

VESTIBULAR PUC-Rio 2006
QUÍMICA – OBJETIVA – GABARITO – Grupo 2

QUESTÃO 31 – Resposta (C) O zinco doa elétrons para o cátion H^+ (aq).

A alternativa **C** é correta. O zinco sofre oxidação, ou seja, doa elétrons para o cátion H^+ (aq), que se reduz, formando H_2 (g). O íon Cl^- (aq) é expectador, ou seja, não participa efetivamente da reação de oxirredução, atuando como compensador de carga.

QUESTÃO 32 – Resposta (D) aumentando-se a pressão parcial de Cl_2 .

A alternativa **D** é correta. O equilíbrio químico da reação pode ser deslocado apenas por um aumento na pressão parcial de Cl_2 (g). Catalisadores afetam a velocidade com que uma reação atinge o equilíbrio químico, mas não alteram a composição de equilíbrio.

QUESTÃO 33 – ANULADA.

QUESTÃO 34 – Resposta (A) $a = 1$, $b = 5$, $c = 8$, $d = 1$, $e = 5$, $f = 1$, $g = 4$.

A alternativa correta é a **A**.

QUESTÃO 35 – Resposta (E) Uma mistura na proporção fixa contendo 4 % de água e 96 % de etanol forma um azeótropo (ou mistura azeotrópica), ou seja, uma mistura que destila com ponto de ebulição constante.

A alternativa correta é a **E**.

QUESTÃO 36 – Resposta (E) O ácido benzóico é uma substância que possui diastereoisômeros cis e trans.

A alternativa incorreta é a **E**. O ácido benzóico não possui diastereoisômeros cis e trans.

QUESTÃO 37 – Resposta (C) 600 mL.

A alternativa **C** é correta. O $pH=7$ (pH neutro) indica que a reação entre o ácido forte HCl e a base forte KOH foi estequiométrica. Assim, como a reação tem estequiometria 1:1, o número de mols de HCl necessários deve ser igual ao número de mols de KOH . Considerando-se que 30 mL da solução de KOH $1,0 \text{ mol L}^{-1}$ contém 0,03 mol de KOH , assim, o número de mols correspondente da solução de HCl será 0,03 mol, logo:

$$\text{Volume}_{HCl} = \text{Volume}_{KOH} \times \text{Molaridade}_{KOH} / \text{Molaridade}_{HCl}$$

$$\text{Volume}_{HCl} = 30 \text{ mL} \times 1 \text{ mol L}^{-1} / 0,05 \text{ mol L}^{-1} = 600 \text{ mL}$$

QUESTÃO 38 – Resposta (D) 204 g.

A alternativa **D** é correta. 2 mol de $CaCl_2$ deveriam gerar 2 mol de $CaSO_4$. No entanto, o rendimento da reação é de 75 %, implicando na produção de 1,5 mol de $CaSO_4$. Assim, basta converter a quantidade de mols obtida em massa através da relação com a massa molar.

massa = número de mols x massa molar

$$\text{massa} = 1,5 \text{ mol} \times 136 \text{ g mol}^{-1} = 204 \text{ g}$$

QUESTÃO 39 – Resposta (C) A propanona é uma substância que apresenta isomeria óptica.

A alternativa incorreta é a **C**. A propanona não apresenta isomeria óptica.

QUESTÃO 40 – Resposta (C) O número de massa de um nuclídeo é a soma do número de elétrons com o número de nêutrons.

A alternativa incorreta é a **C**. O número de massa é dado pela soma de prótons e de nêutrons de um nuclídeo.

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

