



Universidade Federal de Alfenas

COPEVE – Comissão Permanente de Vestibular

PROCESSO SELETIVO UNIFAL – MG 2008/1

QUÍMICA

Gabarito Final Com Distribuição De Pontos – Questão 1

A) 6 pontos

A - sólido (2 pontos)

B - líquido (2 pontos)

E - gasoso (2 pontos)

Não foram consideradas as questões cujas respostas indicavam regiões do gráfico que não as pedidas.

B) 6 pontos

Ebulição ou vaporização ou evaporação foram aceitos como resposta. (2 pontos), ocorrendo

mudança do estado líquido para o estado gasoso (2 pontos), por aumento de temperatura (2 pontos) e suas interpretações.

C) 4 pontos

30°C, 30 graus Celsius ou 30 graus centígrados. (4 pontos)

- Não foram aceitas respostas sem a colocação de unidades.

D) 4 pontos

Intervalo de 15 °C a 20 °C, e/ou $\Delta = 5^{\circ}\text{C}$. (4 pontos)

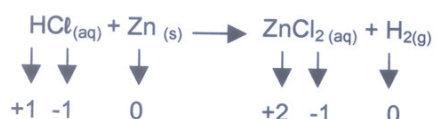
- Não foram aceitas respostas sem colocação de unidades.

PROCESSO SELETIVO UNIFAL – MG 2008/1

QUÍMICA

Gabarito Final com Distribuição dos Pontos – questão nº 02

A) 6 pontos sendo 1 ponto para cada Nox correto



B) 4 pontos

oxidação: Zn (2 pontos)

redução: H (2 pontos)

C) 4 pontos

Agente oxidante: HCl ou H^+

Agente redutor: Zn (2 pontos)

D) 4 pontos

Semi-reação de oxidação: $\text{Zn}_{(s)} \longrightarrow \text{Zn}^{+2}_{(aq)} + 2\text{e}^-$ (2 pontos)

Sem os estados físicos a resposta vale 1 ponto

Semi-reação de redução: $2\text{H}^{+}_{(aq)} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{H}_{2(g)}$ ou $\text{H}^{+}_{(aq)} + \text{e}^- \longrightarrow \frac{1}{2} \text{H}_{2(g)}$ (2 pontos)

Sem os estados físicos a resposta vale 1 ponto

E) 2 pontos



Sem os estados físicos a resposta vale 1 ponto

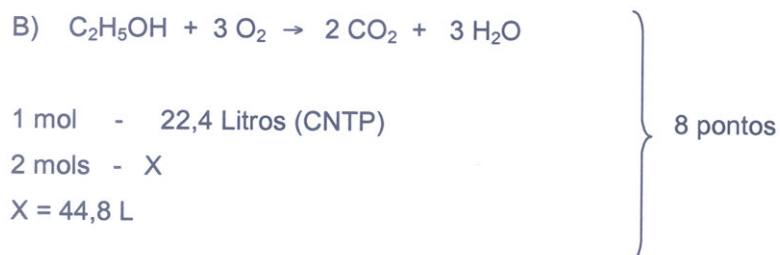
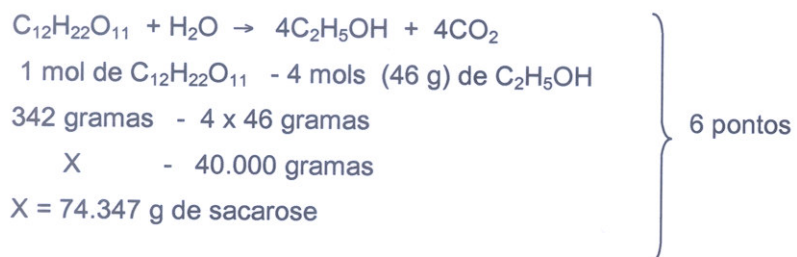
PROCESSO SELETIVO UNIFAL – MG 2008/1

QUÍMICA

Gabarito Final com Distribuição dos Pontos – questão nº 03

A) $1\text{L} \text{ — } 10^3\text{cm}^3$
 $50\text{L} \text{ — } X\text{cm}^3$
 $X = 50.000\text{cm}^3$
 $d = m/V$
 $0,8 = m/50.000$
 $m = 40.000\text{g de etanol}$

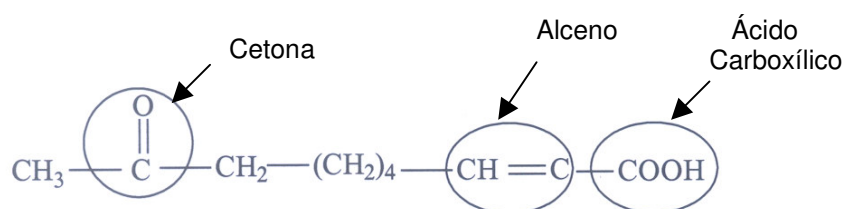
} 6 pontos



QUÍMICA

Gabarito Final Com Distribuição De Pontos – Questão 1

A) 6 pontos



a' = 1 ponto por cada indicação correta de duas das três funções apontadas acima. (Total 2 pontos)

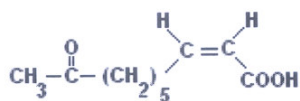
- Serão aceitas indicações como: setas, círculos, sublinhados, etc.

a'' = 2 pontos por cada associação correta de duas das três funções indicada com seus respectivos nomes. (Total 4 pontos).

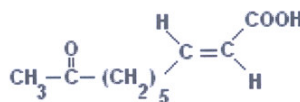
B) 6 pontos

Indicar a isomeria cis-trans; geométrica ou espacial.

C)



isômero cis



isômero trans

C' = 2 pontos por cada fórmula estrutural correta.

C'' = 2 pontos por cada associação correta que indica o tipo de isomeria (cis ou trans).

Cursos que Indicamos

Conheça os cursos e dê o próximo passo na sua preparação.

Clique na imagem ou no botão para acessar.



Código Matemática 2.0

Conhecer o curso



Curso Preparatório ENEM

Conhecer o curso



Curso Preparatório Redação ENEM

Conhecer o curso

