

Exame sobre conhecimentos de técnicas de Laboratório**Seletiva para a Olimpíada Internacional de Química 2005, em Taiwan**

Vídeo exibido em

22.01.2005

PROMOÇÃO: UFC / UECE / UFPI/FUNCAP
APOIO: ABICLOR / PETROBRÁS / ABIQUIM

REALIZAÇÃO: ABQ

Candidato: _____ e-mail: _____

Endereço: _____

Fone para contato: _____ Curso universitário pretendido: _____

Escola: _____ Série: _____ Cidade: _____

Folha de respostas**Experimento 1**

1. Aparelhagem usada: _____

Componentes da aparelhagem:

- | | |
|----------|-----------|
| 1. _____ | 2. _____ |
| 3. _____ | 4. _____ |
| 5. _____ | 6. _____ |
| 7. _____ | 8. _____ |
| 9. _____ | 10. _____ |

2. Indique os dois processos de separação utilizados nesse experimento.

Processo 1: _____

Processo 2: _____

3. Que tipo de mistura é observado na vidraria receptora/separadora?

4. O que se pode dizer sobre os componentes no líquido menos claro?

Experimento 2

1. Equacione as semi-reações em cada um dos eletrodos.

Eletrodo de grafite: _____

Moeda: _____

2. Por que a solução de CuSO_4 descolora?

3. Por que há diferença no comportamento das garras dos eletrodos?

Experimento 3

1. Escreva a equação da reação que ocorre no interior do kitassato

2. *Escreva a equação da reação de combustão.*
3. *Qual a razão da formação da fumaça preta?*
4. *Em quais condições a combustão deixa de ocorrer?*
5. *O produto formado no interior do kitassato tem caráter ácido ou básico? Por que?*

Experimento 4

1. *Escreva a equação da reação no interior do kitassato.*
2. *Indique o Nox dos elementos envolvidos.*

Experimento 5

1. *Identifique o procedimento utilizado.*
2. *Escreva a reação de neutralização ocorrida nesse processo. Considerando que pela legislação o vinagre deve ter de 3 a 6 % de ácido acético, você recomendaria a liberação do lote de vinagre analisado? Justifique.*