## Seletiva - Fase IV

# Processo seletivo para as **Olimpíadas Internacionais** 01/02/2011 - OBQ 2010

## Seletiva para a 43<sup>rd</sup> International Chemistry Olympiad, Turquia Filme exibido em 01.02.2011 , 14 horas

Caro estudante,

Este exame de cunho experimental tem por finalidade selecionar os 15 (quinze) estudantes que participarão do X Curso de Aprofundamento e Excelência que será ministrado na UNICAMP (Campinas) no período de 21 de março a 1º de abril próximo. Um novo exame será aplicado, após a realização do curso, para definir a equipe (4 estudantes) que representará o Brasil na 43<sup>rd</sup> IChO que acontecerá em julho próximo, em Ankara - Turquia.

Você dispõe de <u>2h e 30 minutos</u> para ver o vídeo e responder as questões deste exame.

## INSTRUÇÕES

- 1. Veja atentamente, no televisor ou na tela de projeção, as imagens do filme que contém os fundamentos deste exame.
- 2. Seu coordenador, inicialmente, exibirá a gravação completa do exame (18 min) e, a seguir, apresentará cada parte separadamente. Se necessário, repassará as imagens várias vezes até esclarecer suas dúvidas.
- 3. Leia as perguntas relativas a cada experimento e escreva a resposta nas folhas oficiais.
- 4. A prova está dividida em 7 (sete) atividades.
- 5. Os resultados serão encaminhados até 10/02 para seu coordenador (e também diretamente para você, caso tenha e-mail). Veja o resultado na internet em www.obquimica.org .
- 6. Os estudantes convocados para a etapa seguinte (Curso na UNICAMP) devem ficar atentos à nossa página na internet. Provavelmente, na próxima semana, será divulgada a lista de exercícios preparatórios para a Olimpíada Internacional de Química. É importantíssimo que o estudante resolva todos esses exercícios com antecedência e discuta-os durante o curso que será ministrado na Universidade Estadual de Campinas.

## Seletiva - Fase IV

#### Questionário

Atividade 1 20 pontos

A - Dê o nome e indicações de uso para cada uma das vidrarias apresentadas.

Atividade 2 10 pontos

A – Indique o nome desse equipamento e a sua função

Atividade 3 20 pontos

A – Diferencie a utilização de cada um dos sistemas indicados.

B – Dê o nome de cada vidraria, material e equipamento dos sistemas A e B.

Atividade 4 20 pontos

A – Explique a diferença dos pontos de ebulição dos isômeros e indique as estruturas de A e B.

B – Qual a função da coluna de Vigreaux?

Atividade 5 10 pontos

A – Explique a diferença observada nas colorações dos dois béqueres..

Atividade 6 10 pontos

A – Indique o gás que é formado em cada tubo de ensaio

Atividade 7 10 pontos

A – Indique a representação estrutural da amida aromática produzida (sólido formado).

•