também aquelas entre as próprias partículas, isto é, aumenta a pressão, pois aumenta a frequência das colisões. Maior frequência das colisões significa maior número de choques por unidade de tempo. Assim, com um maior número de choques por unidade de tempo aumenta a probabilidade de acontecerem choques que resultem em reações, ou seja, em quebra de ligações.



3

RESULTADOS OBQ 2012



Resultados da OBAQ 2012

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA 2012

AUNOS CLASSIFICADOS FASE II:

QUESTÕES OBJETIVAS + QUESTÕES DISCURSIVAS

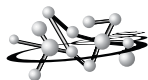
04/11/2012

DESTAQUE ESCOLA PÚBLICA (Ordem alfabética)

NOME	SÉRIE	PREMIAÇÃO	REDE	CIDADE
ANDRÉ SOARES ALVES	001	Destaque Escola Pública	Estadual	JEQUIE - COL. EST.PROF. MAGALHAES NETO
BRENNO LAVIGNE DINIZ	001	Destaque Escola Pública	Estadual	JEQUIE - COL. EST. PROF. MAGALHAES NETO
DIMITRI SANTANA MARINHO	002	Destaque Escola Pública	Federal	SALVADOR - IFBA
FERNANDA CARNEIRO DE C. SACRAMENTO	002	Destaque Escola Pública	Federal	SALVADOR - COLEGIO MILITAR
FILIPE ROCHA LOPES	001	Destaque Escola Pública	Federal	SALVADOR SALVADOR - COLEGIO MILITAR
JEAN WELBER AFONSO PESSOA FILHO	003	Destaque Escola Pública	Estadual	CACULE - COL. EST. NORBERTO FERNANDES
JOAN SANTANA SANTOS	003	Destaque Escola Pública	Estadual	JEQUIE - COL. EST. PROF. MAGALHAES NETO
JOÃO CARLOS SAMPAIO DE ANDRADE	003	Destaque Escola Pública	Federal	SALVADOR - IFBA
JONATAS MELO DE SANTANA	002	Destaque Escola Pública	Federal	VALENCA - IFBA
LARISSA SOUZA FERREIRA	003	Destaque Escola Pública	Federal	SALVADOR - IFBA
LUCIANO DO NASCIMENTO ANDRADE	001	Destaque Escola Pública	Federal	VALENCA - IFBA
LUIZ DE PAULO SANTANA	002	Destaque Escola Pública	Federal	SALVADOR - IFBA
MARIANE GREICE PEREIRA VENTURA	003	Destaque Escola Pública	Federal	SALVADOR - IFBA
TAHYANA MARA CHAGAS C. RANGEL	003	Destaque Escola Pública	Federal	SALVADOR - IFBA
TAYNÁ DAS GRAÇA SILVA SOUZA	002	Destaque Escola Pública	Estadual	PARAMIRIM - COLEGIO DE PARAMIRIM
THIAGO MATHEUS SANTOS RIOS	002	Destaque Escola Pública	Federal	SALVADOR - IFBA
VINICIUS ALEXANDRE RAMOS CERQUEIRA	002	Destaque Escola Pública	Federal	SALVADOR - IFBA
WILLIAM CAIRES SILVA AMORIM	002	Destaque Escola Pública	Estadual	CAETITE - INST. DE EDUC. ANISIO TEIXEIRA

OUTROS CLASSIFICADOS (Rede Estadual) - Ordem alfabética

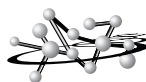
NOME	SÉRIE	REDE	CIDADE
AILTON DOS SANTOS RIBEIRO JÚNIOR	001	Estadual	VARZEDO - COL. DE 2º GRAU NOSSA Sra. DA CONCEICAO
ALINE NUNES FROES	003	Estadual	LAJEDO DO TABOCAL - COL. EST. FERNANDO PRESÍDIO
ALYSSO DE ARAUJO SOUZA MONTEIRO	001	Estadual	SANTANA - GR ESC DAO JOAO MUNIZ
AMANDA PRATES ALVES CARIOCA	002	Estadual	CACULE - COLEGIO ESTADUAL NORBERTO FERNANDES
AMANDA SANTANA DOS SANTOS	002	Estadual	JAGUAQUARA - COLEGIO PIO XII
AMANDA VALOIS CUNHA	001	Estadual	JAGUAQUARA - COLEGIO PIO XII
ANAILMA ROSA DOS SANTOS	002	Estadual	BARRO ALTO - GR.ESC.DEP.NECY NOVAIS
ANDRESSA SOUSA REIS	001	Estadual	MORTUGABA - COLEGIO EST.LUIS EDUARDO MAGALHAES
ANDREZA DOS SANTOS DE JESUS	001	Estadual	VARZEDO - COL. DE 2º GRAU NOSSA Sra. DA CONCEICAO
BRUNO DA SILVA PASTOR	001	Estadual	CONCEICAO DO COITE - ESCOLA EST. DE BANDEACU
CAMILLA BRITO DE OLIVEIRA AMARAL	001	Estadual	JEQUIE - COLEGIO EST. PROFESSOR MAGALHAES NETO
CAMILLA MARIA MESSIAS SANTOS	001	Estadual	JEQUIE - COLEGIO EST.PROFESSOR MAGALHAES NETO
CARLOS VITOR SENA SIMÕES	001	Estadual	ALCOBACA - COL. EST. ERALDO TINOCO
CAROLINA DE JESUS SANTOS	001	Estadual	JAGUAQUARA - COLEGIO PIO XII
CLECIA APARECIDA ALVES	001	Estadual	RIO DE CONTAS - COLÉGIO EST. CARLOS SOUTO
CLEDEMILTON GOMES FERREIRA	001	Estadual	BARRO ALTO - GR.ESC.DEP.NECY NOVAIS
CLEITON ANJOS DOS SANTOS	001	Estadual	BARRO ALTO - GR.ESC.DEP.NECY NOVAIS



**Associação
Brasileira
de Química**
Regional Bahia

Resultados da OBAQ 2012

DAIANE ALVES DA SILVA	002	Estadual	RIO DO PIRES - CENTRO E PAULO VI DE R DO PIRES
DANRELY BASTOS O. ARAUJO	001	Estadual	ITAPETINGA - COL. MOD. LUIS EDUARDO MAGALHAES
DEBORA LOPES DOS SANTOS	001	Estadual	LIVR. DE NOSSA SENHORA - COL. EST. JOAO VILAS BOAS
DEBORA MILENA CRUZ FERREIRA	001	Estadual	LIVR. DE NOSSA SENHORA - COL. EST. JOAO VILAS BOAS
DHYONATAS SILVA DIAS	001	Estadual	RIBEIRA DO POMBAL - ESC.AGROT. DE RIB.DO POMBAL
DIEGO ALVES DE SOUSA	002	Estadual	BARRO ALTO - GR.ESC.DEP.NECY NOVAIS
DREICKSON FERREIRA LIMA	002	Estadual	CONCEICAO DO COITE - ESCOLA EST. DE BANDEACU
FILLIPE ALMEIDA PAZ	001	Estadual	ALAGOINHAS - ESC. EST.PROFESSOR CARLOS ROSA
GABRIEL GAMA CAMPOS SILVA	001	Estadual	SALVADOR - Colégio Est. Brigadeiro Eduardo Gomes
GESSICA SILVA DE LIMA	002	Estadual	LAPAO - COL. EST.JUSTINIANO DE CASTRO DOURADO
GILVAN SANTOS ALMEIDA	001	Estadual	PARAMIRIM - COLEGIO DE PARAMIRIM
GISLANE ALMEIDA MARQUES DOS SANTOS	001	Estadual	LAJEDO DO TABOICAL - COL. EST. FERNANDO PRESIDIO
HINGREDY NASCIMENTO SANTOS COSTA	001	Estadual	RIO DE CONTAS - COLÉGIO EST. CARLOS SOUTO
IGOR BARBOSA REIS	002	Estadual	SALVADOR - COL.DA POLICIA MILITAR - UNID. LOBATO
ISADORA DIAS LIMA	001	Estadual	LIVR. DE NOSSA SENHORA - COL. EST. JOAO VILAS BOAS
IZABEL RIBEIRO DE ALMEIDA	001	Estadual	JAGUAQUARA - COLEGIO PIO XII
JAMILE MARJORE BIBANO RODRIGUES	001	Estadual	PARAMIRIM - COLEGIO DE PARAMIRIM
JAQUELINE SOUZA OLIVEIRA	001	Estadual	PARAMIRIM - COLEGIO DE PARAMIRIM
JOSE HENRIQUE FERREIRA DE ARAÚJO	002	Estadual	SANTANA - GR ESC DAO JOAO MUNIZ
JOSÉ YCARO BRITO NOVAES	001	Estadual	ITAPETINGA - COL. MOD. LUIS EDUARDO MAGALHAES
JULIANA DA CONCEIÇÃO BRANDÃO	001	Estadual	RIO DE CONTAS - COLÉGIO EST. CARLOS SOUTO
KAMILLA SALES DOS SANTOS	001	Estadual	RIBEIRA DO POMBAL - ESC.AGROT. DE RIB.DO POMBAL
KAROLAINÉ PEREIRA DAMASCENA OLIVEIRA	001	Estadual	BARRO ALTO - GR.ESC.DEP.NECY NOVAIS
KELLY LIMA SILVA	001	Estadual	ITAPETINGA - COL. MOD. LUIS EDUARDO MAGALHAES
LARA LESSA ARAUJO	001	Estadual	LIVR. DE NOSSA SENHORA - COL. EST. JOAO VILAS BOAS
LEONARDO ARAUJO ROSA RIBEIRO	002	Estadual	F.DE SANTANA - CEN. INT. DE ED. A. CHATEAUBRIAND
LETÍCIA SANTANA GOMES	001	Estadual	MORTUGABA - COLEGIO EST.LUIS EDUARDO MAGALHAES
LUCAS BARBOSA NEIVA	003	Estadual	LAPAO - COL. EST. JUSTINIANO DE CASTRO DOURADO
LUCAS DA SILVA LOPES	001	Estadual	SANTANA - GR ESC DAO JOAO MUNIZ
LUCAS LOPES MARTINS	001	Estadual	IRECE - ESC. DE AGRICULTURA DA REGIAO DE IRECE
LUCAS REIS DOS SANTOS	001	Estadual	VARZEDO - COL. DE 2º GRAU NOSSA Sra. DA CONCEICAO
LUCIANA CECÍLIA DA SILVA PEREIRA	002	Estadual	JEQUIE - COL. EST. DUQUE DE CAXIAS - ESC.QUILOMBOLA
LUIZ HENRIQUE DO NASCIMENTO DOS SANTOS	002	Estadual	RIO DO PIRES - CENTRO E PAULO VI DE R DO PIRES
MACKSON DE MENEZES QUEIROZ	001	Estadual	CONCEICAO DO COITE - ESCOLA EST. DE BANDEACU
MAICON OLIVEIRA SANTANA	001	Estadual	RIBEIRA DO POMBAL - ESC.AGROT. DE RIB.DO POMBAL
MARIANE JOÃO DA CONCEIÇÃO	001	Estadual	MUCURI - ESCOLA ESTADUAL JACI F.DOS SANTOS
MELQUISEDEQUE ARAUJO MENEZES	001	Estadual	RIBEIRA DO POMBAL - COL. EST. PROFA. SILVA F. DE BRITO
MOISÉS DOS SANTOS LOBO	002	Estadual	SALVADOR - COL.DA POLICIA MILITAR - UNID. LOBATO
NATIELE PEREIRA DOS SANTOS	001	Estadual	ACAJUTIBA - COL. EST. ANTONIO DA COSTA BRITO
ODAIR DE JESUS LIMA	001	Estadual	JIQUIRICA - COLÉGIO ESTADUAL JOSÉ MALTA MAIA
PALOMA FAGUNDES BRANDÃO	001	Estadual	SANTANA - GR ESC DAO JOAO MUNIZ
PATRÍCIA MUNIZ DOS SANTOS	001	Estadual	TANQUE NOVO - COLEGIO ESTADUAL DE TANQUE NOVO
PATRÍCIA SILVA SANTOS	001	Estadual	JEQUIE - COL. EST. DUQUE DE CAXIAS - ESC.QUILOMBOLA
PAULA RODRIGUES COSTA	001	Estadual	CACULE - COLEGIO ESTADUAL NORBERTO FERNANDES
PAULO UENDEL DA SILVA JESUS	001	Estadual	JEQUIE - COLEGIO EST.PROFESSOR MAGALHAES NETO
RAFAELA GALVÃO DE OLIVEIRA	001	Estadual	LAJEDO DO TABOICAL - COL. EST. FERNANDO PRESIDIO
SABRINA ALVES CAIRES	001	Estadual	LIVR. DE NOSSA SENHORA - COL. EST. JOAO VILAS BOAS
SABRINA DIAS DE NOVAIS	001	Estadual	IBIRAPUA - COLEGIO EST.PROFESSOR PAULO FREIRE
SAMUEL C. DA SILVA	001	Estadual	LAPAO - COL. EST. JUSTINIANO DE CASTRO DOURADO
TAINÁ SILVA DAS FLORES	001	Estadual	BARRO ALTO - GR.ESC.DEP.NECY NOVAIS



Resultados da OBAQ 2012

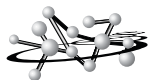
TAINAH FREIRE LUZ	001	Estadual	RIO DE CONTAS - COLÉGIO EST. CARLOS SOUTO
THAIS SILVA BATISTA	002	Estadual	MORTUGABA - COLEGIO EST. LUIS EDUARDO MAGALHAES
THALIA ARYADNE AZEVEDO CABRAL	001	Estadual	LIVR. DE NOSSA SENHORA - COL. EST. JOAO VILAS BOAS
VALDEIR ANDERSON FERREIRA COSTA	001	Estadual	CACULE - COLEGIO ESTADUAL NORBERTO FERNANDES
VINÍCIUS MIRANDA DE SOUZA COSTA	001	Estadual	ALAGOINHAS - ESC. EST. PROFESSOR CARLOS ROSA
WELLESSON MENDES DOS SANTOS	002	Estadual	JAGUAQUARA - COLEGIO PIO XII

TODAS AS REDES

Medalhistas (Ordem decrescente)

e Menção Honrosa (Ordem alfabética)

NOME	SÉRIE	PREMIAÇÃO	REDE	CIDADE
CARLOS AUGUSTO FIGUEIREDO FREIRE DE CARVALHO	001	Medalha de Ouro, 1o Ano, Primeiro lugar	Particular	SALVADOR
MARIA PAULA TELLEZ FRIAS	001	Medalha de Ouro, 1o Ano, Segundo lugar	Particular	SALVADOR
ANA LUIZA NOGUEIRA MORORÓ	001	Medalha de Ouro, 1o Ano, Terceiro lugar	Particular	SALVADOR
BRENO LIMA DE ALMEIDA	001	Medalha de Ouro, 1o Ano, Quarto lugar	Particular	SALVADOR
JOÃO PAULO MOTA TELLES	001	Medalha de Ouro, 1o Ano, Quinto lugar	Particular	SALVADOR
FELIPE D AMORIM BARRETO	001	Medalha de Prata, 1o Ano, Primeiro lugar	Particular	SALVADOR
MATHEUS MACHADO DINIZ	001	Medalha de Prata, 1o Ano, Segundo lugar	Particular	SALVADOR
SARAH BARRETO ORNELLAS	001	Medalha de Prata, 1o Ano, Terceiro lugar	Particular	SALVADOR
ROBERTO REBOUÇAS PRATES FILHO	001	Medalha de Prata, 1o Ano, Quarto lugar	Particular	SALVADOR
ARTUR SOUZA E SILVA	001	Medalha de Prata, 1o Ano, Quinto lugar	Particular	SALVADOR
DANILO LINS SANTANA DE LIMA	001	Medalha de Prata, 1o Ano, Sexto lugar	Particular	SALVADOR
GABRIEL DE ARAÚJO GRISI	001	Medalha de Prata, 1o Ano, Sétimo lugar	Particular	SALVADOR
NATHÁLIA MARIA FONSECA FRÖES	001	Medalha de Prata, 1o Ano, Oitavo lugar	Particular	SANTO ANTº DE JESUS
ANA LUISA DE C. CARDOSO HERNANDEZ	001	Medalha de Bronze, 1o Ano, Primeiro lugar	Particular	SALVADOR
FILIPE ROCHA LOPES	001	Medalha de Bronze, 1o Ano, Segundo lugar	Federal	SALVADOR - C.M.S
LUCAS MOURA BASTOS BORGES	001	Medalha de Bronze, 1o Ano, Terceiro lugar	Particular	SALVADOR
KARINA MAIA CUNHA	001	Medalha de Bronze, 1o Ano, Quarto lugar	Particular	SANTA BARBARA
GISELE ROSA BOAVENTURA FERREIRA	001	Medalha de Bronze, 1o Ano, Quinto lugar	Particular	FEIRA DE SANTANA
LEOVIGILDO MATOS SOUSA	001	Medalha de Bronze, 1o Ano, Sétimo lugar	Particular	SALVADOR
TAIANA TEIXEIRA DIAS	001	Medalha de Bronze, 1o Ano, Sexto lugar	Particular	BARREIRAS
VICTOR COSTA ARAÚJO	001	Medalha de Bronze, 1o Ano, Oitavo lugar	Particular	SALVADOR
BRENNO LAVIGNE DINIZ	001	Medalha de Bronze, 1o Ano, Nono lugar	Estadual	JEQUIE - COL. EST. PROF. MAGALHAES NETO
IAGO DANTAS FIGUEIRÉDO	001	Medalha de Bronze, 1o Ano, Décimo lugar	Particular	SALVADOR
LUCAS SILVA LOUREIRO	001	Medalha de Bronze, 1o Ano, Décimo Primeiro lugar	Particular	SALVADOR
FABRICIO JESUS DOS REIS	001	Medalha de Bronze, 1o Ano, Décimo Segundo lugar	Particular	SALVADOR
ANDRÉ SOARES ALVES	001	MENÇÃO HONROSA	Estadual	JEQUIE - COL. EST. PROF. MAGALHAES NETO
HELLEN CHRISTINA ARAÚJO DOURADO	001	MENÇÃO HONROSA	Particular	IRECE
HENRIQUE KOJI MIYAMOTO	001	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
LUCIANO DO NASCIMENTO ANDRADE	001	MENÇÃO HONROSA	Federal	VALENCA - IFBA

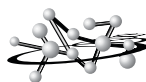


Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia

Resultados da OBAQ 2012

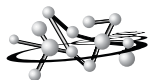
OUTROS CLASSIFICADOS - Ordem alfabética

NOME	SÉRIE	REDE	
AILTON DOS SANTOS RIBEIRO JÚNIOR	001	Estadual	VARZEDO - COL. DE 2º GRAU NOSSA SENHORA DA CONCEICAO
ALEXANDRE MENDONÇA CARDOSO	001	Federal	SALVADOR
ALVARO LEONARDO S. BRAGANÇA SANTOS	001	Particular	SALVADOR
ALYSSO DE ARAUJO SOUZA MONTEIRO	001	Estadual	SANTANA - GR ESC DAO JOAO MUNIZ
AMANDA NERY ANDRADE DE MOURA	001	Particular	SALVADOR
AMANDA VALOIS CUNHA	001	Estadual	JAGUAQUARA - COLEGIO PIO XII
ANA CARLA DOS SANTOS COSTA	001	Federal	Federal
ANA CLARA BRANDÃO ALMEIDA	001	Particular	FEIRA DE SANTANA - COLEGIO PE OVIDIO
ANA CLARA CALLEGARO DO NASCIMENTO	001	Particular	VITORIA DA CONQUISTA
ANA FLÁVIA LEÃO DO AMARAL	001	Particular	MACAUBAS
ANA LUISA ALMEIDA VILELA FERREIRA	001	Particular	VITORIA DA CONQUISTA
ANA LUIZA SILVA NASCIMENTO	001	Particular	CAMPO FORMOSO
ANA LUIZA SOUZA SILVEIRA	001	Particular	CAMPO FORMOSO
ANANDA BEZERRA EXALTAÇÃO RIBEIRO	001	Federal	VITORIA DA CONQUISTA - IFBA
ANDRESSA SOUSA REIS	001	Estadual	MORTUGABA - COLEGIO EST. LUIS EDUARDO MAGALHAES
ANDREZA DOS SANTOS DE JESUS	001	Estadual	VARZEDO - COL. DE 2º GRAU NOSSA SENHORA DA CONCEICAO
ANTONIA ADRIANE NASCIMENTO DOS SANTOS	001	Federal	CATU - IFBAIANO
AUBÉRICO BARRETO JOSÉ DE ANDRADE NETO	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
AUGUSTO BATISTA A. SOARES	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
BIANCA BARROS PEÇANHA	001	Particular	VITORIA DA CONQUISTA
BRENDA BRITO PINHEIRO	001	Particular	VITORIA DA CONQUISTA
BRENO BATISTA DE OLIVEIRA	001	Particular	IRECE
BRENO EVANGELISTA DE SOUSA	001	Federal	JEQUIE - IFBA
BRUNO DA SILVA PASTOR	001	Estadual	CONCEICAO DO COITE - ESCOLA ESTADUAL DE BANDEACU
BRUNO OLIVEIRA DA SILVA	001	Federal	CATU - IFBAIANO
BRUNO RIBEIRO DE ROMA	001	Federal	SALVADOR -IFBA
CAMILA MIKAELLE GALDINO OLIVEIRA	001	Particular	MACAUBAS
CAMILA ROCHA NASCIMENTO	001	Particular	SALVADOR
CAMILA RODRIGUES BLUMETTI	001	Particular	SALVADOR
CAMILA BRITO DE OLIVEIRA AMARAL	001	Estadual	JEQUIE - COLEGIO ESTADUAL PROFESSOR MAGALHAES NETO
CAMILLA MARIA MESSIAS SANTOS	001	Estadual	JEQUIE - COLEGIO ESTADUAL PROFESSOR MAGALHAES NETO
CARLA ROCHA DOS SANTOS	001	Federal	SALVADOR - IFBA
CARLOS VITOR SENA SIMÕES	001	Estadual	ALCOBACA - COLEGIO ESTADUAL ERALDO TINOCO
CAROLINA DE JESUS SANTOS	001	Estadual	JAGUAQUARA - COLEGIO PIO XII
CAROLINE MAGNAVITA PINHEIRO	001	Federal	SALVADOR - COLEGIO MILITAR DE SALVADOR
CATHARINA DE FREITAS GOMES	001	Particular	SALVADOR
CLECIA APARECIDA ALVES	001	Estadual	RIO DE CONTAS - COLÉGIO ESTADUAL CARLOS SOUTO
CLEDEMILTON GOMES FERREIRA	001	Estadual	BARRO ALTO - GRUPO ESCOLAR DEPUTADA NECY NOVAIS
CLEITON ANJOS DOS SANTOS	001	Estadual	BARRO ALTO - GRUPO ESCOLAR DEPUTADA NECY NOVAIS
DANILO MALHEIROS MOREIRA	001	Particular	MURITIBA
DANRELY BASTOS O. ARAUJO	001	Estadual	ITAPETINGA - COLEGIO MODELO LUIS EDUARDO MAGALHAES
DARA MARIA MATIAS DINIZ	001	Particular	SALVADOR
DEBORA LOPES DOS SANTOS	001	Estadual	LIVRAMENTO DE N. SENHORA - COL. EST. JOAO VILAS BOAS
DEBORA MILENA CRUZ FERREIRA	001	Estadual	LIVRAMENTO DE N. SENHORA - COL. EST. JOAO VILAS BOAS
DEYBSON DOS SANTOS PINHEIRO	001	Federal	JEQUIE-IFBA
DHYONATAS SILVA DIAS	001	Estadual	RIBEIRA DO POMBAL - ESC. AGROT. DE RIBEIRA DO POMBAL
DIEGO ANDRADE VIDAL	001	Particular	SALVADOR



Resultados da OBAQ 2012

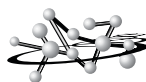
DIEGO DOS SANTOS SANTANA	001	Particular	MURITIBA
DIONÍSIO A.DE OLIVEIRA JÚNIOR	001	Particular	POJUCA
EDVALVO JOSÉ DOS SANTOS NETO	001	Particular	POJUCA
ELISAMA CONCEIÇÃO DOS SANTOS	001	Particular	SALVADOR
EMILE DOS SANTOS ARAUJO	001	Particular	POJUCA
EMILLY RAUÉDYS	001	Particular	SANTO ANTONIO DE JESUS
FABÍOLA FREITAS ROCHA	001	Particular	IRECE
FELIPE LUIZ FERREIRA SANTOS	001	Federal	JEQUIE-IFBA
FERNANDA LIMA GOMES	001	Particular	SALVADOR
FILLIPE ALMEIDA PAZ	001	Estadual	ALAGOINHAS - ESCOLA EST. PROFESSOR CARLOS ROSA
FLÁVIA MATTKE SANTOS FERREIRA	001	Federal	SALVADOR - COLEGIO MILITAR DE SALVADOR
GABRIEL CAVALCANTI SANTOS SILVA	001	Particular	SALVADOR
GABRIEL GAMA CAMPOS SILVA	001	Estadual	SALVADOR - Colégio Estadual Brigadeiro Eduardo Gomes
GABRIEL LEDO RIBEIRO	001	Particular	VITORIA DA CONQUISTA
GABRIEL LIMA SOARES REZENDE	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
GABRIELA OLIVEIRA BAGANO	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
GABRIELLA BRANDÃO PITA	001	Particular	SALVADOR
GABRIELLA SANCHES DE ANDRADE E SILVA	001	Particular	SALVADOR
GILVAN SANTOS ALMEIDA	001	Estadual	PARAMIRIM - COLEGIO DE PARAMIRIM
GISLANE ALMEIDA MARQUES DOS SANTOS	001	Estadual	LAJEDO DO TABOCAL - COLÉGIO EST.FERNANDO PRESÍDIO
GUILHERME MACIEL M.	001	Particular	SALVADOR
HIEDER PATRICK PASSOS MOÇO	001	Federal	BARREIRAS - IFBA
HINGREDY NASCIMENTO SANTOS COSTA	001	Estadual	RIO DE CONTAS - COLÉGIO ESTADUAL CARLOS SOUTO
IAGO COSTA DE GOIS	001	Particular	SALVADOR
IOLANDA LIMA CHAMUSCA	001	Particular	SALVADOR
ISADORA DIAS LIMA	001	Estadual	LIVRAMENTO DE N. SENHORA - COL. EST.JOAO VILAS BOAS
IZABEL RIBEIRO DE ALMEIDA	001	Estadual	JAGUAQUARA - COLEGIO PIO XII
JADSON DA SILVA ARAUJO	001	Particular	CAMPO FORMOSO
JAELSON GONÇALVES JUNIOR	001	Federal	CATU - IFBAIANO
JAMILE MARJORE BIBANO RODRIGUES	001	Estadual	PARAMIRIM - COLEGIO DE PARAMIRIM
JAMINE DA SILVA VIEIRA	001	Federal	SALVADOR - IFBA
JAQUELINE SOUZA OLIVEIRA	001	Estadual	PARAMIRIM - COLEGIO DE PARAMIRIM
JOANNY KELLY VIEIRA DE CRUZ NEPUNUCENO	001	Particular	CAMPO FORMOSO
JOÃO ANTÔNIO MARQUES BULHÕES	001	Federal	BARREIRAS - IFBA
JOÃO PEDRO CARRÉRA MOREIRA	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
JOÃO PEDRO OLIVEIRA FREITAS LEITE	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
JOÃO PEDRO SOUZA SANTOS	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
JOILSON BARRETO	001	Particular	SANTO ANTONIO DE JESUS
JOSE GABRIEL BERTOLINO DE CASTRO	001	Particular	SALVADOR
JOSÉ WAGNER FARIAS DA SILVA	001	Particular	CAMPO FORMOSO
JOSÉ YCARO BRITO NOVAES	001	Estadual	ITAPETINGA
JUAN JAILSON OLIVEIRA ALMEIDA COSTA	001	Particular	SALVADOR
JULIANA DA CONCEIÇÃO BRANDÃO	001	Estadual	RIO DE CONTAS - COLÉGIO ESTADUAL CARLOS SOUTO
JULIANA FERREIRA DE OLIVEIRA	001	Particular	SANTO ANTONIO DE JESUS
JULY FONSECA BARRETO	001	Particular	SALVADOR
KAIKE WESLEY REIS	001	Particular	SALVADOR
KAMILLA SALES DOS SANTOS	001	Estadual	RIBEIRA DO POMBAL - ESC. AGROT. DE RIBEIRA DO POMBAL
KAROLAINÉ PEREIRA DAMASCENA OLIVEIRA	001	Estadual	BARRO ALTO - GRUPO ESCOLAR DEPUTADA NECY NOVAIS
KELLY LIMA SILVA	001	Estadual	ITAPETINGA - COLEGIO MODELO LUIS EDUARDO MAGALHAES
LAILA SELIS SANTOS PORTO	001	Particular	FEIRA DE SANTANA



Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia

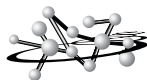
Resultados da OBAQ 2012

LAIO SOUSA SANTOS	001	Federal	VITORIA DA CONQUISTA - IFBA
LAÍS PEREIRA DE JESUS	001	Federal	JEQUIE - IFBA
LARA GOMES MELO	001	Federal	SALVADOR - COLEGIO MILITAR DE SALVADOR
LARA LESSA ARAUJO	001	Estadual	LIVRAMENTO DE NOSSA SENHORA - COL. EST. JOAO VILAS BOAS
LARISSA CORDEIRO DE OLIVEIRA	001	Particular	VITORIA DA CONQUISTA
LAURA VITÓRIA SALES GOMES	001	Particular	SALVADOR
LAVÍNIA DE MELO GARGUR	001	Particular	SALVADOR
LEONARDO DE SANTANA OLIVEIRA	001	Particular	SALVADOR
LEONARDO RIOS CARTEADO	001	Particular	SALVADOR
LETÍCIA SANTANA GOMES	001	Estadual	MORTUGABA - COLEGIO EST. LUIS EDUARDO MAGALHAES
LORENE NASCIMENTO CARNEIRO	001	Particular	SALVADOR
LUANA LOPES DE ASSIS MARQUES DE ANDRADE	001	Particular	AMARGOSA
LUANA SAD SOUTO MAIOR	001	Particular	SALVADOR
LUANA SANTOS RODRIGUES	001	Particular	SALVADOR
LUCAS DA SILVA LOPES	001	Estadual	SANTANA - GR ESC DAO JOAO MUNIZ
LUCAS FRANCISCO TELLAROLI	001	Particular	SALVADOR
LUCAS LOPES MARTINS	001	Estadual	IRECE - ESCOLA DE AGRICULTURA DA REGIAO DE IRECE
LUCAS PAULO ANDRADE BORGES	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
LUCAS RABELO ALVES	001	Particular	SALVADOR
LUCAS REIS DOS SANTOS	001	Estadual	VARZEDO - COLEGIO DE 2º GRAU NOSSA SRa DA CONCEICAO
LUIZ ARAUJO PIO JUNIOR	001	Particular	SALVADOR
LUIZ ARTHUR CARDOSO BATISTA	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
LUIZA BOMFIM BARRETO	001	Particular	AMARGOSA
LUIZA FRANCO LOBO	001	Particular	SALVADOR
MACKSON DE MENEZES QUEIROZ	001	Estadual	CONCEICAO DO COITE - ESCOLA ESTADUAL DE BANDEACU
MAICON OLIVEIRA SANTANA	001	Estadual	RIBEIRA DO POMBAL - ESCOLA AGROT.DE RIB. DO POMBAL
MAITÉ ATAÍDE ADAM	001	Particular	AMARGOSA
MARCELO SILVA COSTA	001	Particular	CAMPO FORMOSO
MARCUS AUDREY SOARES DOS SANTOS	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
MARIANA MARIA CARNEIRO MADEIRA	001	Federal	SALVADOR - COLEGIO MILITAR DE SALVADOR
MARIANA SOUZA SAMPAIO	001	Particular	SALVADOR
MARIANE JOÃO DA CONCEIÇÃO	001	Estadual	MUCURI - ESCOLA ESTADUAL JACI FERREIRA DOS SANTOS
MATEUS MARQUES PIRES DE ANDRADE	001	Particular	SALVADOR
MATHEUS KRISCIUMAS FERREIRA	001	Particular	SALVADOR
MATHEUS OLIVER DE CARVALHO CERQUEIRA	001	Particular	SALVADOR
MAURICIO MERCES RAMOS SILVA	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
MAURO LUÍS SOUZA CUNHA	001	Particular	MACAUBAS
MAYARA TOBIO DE ARAUJO	001	Particular	SALVADOR
MELQUISEDEQUE ARAUJO MENEZES	001	Estadual	R. DO POMBAL - COL. EST. PROFA. SILVA FERREIRA DE BRITO
MICAELI SANTOS VIEIRA	001	Particular	MACAUBAS
MIGUEL INÁCIO DOS SANTOS AL. E FIGUEIREDO	001	Particular	MACAUBAS
MILENA RIBEIRO MARINHO	001	Particular	VITORIA DA CONQUISTA
MONIQUE ALMEIDA MENAS	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
MORGANA FERNANDA MARTINS BARBOSA	001	Particular	BARREIRAS
NATÁLIA DA ROCHA LOPES	001	Particular	SALVADOR
NATIELE PEREIRA DOS SANTOS	001	Estadual	ACAJUTIBA
NELLY VICTORIA DA SILVA LEMOS	001	Particular	JAGUAQUARA
ODAIR DE JESUS LIMA	001	Estadual	JIQUEIRICA
OLGA DE NOVAS MOREIRA NETA	001	Particular	JAGUAQUARA



Resultados da OBAQ 2012

PALOMA FAGUNDES BRANDÃO	001	Estadual	SANTANA - GR ESC DAO JOAO MUNIZ
PALOMA PEIXOTO DOS SANTOS FIUZA	001	Particular	AMARGOSA
PATRICIA ARAUJO DAS MERCES	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
PATRICIA MUNIZ DOS SANTOS	001	Estadual	TANQUE NOVO - COLEGIO ESTADUAL DE TANQUE NOVO
PATRICIA SILVA SANTOS	001	Estadual	JEQUIE - COL. EST. DUQUE DE CAXIAS - ESCOLA QUILOMBOLA
PAULA RODRIGUES COSTA	001	Estadual	CACULE - COLEGIO ESTADUAL NORBERTO FERNANDES
PAULO UENDEL DA SILVA JESUS	001	Estadual	JEQUIE - COLEGIO ESTADUAL PROFESSOR MAGALHAES NETO
PEDRO AMÉRICO NOGUEIRA DE SOUSA	001	Federal	VITORIA DA CONQUISTA - IFBA
PEDRO CAIO SANTANA	001	Particular	SANTO ANTONIO DE JESUS
PEDRO RIBEIRO DA COSTA	001	Particular	SALVADOR
PEDRO SANTANA DE CASTRO	001	Particular	SALVADOR
RAFAEL RODRIGUES TEIXEIRA FERREIRA	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
RAFAEL UMBUZEIRO SANTOS	001	Particular	CAMPO FORMOSO
RAFAELA GALVÃO DE OLIVEIRA	001	Estadual	LAJEDO DO TABOCAL - COLÉGIO EST. FERNANDO PRESÍDIO
RAQUEL GUERRA DE OLIVEIRA	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
RAYAN RIBEIRO MACEDO SILVA	001	Particular	SALVADOR
RAYSSA MAGNO BATISTA RIBEIRO	001	Particular	SALVADOR
RENATA SANTANA SANTOS	001	Particular	SALVADOR
RODRIGO ANDRADE SILVA	001	Particular	SANTO ANTONIO DE JESUS
RODRIGO DA MATTA BASTOS	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
RODRIGO PINHEIRO LEAL COSTA	001	Particular	SALVADOR
RUANDA VICTÓRIA SILVA OLIVEIRA	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
SABRINA ALVES CAIRES	001	Estadual	LIVRAMENTO DE NOSSA SRa - COL. EST. JOAO VILAS BOAS
SABRINA DIAS DE NOVAIS	001	Estadual	IBIRAPUA - COLEGIO ESTADUAL PROFESSOR PAULO FREIRE
SALMA ANGÉLICA SILVA AMARAL	001	Particular	MACAUBAS
SAMUEL C. DA SILVA	001	Estadual	LAPAO - COLEGIO EST. JUSTINIANO DE CASTRO DOURADO
SAULO DE ANDRADE	001	Particular	SALVADOR
SUZANE ALVES DOS SANTOS	001	Federal	CATU - IFBAIANO
TAINÁ SILVA DAS FLORES	001	Estadual	BARRO ALTO - GRUPO ESCOLAR DEPUTADA NECY NOVAIS
TAINAH FREIRE LUZ	001	Estadual	RIO DE CONTAS - COLÉGIO ESTADUAL CARLOS SOUTO
TALITA DE JESUS LIMA ASSUNÇÃO	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
TAUÃ BLICK MAZIERO MATOS	001	Particular	SALVADOR
TÉRCIO CAIRES AGUIAR	001	Particular	SALVADOR
THALIA ARYADNE AZEVEDO CABRAL	001	Estadual	LIVRAMENTO DE NOSSA SRa - COL. EST. JOAO VILAS BOAS
THENISSON AMORIM DE SOUZA	001	Particular	IRECE
VALDEIR ANDERSON FERREIRA COSTA	001	Estadual	CACULE - COLEGIO ESTADUAL NORBERTO FERNANDES
VALÉRIA COUTO QUEIROZ DE ALMEIDA	001	Particular	SALVADOR
VANDELE ANJOS SILVA	001	Particular	MACAUBAS
VANESSA BARRETO SILVA	001	Particular	SANTO ANTONIO DE JESUS
VÍCTOR FRANCISCO MEIRA AMORIM	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
VICTÓRIA SANTANA COSTA	001	Particular	FEIRA DE SANTANA
VINÍCIUS MIRANDA DE SOUZA COSTA	001	Estadual	ALAGOINHAS - ESCOLA EST. PROFESSOR CARLOS ROSA
VÍTOR ALBUQUERQUE MARANHÃO RIBEIRO	001	Particular	SALVADOR
VÍTOR LEITE GONZALES	001	Particular	SALVADOR
VITÓRIA LAGO QUADROS	001	Particular	SALVADOR
VIVIANE SILVA SOUZA FREITAS	001	Particular	SALVADOR
WÉVERTON APARECIDO SOUSA PEREIRA	001	Particular	MACAUBAS
YASMIN CARVALHO DA SILVA ROCHA	001	Particular	SALVADOR
YASMIN DE SOUZA REZAK	001	Particular	SALVADOR

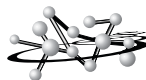


Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia

Resultados da OBAQ 2012

Medalhistas (Ordem decrescente) e Menção Honrosa (ordem alfabética)

NOME	SÉRIE	PREMIAÇÃO	REDE	CIDADE
THIAGO EDI LANDIM LOPES	002	Medalha de Ouro, 2o Ano, Primeiro lugar	Particular	SALVADOR
RODRIGO REIS SILVA	002	Medalha de Ouro, 2o Ano, Segundo lugar	Particular	SANTO ANT. DE JESUS
MANOEL MAURÍCIO NEVES GUMES	002	Medalha de Ouro, 2o Ano, Terceiro lugar	Particular	SALVADOR
LUIZ DE PAULO SANTANA	002	Medalha de Ouro, 2o Ano, Quarto lugar	Federal	SALVADOR - IFBA
DANIEL IMBASSAHY DE SÁ B. C. E SILVA	002	Medalha de Ouro, 2o Ano, Quinto lugar	Particular	SALVADOR
THOMAZ EDUARDO ARCHANGELO	002	Medalha de Prata, 2o Ano, Primeiro lugar	Particular	SALVADOR
PEDRO JOSE RAMIRO MUINÓS	002	Medalha de Prata, 2o Ano, Segundo lugar	Particular	SALVADOR
RODRIGO DE CASTRO VAZ LEAL	002	Medalha de Prata, 2o Ano, Terceiro lugar	Particular	SALVADOR
THIAGO MATHEUS SANTOS RIOS	002	Medalha de Prata, 2o Ano, Quarto lugar	Federal	SALVADOR - IFBA
MARIA CAROLINA COSTA RIOS	002	Medalha de Prata, 2o Ano, Quinto lugar	Particular	SALVADOR
GABRIELA FERNANDES COSTA	002	Medalha de Prata, 2o Ano, Sexto lugar	Particular	SALVADOR
MARINA MOURA COSTA SPÍNOLA	002	Medalha de Prata, 2o Ano, Sétimo lugar	Particular	SALVADOR
JONATAS MELO DE SANTANA	002	Medalha de Prata, 2o Ano, Oitavo lugar	Federal	VALENÇA - IFBA
FERNANDA CARNEIRO DE CAMPOS SACRAMENTO	002	Medalha de Bronze, 2o Ano, Primeiro lugar	Federal	SALVADOR - COLEGIO MILITAR DE SALVADOR
VINICIUS ALEXANDRE R. CERQUEIRA	002	Medalha de Bronze, 2o Ano, Segundo lugar	Federal	SALVADOR - IFBA
ISADORA OLIVEIRA SANTOS	002	Medalha de Bronze, 2o Ano, Terceiro lugar	Particular	SANTO ANT. DE JESUS
RAMON REIS SILVA	002	Medalha de Bronze, 2o Ano, Quarto lugar	Particular	SANTO ANT. DE JESUS
VITOR HUGO GIL SANTANA	002	Medalha de Bronze, 2o Ano, Quinto lugar	Particular	SALVADOR
DIMITRI SANTANA MARINHO	002	Medalha de Bronze, 2o Ano, Sexto lugar	Federal	SALVADOR - IFBA
CARLOS FREDERICO D. E MENDES	002	Medalha de Bronze, 2o Ano, Sétimo lugar	Particular	SALVADOR
DAVI ARAÚJO RODRIGUES	002	Medalha de Bronze, 2o Ano, Oitavo lugar	Particular	SALVADOR
ALICE ROCHA DE MAGALHÃES	002	Medalha de Bronze, 2o Ano, Nono lugar	Particular	FEIRA DE SANTANA
PEDRO PAULO BARRETO GUIMARÃES	002	Medalha de Bronze, 2o Ano, Décimo lugar	Particular	SALVADOR
BRUNO LEAL RAMOS	002	Medalha de Bronze, 2o Ano, Décimo Primeiro lugar	Particular	SALVADOR
HUGO HENRIQUE DAVID DA SILVA SANTOS	002	Medalha de Bronze, 2o Ano, Décimo Segundo lugar	Particular	SALVADOR
ADAM MATOS MARTINS	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	IRECE
ALBERTO FREAZA LOBÃO BASTOS	002	MENÇÃO HONROSA	Federal	SALVADOR - C.M.S
ALVARO SOUZA AMARAL	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
ANA BEATRIZ MARQUES DINIZ GUERRA DE ANDRADE	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
CAROLINA FREITAS COSTA	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
DANIEL BEHRENS CARDOSO	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
DAVI TEIXEIRA SILVA	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	JAGUAQUARA
FABRÍCIO DA SILVA CONCEIÇÃO	002	MENÇÃO HONROSA	Federal	SALVADOR - C.M.S
GABRIELA PEREIRA MARQUES	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
GEORGIA GABRIELA DA SILVA SAMPAIO	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
GUILHERME CARDOSO AMORIM	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
GUILHERME MOREIRA GONÇALVES	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
HÉLEN LIMA GOMES	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	IRECE
ÍCARO FREITAS SÁ BARRETTO	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
IGOR NUNES COLOMBO	002	MENÇÃO HONROSA	Federal	SALVADOR - C.M.S
ISAAC TEIXEIRA E SOUSA	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR

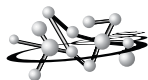


Resultados da OBAQ 2012

JOÃO VITOR SANTOS CUNHA	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
JOSÉ ALBÉRICO OLIVEIRA LEÃO	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	MACAUBAS
JOSÉ LEAL PINHEIRO JÚNIOR	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
JÚLIA CRISTINA DE BRITO PASSOS	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
KIM FRANKLIN TAVARES DUTRA	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
LARISSA FERNANDES DE A. RIOS	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
LARISSA SCAVELLO MASCARENHAS	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SANTO ANT. DE JESUS
LEONARDO CAIO ALAKIJA CONCEIÇÃO	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
LEONARDO TEIXEIRA CERQUEIRA	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
LILIAN LEE MOREIRA DE CASTRO	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
LORENA VIEIRA SACRAMENTO	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	MURITIBA
LUAN GABRIEL SILVA DE MORAES	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
LUCIANA MORENO BORGES	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
MARCIO ALMEIDA TRINDADE	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
MARIANA DA SILVA DE ANDRADE	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
MÁRIO HENRIQUE O. PEREIRA SILVA	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
MATHEUS PESTANA SILVA	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
MILLENA VIEIRA BRANDÃO MOURA	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
NADILLA LAIS GOMES SANTIAGO	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
NAIANE MARINA DE MORAIS DA SILVA	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
OSMAN DE ALMEIDA BAGDEDE NETO	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
PEDRO CASALES LINS	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
RENATA CARDOSO RIBEIRO	002	MENÇÃO HONROSA	Federal	VITÓRIA DA CONQ. - IFBA
RODRIGO NUNES BRAGA	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
VICTOR OLIVEIRA DE FREITAS	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
VICTÓRIA NEGREIROS GUEDES	002	MENÇÃO HONROSA	Federal	SALVADOR - IFBA
VINÍCIUS MOREIRA DE SOUZA	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
VITOR COSTA PREMOLI	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
WANESKA COSTA SANTOS	002	MENÇÃO HONROSA	Particular	SANTO ANT. DE JESUS

OUTROS CLASSIFICADOS (Ordem alfabética)

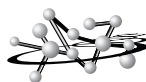
NOME	SÉRIE	REDE	CIDADE
ALBERT ITAJAIR PEREIRA MOREIRA	002	Particular	POJUCA
AMANDA BEATRIZ CUNHA TEIXEIRA	002	Federal	VITÓRIA DA CONQUISTA - IFBA
AMANDA DOS HUMILDES MAIA SANTOS	002	Particular	SALVADOR
AMANDA PRATES ALVES CARIOCA	002	Estadual	CACULE - COLEGIO ESTADUAL NORBERTO FERNANDES
AMANDA SANTANA DOS SANTOS	002	Estadual	JAGUAQUARA
ANA CARLA FARIA	002	Particular	SALVADOR
ANA LUIZA SAMPAIO AMORIM	002	Particular	FEIRA DE SANTANA
ANA PAULA HUOYA	002	Particular	SALVADOR
ANAILMA ROSA DOS SANTOS	002	Estadual	BARRO ALTO - GRUPO ESCOLAR DEPUTADA NECY NOVAIS
ARIANA DÓREA ANDRADE	002	Particular	SALVADOR
AUDREI SOUSA COSTA	002	Federal	SALVADOR - COLEGIO MILITAR DE SALVADOR
BEATRIZ DUARTE INIESTA	002	Particular	SALVADOR
BRUNA BISPO DE SOUZA	002	Particular	FEIRA DE SANTANA
BRUNA RAFAELA DE SANTANA SANTOS	002	Particular	SALVADOR
CECILIA SILVA COSTA	002	Particular	FEIRA DE SANTANA
CINDY FERNANDES PINHO	002	Particular	IRECE



Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia

Resultados da OBAQ 2012

DAIANE ALVES DA SILVA	002	Estadual	RIO DO PIRES - CENTRO E PAULO VI DE R DO PIRES
DALMO RENAN PEREIRA FIGUEIREDO	002	Particular	MACAUBAS
DANDARA ANDRADE DA SILVA	002	Particular	AMARGOSA
DÉBORA ELISABETH SALES VIEIRA	002	Federal	SIMÕES FILHO - IFBA
DESIRÉE PIRES OITICICA	002	Particular	FEIRA DE SANTANA
DIEGO ALVES DE SOUSA	002	Estadual	BARRO ALTO - GRUPO ESCOLAR DEPUTADA NECY NOVAIS
DREICKSON FERREIRA LIMA	002	Estadual	CONCEICA DO COITE - ESCOLA ESTADUAL DE BANDEACU
ENZA RAFAELA VALVERDE ROCHA	002	Particular	SALVADOR
ERIKA LANAY DE MENEZES CAMPOS	002	Particular	SANTA BARBARA
FELIPE ALVES BISPO XAVIER	002	Particular	FEIRA DE SANTANA
FELIPE HANIEL DOS SANTOS VIEIRA	002	Particular	SALVADOR
FELIPE SILVA ALECRIM	002	Particular	IRECE
FLÁVIA MOREIRA SOARES	002	Particular	SALVADOR
GABRIEL OLIVEIRA LEÃO COSTA	002	Particular	SALVADOR
GABRIEL PEREIRA SANTOS	002	Federal	SALVADOR - COLEGIO MILITAR DE SALVADOR
GABRIELA DE MENEZES SANTANA	002	Particular	SALVADOR
GABRIELLA SAMIA LOPES	002	Particular	SALVADOR
GESSICA SILVA DE LIMA	002	Estadual	LAPAO - COLEGIO EST. JUSTINIANO DE CASTRO DOURADO
HIGOR SILVA PEREIRA	002	Particular	BARREIRAS
IGOR BARBOSA REIS	002	Estadual	SALVADOR - COL. DA POLICIA MILITAR - UNID. LOBATO
ISABELA MOREIRA DE SÁ PACHECO	002	Federal	SALVADOR - COLEGIO MILITAR DE SALVADOR
JAIR ALVES LIMA JUNIOR	002	Particular	ITAPETINGA
JÉSSICA DE OLIVEIRA SANTANA ALVES	002	Particular	SALVADOR
JÔNATAS DA SILVA MARQUES	002	Particular	CAMPO FORMOSO
JOSE HENRIQUE FERREIRA DE ARAÚJO	002	Estadual	SANTANA - GR ESC DAO JOAO MUNIZ
JULIA BOGORNI	002	Particular	FEIRA DE SANTANA
JÚLIA DE MORAES ARAUJO PIRES	002	Particular	SALVADOR
JUNO SAVELY MAIA DA SILVA	002	Particular	SANTANA
LARA DE SOUZA MORENO	002	Particular	BARREIRAS
LARA IGNEZ DA E. SOARES	002	Particular	SALVADOR
LARISSA FIGUEIREDO DE OLIVEIRA	002	Particular	IRECE
LAURITA NETA NEVES FIGUEIREDO CORREIA	002	Particular	VITORIA DA CONQUISTA
LEONARDO ARAUJO ROSA RIBEIRO	002	Estadual	F.DE SANTANA - CENT. INT. DE EDUC. ASSIS CHATEAUBRIAND
LEONARDO CARDIM DE LIMA VASCONCELOS	002	Particular	SALVADOR
LEONARDO FERRAZ BITENCOURT	002	Particular	FEIRA DE SANTANA
LEONARDO SOUTO OLIVEIRA	002	Federal	VITORIA DA CONQUISTA - IFBA
LUCAS TADASHI SHIBASAKI SANTANA	002	Particular	JAGUAQUARA
LUCIANA CECÍLIA DA SILVA PEREIRA	002	Estadual	JEQUIE - COLÉGIO EST. DUQUE DE CAXIAS - ESC. QUILOMBO LA
LUIS VICTOR MOTA FREITAS	002	Particular	FEIRA DE SANTANA
LUIZ HENRIQUE DO NASCIMENTO DOS SANTOS	002	Estadual	Estadual
MAIRAN ALMEIDA SALGADO LOBO	002	Particular	SALVADOR
MARCELLA COSTA GOMES DOS SANTOS	002	Particular	SALVADOR
MARCELLE SANTOS SERRA	002	Particular	SALVADOR
MARCOS ANDRÉ MEDRADO DA CRUZ	002	Particular	FEIRA DE SANTANA
MARIA CLARA ROCHA TERENCIO	002	Federal	SALVADOR - IFBA
MARIANA ALVES DE CARVALHO	002	Particular	SALVADOR
MATHEUS BRIGLIA HAGE	002	Particular	SALVADOR
MATHEUS SANTOS OLIVEIRA	002	Particular	JAGUAQUARA
MAYARA LEAL DA SILVA E SILVA	002	Particular	MURITIBA
MOISÉS DOS SANTOS LOBO	002	Estadual	SALVADOR - COLEGIO DA POLICIA MILITAR - UNID. LOBATO

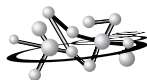


Resultados da OBAQ 2012

NATÁLIA ALEXANDRINO SACRAMENTO	002	Particular	SALVADOR
NG LAI KOIN	002	Particular	SALVADOR
PATRICIA LIMA DE ALMEIDA	002	Particular	SANTA BARBARA
PAULO AFFONSO D. MENDES C. DE MATOS	002	Particular	JAGUAQUARA
PAULO HENRIQUE DE MORAES GONÇALVES	002	Particular	SALVADOR
PEDRO DE A. KHOURI SANTOS	002	Particular	SALVADOR
RAFAEL BRAGA FERREIRA	002	Particular	SALVADOR
RAFAEL CAVALCANTI	002	Particular	SALVADOR
RENATO MACÉDO TEIXEIRA DE QUEIROZ	002	Particular	SALVADOR
RUTHYELI DE JESUS RIBEIRO	002	Particular	FEIRA DE SANTANA
SAMUEL GONÇALVES DE BARROS NETO	002	Federal	JEQUIÊ - IFBA
SUANNI ARAÚJO MARQUES	002	Particular	SALVADOR
TAYNÁ DAS GRAÇA SILVA SOUZA	002	Estadual	PARAMIRIM - COLEGIO DE PARAMIRIM
THAIS SILVA BATISTA	002	Estadual	MORTUGABA - COLEGIO EST. LUIS EDUARDO MAGALHAES
THALLES HENRIQUE PIRES DIAS	002	Particular	FEIRA DE SANTANA
THIAGO DA SILVA BISPO DE JESUS	002	Particular	FEIRA DE SANTANA
TIAGO ALMEIDA DOURADO	002	Particular	IRECE
VICTOR AQUINO BRITO	002	Particular	SALVADOR
VÍTOR VIEIRA DE CASTRO DOURADO	002	Particular	IRECE
WELLESSON MENDES DOS SANTOS	002	Estadual	JAGUAQUARA - COLEGIO PIO XII
WILLIAM CAIRES FERNANDES DA SILVA	002	Estadual	CAETITE - INSTITUTO DE EDUCAÇÃO ANISIO TEIXEIRA
YAGO NOBRE COSTA CARDOSO	002	Particular	SALVADOR
YURI GONÇALVES CONRADO DANTAS	002	Particular	SALVADOR
YURI LUCAS DE LIMA SILVA	002	Particular	SALVADOR
ZAINE LIMA LOPES	002	Particular	FEIRA DE SANTANA

Medalhistas (Ordem decrescente) e Menção Honrosa (ordem alfabética)

NOME	SÉRIE	PREMIAÇÃO	REDE	CIDADE
MARIANE GREICE PEREIRA VENTURA	003	Medalha de Ouro, 3o Ano, Primeiro lugar	Federal	SALVADOR - IFBA
TARCISIO FREIRE DE OLIVEIRA E SILVA	003	Medalha de Ouro, 3o Ano, Segundo lugar	Particular	SALVADOR
DIEGO RODRIGUES CARVALHO	003	Medalha de Ouro, 3o Ano, Terceiro lugar	Particular	SALVADOR
REBECA BECK	003	Medalha de Ouro, 3o Ano, Quarto lugar	Particular	SALVADOR
CAROLINE SANTANA DOS SANTOS	003	Medalha de Ouro, 3o Ano, Quinto lugar	Particular	SALVADOR
JOHNATAN SANTIAGO DA S. GALVÃO	003	Medalha de Prata, 3o Ano, Primeiro lugar	Particular	SANTO ANT. DE JESUS
DIMITRI REIS DE MATOS	003	Medalha de Prata, 3o Ano, Segundo lugar	Particular	SALVADOR
GUSTAVO SOUZA BITENCOURT	003	Medalha de Prata, 3o Ano, Terceiro lugar	Particular	JAGUAQUARA
BRUNA SIQUEIRA DE A. B. GUIMARÃES	003	Medalha de Prata, 3o Ano, Quarto lugar	Particular	SALVADOR
HENRIQUE SOUZA SANTOS	003	Medalha de Prata, 3o Ano, Quinto lugar	Particular	SALVADOR
FABIO MALHEIROS L. NASCIMENTO	003	Medalha de Prata, 3o Ano, Sexto lugar	Particular	SALVADOR
DÉBORA BARRETO ORNELLAS	003	Medalha de Prata, 3o Ano, Sétimo lugar	Particular	SALVADOR
FELIPE CASTRO VERGASTA	003	Medalha de Prata, 3o Ano, Oitavo lugar	Particular	SALVADOR
LIANG WEI DONG	003	Medalha de Bronze, 3o Ano, Primeiro lugar	Particular	SALVADOR
HANNAH DE BARROS DRATOVSKY	003	Medalha de Bronze, 3o Ano, Segundo lugar	Particular	SALVADOR
LARISSA SOUZA FERREIRA	003	Medalha de Bronze, 3o Ano, Terceiro lugar	Federal	SALVADOR - IFBA
GUSTAVO GALVAO AVENA	003	Medalha de Bronze, 3o Ano, Quarto lugar	Particular	SALVADOR
EMERSON CARLOS DE V. CONCEIÇÃO	003	Medalha de Bronze, 3o Ano, Quinto lugar	Particular	FEIRA DE SANTANA



**Associação
Brasileira
de Química**
Regional Bahia

Resultados da OBAQ 2012

BERNARDO PIRES SAMPAIO	003	Medalha de Bronze, 3o Ano, Sexto lugar	Particular	SALVADOR
ALBERTO JOSÉ PINTO	003	Medalha de Bronze, 3o Ano, Setimo lugar	Particular	SALVADOR
MATEUS ZARTH SEIXAS	003	Medalha de Bronze, 3o Ano, Oitavo lugar	Particular	SALVADOR
CARLOS PIETRO C.L.G. REBOUÇAS	003	Medalha de Bronze, 3o Ano, Nono lugar	Particular	SANTO ANT. DE JESUS
JOÃO CARLOS SAMPAIO DE ANDRADE	003	Medalha de Bronze, 3o Ano, Décimo lugar	Federal	SALVADOR - IFBA
LEONARDO DE CARVALHO MELO	003	Medalha de Bronze, 3o Ano, Décimo Primeiro lugar	Particular	SALVADOR
TAHYANA MARA CHAGAS CARVALHO RANGEL	003	Medalha de Bronze, 3o Ano, Décimo Segundo lugar	Federal	SALVADOR - IFBA
ANA CAROLINA COUTINHO SILVA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
ANA CAROLINA SILVA SANTOS	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
ANA CAROLINA V. S. CRUZ DE ARAÚJO	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
ANA CAROLINE ARAÚJO ANDRADE	003	MENÇÃO HONROSA	Federal	SALVADOR - IFBA
ANA PAULA CARVALHO SIMÕES	003	MENÇÃO HONROSA	Federal	SALVADOR - IFBA
ANDREWS OLIVEIRA DUYPRATH DE ANDRADE	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
AUGUSTO CÉSAR MAMONA ALVES	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
BEATRIZ CARNEIRO RIOS MACEDO	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
BRENDA CARVALHO MUELLER	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
BRUNA AMARAL BECK	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
CLAUDEMI ALVES NASCIMENTO	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	CAMPO FORMOSO
CLÁUDIA MATTHE SANTOS FERREIRA	003	MENÇÃO HONROSA	Federal	SALVADOR - COLEGIO MILITAR DE SALVADOR
DALILA SILVA RIBEIRO	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
DANIEL GOMES SOUSA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
DEYSE COSTA PORTO	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SANTO ANT. DE JESUS
DIANA SILVA DA CRUZ	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	MURITIBA
ENEAS MIGUEZ DE MIRANDA OLIVEIRA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
FERNANDO AUGUSTO M. BARRETTO	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
GABRIEL MAGALHAES ZI. PERPETUO	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
GABRIEL SANTANA BRITO	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
GÉSSICA BARRETO SANTOS E SANTOS	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
GUILHERME DE OLIVEIRA DAHIA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
GUILHERME MATOS BASTOS	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
HEBERCLEY MAGNO DOS S. LIMA FILHO	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
HELENA NANI F. VILLORIA BRANDÃO	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
IAGO CESAR ALMEIDA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
IAGO GUIMARÃES SENTGES	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
JAILSON ALMEIDA PINHEIRO JÚNIOR	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
JÉSSICA OLIVEIRA FRAGA	003	MENÇÃO HONROSA	Federal	SALVADOR
JOAN SANTANA SANTOS	003	MENÇÃO HONROSA	Estadual	JEQUIE - COL. ESTADUAL PROF. MAGALHAES NETO
JOÃO RICARDO DIAS DE SOUZA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
JOÃO VICTOR PEREIRA MAGALHÃES	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	IRECE
JOHNSON BARRETO F. JUNIOR	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
JOICE CONCEIÇÃO SILVA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
JONH LENO LOPES DE SOUZA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
LADIMILE OLIVEIRA DE JESUS	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SANTA BARBARA
LARISSA FREIRE SOUZA SILVA	003	MENÇÃO HONROSA	Federal	SALVADOR - IFBA
LEANDRO LEAL	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SANTO ANT. DE JESUS

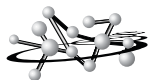


Resultados da OBAQ 2012

LETICIA JAMBEIRO BORGES	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
LORENA NUNES SOUZA CUNHA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
LUAN NASCIMENTO DOS SANTOS	003	MENÇÃO HONROSA	Federal	SALVADOR - COLEGIO MILITAR DE SALVADOR
LUCAS XAVIER CARVALHO	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
LUIZ GABRIEL SOMMERLATTE SANTOS	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
LUIZA IRINA LIMA DOS SANTOS	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	BARREIRAS
MARIA AUGUSTA AMARAL DE C. SILVA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
MARIA CAROLINA MOURA NUNES BITTENCOURT	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
MARIANA SILVA CARDOSO	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
MARIANA TARQUINIO LARA MEDRADO	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
MARINA FERNANDA SILVA DE OLIVEIRA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
MATEUS ROCHA DE MEDEIROS	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
MATHEUS SANTANA DE ASSIS	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
MATHEUS SOUZA RODRIGUES	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	JAGUAQUARA
NAAMA ENÉAS DA SILVA ALMEIDA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	FEIRA DE SANTANA
PATRINE SANTANA OLIVEIRA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
PAULO MATOS	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
RAFAEL MENDONÇA FUCS	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
RAÍSSA DAMASCENO B. DA SILVA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
RENATO LOPES SAMPAIO	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	LAURO DE FREITAS
RENNAN CORDEIRO DE AMORIM	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
RODRIGO DIAS GARCIA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
RODRIGO LINS SANT ANA DE LIMA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
ROSAHELENA MORAIS SILVA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SANTO ANT. DE JESUS
SAINT-CLAIR RAMOS DOS S. JUNIOR	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
TALITA ROCHA MASCARENHAS	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
THIAGO BERANGER DE A. PACHECO	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
THIAGO ITALO NEIVA ROSA DA SILVA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	MURITIBA
VICTOR DE ARAUJO ROCHA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
VICTOR SANCHES DANTAS RIBEIRO	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
VÍTOR RIBEIRO PINHEIRO GONÇALVES	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
VIVIANE ARAUJO NOGUEIRA SILVEIRA	003	MENÇÃO HONROSA	Particular	SALVADOR
YURE CARNEIRO DE OLIVEIRA	003	MENÇÃO HONROSA	Federal	SIMÕES FILHO - IFBA

OUTROS CLASSIFICADOS - Ordem alfabética

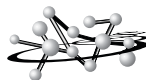
NOME	SÉRIE	REDE	CIDADE
ADRIELLI TINA LOPES RÉGO	003	Particular	BARREIRAS
AISSA SIQUEIRA DE MORAIS	003	Particular	SALVADOR
ALESSANDRA COELHO TEIXEIRA	003	Particular	SALVADOR
ALEX MIRANDA DE OLIVEIRA	003	Federal	VITORIA DA CONQUISTA - IFBA
ALINE NUNES FROES	003	Estadual	LAJEDO DO TABOAL - COLÉGIO EST. FERNANDO PRESÍDIO
AMANDA OLIVEIRA LYRIO	003	Particular	SANTO ANTONIO DE JESUS
ANA CAROLINA FERREIRA VIEIRA	003	Particular	SALVADOR
ANA LUIZA CANDIA MEIRELLES	003	Particular	BARREIRAS
CAROL MÔNACO RONDON	003	Particular	SALVADOR
CLARA LIS DOS ANJOS SANTOS	003	Particular	IRECE



Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia

Resultados da OBAQ 2012

DANIEL ELBACHÁ MARNET	003	Particular	LAURO DE FREITAS
DANIEL OLIVEIRA DE ALMEIDA	003	Particular	SALVADOR
DANIEL ROCHA DE SENNA	003	Particular	SALVADOR
DOUGLAS THAINAN SILVA LIMA MENDES	003	Federal	VITORIA DA CONQUISTA - IFBA
EMILY CÉRON	003	Particular	SALVADOR
ERICK MACEDO DOMINGUES	003	Particular	VITORIA DA CONQUISTA
FABIANA VON FLACH LÔBO	003	Particular	SALVADOR
FILIPE MATHEUS BARRETO SILVA	003	Particular	SALVADOR
GABRIEL DA SILVA LEAL	003	Particular	MURITIBA
GABRIELA ARAÚJO CHIKUI	003	Particular	POJUCA
HAYRE SANTANA NASCIMENTO	003	Particular	SALVADOR
JEAN WELBER AFONSO PESSOA FILHO	003	Estadual	CACULE - COLEGIO ESTADUAL NORBERTO FERNANDES
JOÃO CANDIDO SIMOES DE FREITAS DE JESUS	003	Particular	FEIRA DE SANTANA
JOSÉ GABRIEL COSTA DE JESUS	003	Particular	SALVADOR
JOSÉ RODRIGO BLANCO PELETEIRO	003	Particular	SALVADOR
JULIANA SILVA DE SOUZA	003	Particular	MURITIBA
LUANA VENAS FIGUEIREDO ROCHA	003	Particular	AMARGOSA
LUCAS BARBOSA NEIVA	003	Estadual	LAPAO - COLEGIO EST. JUSTINIANO DE CASTRO DOURADO
LUIZA LIMA GONSIORKIEWICZ	003	Particular	BARREIRAS
LUMA TEIXEIRA DIAS	003	Particular	BARREIRAS
MALU COELHO MIRANDA	003	Particular	SALVADOR
MARCELA DE JESUS CUNHA	003	Particular	FEIRA DE SANTANA
MARCOS VINICIUS CORREIA DA ROCHA	003	Particular	FEIRA DE SANTANA
MARIANA ARAÚJO PEREIRA	003	Particular	SALVADOR
MATHEUS BARROS MENDES	003	Particular	SALVADOR
MATHEUS MOURA BATISTA	003	Particular	AMARGOSA
MÔNICA CARDOSO DO AMARAL	003	Particular	SANTA BARBARA
MÔNICA SOARES DE FREITAS CARMEIRO	003	Federal	SALVADOR - COLEGIO MILITAR DE SALVADOR
NAIARA DOS SANTOS BRANDÃO	003	Particular	JAGUAQUARA
PALLOMA PORTO ALMEIDA	003	Particular	VITORIA DA CONQUISTA
PEDRO SANTANA PASSO TELES	003	Particular	FEIRA DE SANTANA
RAFAEL GOMES VITERBO	003	Federal	SALVADOR - COLEGIO MILITAR DE SALVADOR
RAFAEL MOURA FRIEDERICK	003	Particular	FEIRA DE SANTANA
RAFAEL RIBEIRO REIS	003	Particular	SALVADOR
RAPHAEL ROSADO SOUSA SANTOS	003	Particular	SALVADOR
REBECA ATAIDE DE CERQUEIRA	003	Particular	FEIRA DE SANTANA
RODRIGO TRAVASSOS SAPUCAIA	003	Particular	SALVADOR
RONEI FRANÇA ANDRADE	003	Particular	VITORIA DA CONQUISTA
SABRYNA MOREIRA MACIEL DIAS	003	Particular	IRECE
SAMELA DUARTE LIMA	003	Particular	SALVADOR
SAMUEL COTRIM DE OLIVEIRA SOUZA	003	Particular	FEIRA DE SANTANA
SILVIA MONIQUE SANTOS CESAR	003	Particular	AMARGOSA
SILVIO LIMA PEREIRA	003	Particular	SALVADOR
THIAGO DE OLIVEIRA GUEDES	003	Particular	SALVADOR
VINÍCIUS GUIMARÃES DA SILVA	003	Particular	CAMPO FORMOSO
VIVIAN MOTA SILVA	003	Particular	FEIRA DE SANTANA
YASMIN QUEIROZ SANTOS SANCHES	003	Particular	SALVADOR



QUADRO DE HONRA MEDALHISTAS BAIANOS

OLIMPIÁDA BAIANA DE QUÍMICA (VII EDIÇÃO – 2012)

PRIMEIRO LUGAR GERAL

MEDALHA DE OURO

MARIANE GREICE PEREIRA VENTURA
(IFBA - SALVADOR)

ALUNOS DESTAQUE - ESCOLAS PÚBLICAS

- ANDRÉ SOARES ALVES, 1o ano, Colégio Estadual Prof. Magalhães Neto - Jequié
- BRENNO LAVIGNE DINIZ, 1o ano, Colégio Estadual Prof. Magalhães Neto - Jequié
- DIMITRI SANTANA MARINHO, 2o ano, IFBA - Salvador
- FERNANDA CARNEIRO DE CAMPOS SACRAMENTO, 2o ano, Colégio Militar - Salvador
- FILIPE ROCHA LOPES, 1o ano, Colégio Militar - Salvador
- JEAN WELBER AFONSO PESSOA FILHO, 3o ano - Colégio Estadual Norberto Fernandes - Caculé
- JOAN SANTANA SANTOS, 3o ano - Colégio Estadual Prof. Magalhães Neto - Jequié
- JOÃO CARLOS SAMPAIO DE ANDRADE, 3o ano, IFBA - Valença
- JONATAS MELO DE SANTANA, 2o ano, IFBA - Valença
- LARISSA SOUZA FERREIRA, 3o ano, IFBA - Salvador
- LUCIANO DO NASCIMENTO ANDRADE, 1o ano, IFBA - Valença
- LUIZ DE PAULO SANTANA, 2o ano, IFBA - Salvador
- MARIANE GREICE PEREIRA VENTURA, 3o ano, IFBA - Salvador
- TAHYANA MARA CHAGAS CARVALHO RANGEL, 3o ano, IFBA - Salvador
- TAYNÁ DAS GRAÇA SILVA SOUZA, 2o ano, Colégio Estadual de Paramirim
- THIAGO MATHEUS SANTOS RIOS, 2o ano, IFBA - Salvador
- VINICIUS ALEXANDRE RAMOS CERQUEIRA, 2o ano, IFBA - Salvador
- WILLIAM CAIRES SILVA AMORIM, 2o ano, Instituto de Educação Anísio Teixeira - Caetité

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (VI EDIÇÃO – 2011)

PRIMEIRO LUGAR GERAL

- **MEDALHA DE OURO**

IAGO ALMEIDA NEVES
(Colégio Anchieta - SALVADOR)

ALUNOS DESTAQUE - ESCOLAS PÚBLICAS ESTADUAIS

- **MEDALHA DE OURO**

FLÁVIA LAGO GUIMARAES – MEDALHA DE OURO (ESCOLA PÚBLICA), 3º ano - Colégio Modelo Luis Eduardo Magalhães – JEQUIE

- **MEDALHA DE PRATA**

MARILAINE CRISTINA SILVA CARDOSO – MEDALHA DE PRATA (ESCOLA PÚBLICA), 1º ano - Colegio Estadual Carlos Souto - RIO DE CONTAS

- **MEDALHA DE PRATA**

NAIANE MORAES BASTOS – MEDALHA DE PRATA (ESCOLA PÚBLICA), 1º ANO - Colégio Estadual Tereza Borges de Cerqueira - CAETITÉ

- **MEDALHA DE PRATA**

ROSEANE CONCEIÇÃO LEITE – MEDALHA DE PRATA (ESCOLA PÚBLICA), 1º ano - Escola Estadual Jaci Ferreira dos Santos – MUCURÍ

- **MEDALHA DE BRONZE**

MARIA SARA CORDEIRO CARNEIRO – MEDALHA DE BRONZE (ESCOLA PÚBLICA), 2º ano - Colégio Est. Maria Dagmar Miranda – RIACHÃO DO JACUÍPE

- **MEDALHA DE BRONZE**

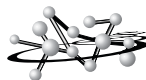
WESLEY VIEIRA FERREIRA – MEDALHA DE BRONZE (ESCOLA PÚBLICA), 1º ano - Centro Educ Joao Durval Carneiro- GUANAMBI

- **MEDALHA DE BRONZE**

THIAGO MIRANDA DA SILVA – MEDALHA DE BRONZE (ESCOLA PÚBLICA), 1º ano - Centro Int. de Educ. Assis Chateaubriand – FEIRA DE SANTANA

- **MEDALHA DE BRONZE**

AMANDA KELI ALMEIDA DOS SANTOS – MEDALHA DE BRONZE (ESCOLA PÚBLICA), 1º ano - Centro Territorial de Educ. da Bacia do Rio Para-
mirim – Ctep – MACAÚBAS



Quadro de Medalhas

- **MEDALHA DE BRONZE**

JOSENAI DA SILVA PENHA – MEDALHA DE BRONZE (ESCOLA PÚBLICA),
2º ano, Colegio Estadual Odorico Tavares - SALVADOR

- **MEDALHA DE BRONZE**

NATIELE LEITE DA SILVA – MEDALHA DE BRONZE (ESCOLA PÚBLICA), 2º
ano, Colegio Pio Xi - JAGUAQUARA

- **PRIMEIRO LUGAR - ESCOLA PÚBLICA**

MEDALHA DE OURO

ALISSON BEZERRA GOMES - Instituto Federal de Educação, Ciência e
Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR

ALUNOS DESTAQUE - ESCOLAS PÚBLICAS (TODAS AS REDES)

- JOAO CARLOS SAMPAIO DE ANDRADE - Instituto Federal de Educação,
Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR
- MARIANE GREICE PERIRA VENTURA - Instituto Federal de Educação,
Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR
- RAFAEL SANTOS DE JESUS - Instituto Federal de Educação, Ciência e
Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR
- RENON CAETANO RYBKA - Instituto Federal de Educação, Ciência e Tec-
nologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR
- THIAGO MATHEUS SANTOS RIOS - Instituto Federal de Educação, Ciên-
cia e Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR
- VALMIR NASCIMENTO RASTELY JÚNIOR- Instituto Federal de Educação,
Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) – SALVADOR
- VICTOR HUGO DE OLIVEIRA RIBEIRO - Colegio Militar De Salvador - SAL-
VADOR

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (V EDIÇÃO – 2010)

- **PRIMEIRO LUGAR GERAL**
MEDALHA DE OURO
RAFAELA GÓES MACHADO
(Colégio Anchieta - SALVADOR)

ALUNO DESTAQUE ESCOLA PÚBLICA ESTADUAL

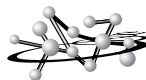
- LUIS CARLOS ASSUNÇÃO JÚNIOR
(Instituto Central de Educação Isaias Alves - SALVADOR)

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (IV EDIÇÃO – 2009)

- **PRIMEIRO LUGAR GERAL**
MEDALHA DE OURO
YURI LEAL DA SILVA
(Colégio Militar de Salvador - SALVADOR)

ALUNOS DESTAQUE ESCOLAS PÚBLICAS ESTADUAIS

- JURACI DUARTE PEREIRA
(Colégio Estadual Luiz Pinto de Carvalho – SALVADOR)
- LUIS CARLOS ASSUNÇÃO JUNIOR
(Escola Técnica Estadual Newton Sucupira – SALVADOR)
- MONIQUE EVELIN ARAUJO MARTINS
(Centro Integrado de Educação Assis Chateaubriand – SALVADOR)



OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (III EDIÇÃO – 2008)

- PRIMEIRO LUGAR GERAL**
MEDALHA DE OURO

RUAN RAMON PENHA DOS PASSOS PEREIRA

(Centro Federal de Educação Tecnológica da Bahia – CEFET)

ALUNOS DESTAQUE ESCOLAS PÚBLICAS ESTADUAIS

- ADILSON RODRIGUES JÚNIOR
(Escola Estadual Agrotécnica Geraldo Rocha - BARREIRAS)
- ALANA SOUZA LIMA – Aluna do Programa PIBIC/JR UFBA-FAPESB – Instituto de Química
(Colégio Estadual Presidente Emilio Garrastazu Médici – SALVADOR)
- MONIQUE EVELIN ARAÚJO MARTINS
(Centro Integrado de Educação Assis Chateaubriand)
- RUTH COSTA BARBOSA
(Colégio Estadual Luis Eduardo Magalhães – MORTUGABA)

OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (II EDIÇÃO – 2007)

- PRIMEIRO LUGAR GERAL**
MEDALHA DE OURO

DIOGO SILVA MONTEIRO

(Colégio Militar de Salvador – SALVADOR)

ALUNOS DESTAQUE ESCOLAS PÚBLICAS ESTADUAIS

Érica Silva Homem

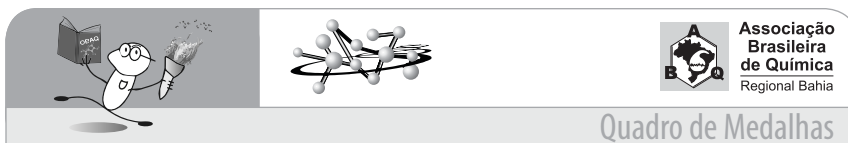
(COLÉGIO MODELO LUIS EDUARDO MAGALHÃES – CAMAÇARI)

Felipe Azevedo Gomes

(CENTRO INTEG. DE EDUC. ASSIS CHATEAUBRIAND - FEIRA DE SANTANA)

Gildo de Araújo Novais

(CENTRO EDUCACIONAL DE SEABRA – SEABRA)



OLIMPÍADA BAIANA DE QUÍMICA (I EDIÇÃO – 2006)

- PRIMEIRO LUGAR GERAL
MEDALHA DE OURO
DONATO CUOZZO
(Colégio Oficina – SALVADOR)

ALUNOS DESTAQUE ESCOLAS PÚBLICAS ESTADUAIS

- FELIPE AZEVEDO GOMES
(Centro Integrado de Educação Assis Chateaubriand - FEIRA DE SANTANA)
- TAISE REGINA SANTOS DE SOUSA
(Colégio Estadual Tales de Azevedo)

TORNEIO VIRTUAL DE QUÍMICA(TVQ 2012)

- MEDALHA DE BRONZE
DÉBORA BARRETO ORNELLAS - Colégio Integral - Salvador

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA JÚNIOR

OLIMPÍADA OBJr - 2012

MEDALHA DE OURO (Primeiro Lugar)

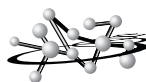
RODRIGO SILVA FERREIRA - Colégio Militar- SALVADOR

MEDALHA DE PRATA

BRUNO FELIPE SANTOS DE OLIVEIRA- Escola Batista Bíblica - SALVADOR
IGOR RADEL RIBEIRO - Colégio Antônio Vieira - SALVADOR
LEONARDO OLIVEIRA REIS - Colégio Anchieta - SALVADOR



Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia



Quadro de Medalhas

MEDALHA DE BRONZE

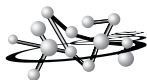
NAYARA LIMA RICHA CRUZ - Colégio Anchieta - SALVADOR
SEON AUGUSTO DE SOUZA FERREIRA - Colégio Militar - SALVADOR

OLIMPÍADA OBJr - 2011

- **MEDALHA DE PRATA**
IAGO DANTAS FIGUEIRÊDO
Colégio Anchieta - SALVADOR
- **MEDALHA DE PRATA**
DANIEL PINHEIRO MOTA DA S. FERREIRA
Colégio Antônio Vieira - SALVADOR
- **MEDALHA DE PRATA**
FELIPE D'AMORIM BARRETO
Colégio Anchieta - SALVADOR
- **MEDALHA DE BRONZE**
MARIA PAULA TELLEZ FRIAS
Colégio Anchieta - SALVADOR
- **MEDALHA DE BRONZE**
ROBERTO REBOUÇAS PRATES FILHO
Colégio Anchieta - SALVADOR

OLIMPÍADA OBJr - 2009

- **MEDALHA DE BRONZE**
DANIEL FERREIRA MATOS
COLÉGIO SARTRE - COC / SALVADOR



Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia

Quadro de Medalhas

OLIMPÍADA OBJr - 2008

MEDALHA DE PRATA

FELIPE GUSTAVO ANDRADE DE MAGALHÃES

COLÉGIO SARTRE - COC / SALVADOR

OLIMPÍADA NORTE-NORDESTE DE QUÍMICA

XVIII - OLIMPÍADA N/NE – 2012

MEDALHA DE BRONZE

- DIEGO RODRIGUES CARVALHO - Colégio Antônio Vieira - SALVADOR
- DIMITRI REIS DE MATOS - Colégio Anchieta - SALVADOR
- JOHNATAN SANTIAGO DA SILVA GALVÃO - Colégio Santo Antônio de Jesus - SANTO ANTÔNIO DE JESUS

XVII - OLIMPÍADA N/NE – 2011

MEDALHA DE PRATA

- **ALEX SILVA DE CERQUEIRA** - Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) - SALVADOR

XVI - OLIMPÍADA N/NE – 2010

MEDALHA DE PRATA

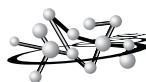
VINICIUS ADORNO GONÇALVES - COLÉGIO NOBRE - FEIRA DE SANTANA
ANA LUISA ALMEIDA DE OLIVEIRA - COLÉGIO NOBRE - FEIRA DE SANTANA

MEDALHA DE BRONZE

CAROLINA ADAN CAVADAS - COLÉGIO ANCHIETA - SALVADOR
VICTOR BORGES CARNEIRO - COLÉGIO ANCHIETA - SALVADOR



Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia



Quadro de Medalhas

XV - OLIMPÍADA N/NE – 2009

MEDALHA DE PRATA

ALEJANDRO AVILES - COLEGIO MILITAR DE SALVADOR

MEDALHA DE BRONZE

YAGO DALTRO FERRARO ALMEIDA - COLEGIO ANCHIETA - SALVADOR

ODETTE CAROLINE AQUINO DE ARAGÃO - COLEGIO MILITAR SSA/BA

VINICIUS LIMA SILVA - COLEGIO HELYOS - FEIRA DE SANTANA

PRISCILA SILVA DA PAZ - COLEGIO ANCHIETA - SALVADOR

XIV - OLIMPÍADA N/NE – 2008

MATEUS SILVA COSTA - COLÉGIO PADRE OVÍDIO - FEIRA DE SANTANA

MEDALHA DE BRONZE

REGINALDO JOSÉ GOMES NETO - CEFET - SALVADOR

MEDALHA DE BRONZE

XIII - OLIMPÍADA N/NE – 2007

SILVANO RESSURREIÇÃO DE JESUS FILHO

COLÉGIO PADRE OVÍDIO - FEIRA DE SANTANA

MEDALHA DE BRONZE

XII - OLIMPÍADA N/NE – 2006

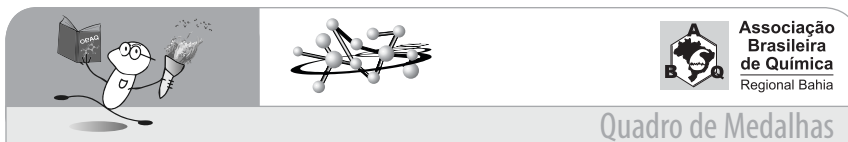
RAPHAEL RODRIGUES MATA - COLÉGIO MILITAR SSA/BA

MEDALHA DE BRONZE

XI - OLIMPÍADA N/NE – 2005

ORLANDO MANGANOTTI NETO - COLÉGIO MILITAR SSA/BA

MEDALHA DE BRONZE



V - OLIMPÍADA N/NE - 1999

LUCAS EBER FLORIANO DE OLIVEIRA - CEFET/BA BA
MEDALHA DE BRONZE

IV - OLIMPÍADA N/NE - 1998

RODOLFO ANTÔNIO B. DOS SANTOS - CEFET/BA
MEDALHA DE OURO

CELSO ROSA DA ANUNCIÇÃO - CEFET/BA
MEDALHA DE PRATA

III - OLIMPÍADA N/NE 1997

ROBERTO DE ALCÂNTARA PINTO - CEFET/BA
MEDALHA DE BRONZE

II - OLIMPÍADA N/NE - 1996

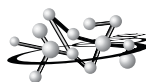
ROBERTO DE ALCÂNTARA PINTO - CEFET-SSA/BA
MEDALHA DE BRONZE

I - OLIMPÍADA N/NE - 1995

FREDERICO QUADROS D'ALMEIDA - COLÉGIO ANTÔNIO PEDREIRA - SSA - BA
MEDALHA DE BRONZE



Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia



Quadro de Medalhas

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA - 2012 MODALIDADE A (1º e 2º anos)

MEDALHA DE BRONZE

THIAGO MATHEUS SANTOS RIOS - Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) - SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA - 2011 MODALIDADE A (1º e 2º anos)

MEDALHA DE BRONZE

DÉBORA BARRETO ORNELLAS - Colégio Anchieta

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA - 2011 MODALIDADE B (3º ano)

MEDALHA DE OURO

ALEX SILVA DE CERQUEIRA - Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia da Bahia (IFBA) - SALVADOR

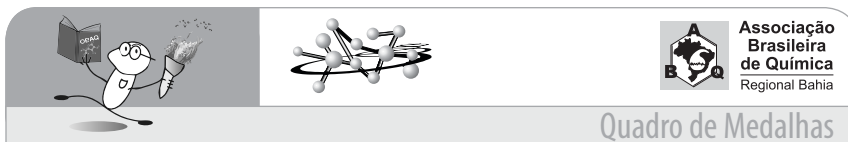
CARLOS EDUARDO GRIVOL JÚNIOR - Colégio Anchieta - SALVADOR

RAFAELA GOÊS MACHADO - Colégio Anchieta - SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA - 2011 MODALIDADE A (1º e 2º anos)

MEDALHA DE BRONZE

Caio Oliveira do Carmo - Vitória Regia - SALVADOR



OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA - 2011 MODALIDADE B (3º ano)

MEDALHA DE OURO

Danilo Lima dos Santos - IFBA - SALVADOR

MEDALHA DE PRATA

João Conrado Khouri dos Santos – Colégio Militar - SALVADOR

Victor Borges Carneiro – Colégio Anchieta -SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA - 2010 MODALIDADE B (1º e 2º anos)

MEDALHA DE BRONZE

Caio Oliveira do Carmo - Vitoria Regia - Salvador

MODALIDADE B (3º ano)

MEDALHA DE OURO

Danilo Lima dos Santos - IFBA - Salvador

MEDALHA DE PRATA

João Conrado Khouri dos Santos - Colégio Militar Salvador

Victor Borges Carneiro - Anchieta Salvador



Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia



Quadro de Medalhas

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA - 2009 MODALIDADE A (1º e 2º anos)

MEDALHA DE BRONZE

Tássio Barboza Oliveira - Colégio Anchieta - Salvador

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA - 2009 MODALIDADE B (3º ano)

MEDALHA DE PRATA

Alejandro Aviles - Colégio Militar de Salvador

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA - 2008 MODALIDADE A (1º e 2º anos)

MEDALHA DE BRONZE

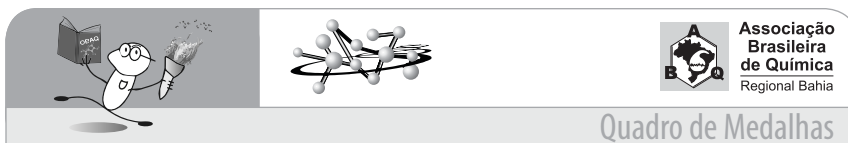
Priscila Silva da Paz – Colégio Anchieta - SALVADOR

Iohana Gonçalves Marques – Colégio Anchieta - SALVADOR

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA - 2008 MODALIDADE B (3º ano)

MEDALHA DE PRATA

Ruan Ramon Penha Passos Pereira – CEFET / SALVADOR



OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA - 2007 MODALIDADE A (1º e 2º anos)

MEDALHA DE BRONZE

IVAN THÁRCIO SANTOS RIOS - COLÉGIO NOBRE - FEIRA DE SANTANA

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA - 2006 MODALIDADE B (3º ano)

MEDALHA DE BRONZE

RAPHAEL RODRIGUES MATA - COLÉGIO MILITAR - SSA/BA

OLIMPÍADA BRASILEIRA DE QUÍMICA – 1998

MEDALHA DE OURO

RODOLFO ANTÔNIO BARBOSA DOS SANTOS - CEFET-BA

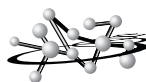
MEDALHA DE BRONZE

AMOS DOMINGOS NERY DA SILVA - CEFET - BA

CELSO ROSA DA ANUNCIÇÃO - CEFET - BA



Associação
Brasileira
de Química
Regional Bahia



Quadro de Medalhas

OLIMPÍADA IBERO-AMERICANA DE QUÍMICA IV OIAQ (BOGOTÁ) - 1998

MEDALHA DE BRONZE

RODOLFO ANTÔNIO BARBOSA DOS SANTOS - CEFET / BA