

PADRÃO DE RESPOSTA - QUÍMICA - Grupo A

1ª QUESTÃO: (2,0 pontos)

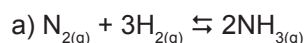
Avaliador

Revisor

Num recipiente de 3,0 L de capacidade, as seguintes pressões parciais foram medidas: $N_2 = 0,500$ atm; $H_2 = 0,400$ atm; $NH_3 = 2,000$ atm. O $H_{2(g)}$ é retirado do recipiente até que a pressão do $N_{2(g)}$ na nova situação de equilíbrio seja igual a 0,720 atm. Com base na informação, pede-se:

- Escrever a equação balanceada, representativa da mistura gasosa em reação; **(1,0 ponto)**
- Calcular as pressões parciais dos componentes da mistura gasosa, na nova situação de equilíbrio. **(1,0 ponto)**

Cálculos e resposta:



b) Para o equilíbrio acima, tem-se:

$$K_p = p^{2NH_3}/p^{N_2}p^{3H_2} = (2.000 \text{ atm})^2/(0.500 \text{ atm})(0.400 \text{ atm})^3$$
$$K_p = 125.00 \text{ atm}^{-2} = 1.25 \times 10^2 \text{ atm}^{-2}$$

Considerando que a quantidade de $H_{2(g)}$ removida do sistema é conhecida, pode-se escrever que na nova situação de equilíbrio $p_{H_2} = x$. A remoção de $H_{2(g)}$ faz com o equilíbrio se desloque para a esquerda, produzindo mais $N_{2(g)}$ e, portanto, aumentando a pressão de $N_{2(g)}$. Na nova situação de equilíbrio $p_{N_2} = 0.720$ atm. Consequentemente, a pressão de N_2 foi aumentada em 0.220 atm. O balanço da equação indica que dois mols de NH_3 são usados na produção de um mol de N_2 . A p_{NH_3} deve diminuir em proporção ao decréscimo de sua concentração molar. A p_{NH_3} deve por isso decrescer por uma fator de 2 a quantidade que foi aumentada a p_{N_2} . Assim:

$$p_{NH_3} = 2.000 - (2 \times 0.220) = 1.560 \text{ atm}$$

Logo, pode-se montar uma tabela que apresenta as pressões iniciais (após remoção de $H_{2(g)}$, porém antes da reação iniciar o deslocamento para restaurar o equilíbrio) e as pressões na nova situação de equilíbrio:

	p_{N_2}	p_{H_2}	p_{NH_3}
pressão inicial (atm)	0.500	-	2.000
pressão de equilíbrio (atm)	0.720	x	1.560

Para calcular p_{H_2} na nova situação de equilíbrio basta fazer:

$$K_p = p^{2NH_3}/p^{N_2}p^{3H_2} = 125 \text{ atm}^{-2} = (1.560 \text{ atm})^2/(0.720 \text{ atm})(x)^3$$
$$x^3 = (1.560 \text{ atm})^2/(0.720 \text{ atm})(125 \text{ atm}^{-2})$$

$$x = 0.300 \text{ atm}^3$$

2ª QUESTÃO: (2,0 pontos)

Avaliador

Revisor

O valor do potencial padrão de redução é determinado, levando-se em consideração os parâmetros concentração (soluções iônicas 1,0 mol/L), pressão (1,0 atm) e temperatura (25 °C). Sabe-se que há variação no valor do potencial da semirreação quando há variação na concentração das espécies que constituem a semirreação. Quando isso ocorre, a equação de Nernst pode ser utilizada para calcular a **fem** para os valores de diferentes concentrações.

- a) Pede-se definir os termos E, E⁰, n, Q, considerando que em termos gerais tem-se $E = E^0 - (0,059/n) \log Q$. **(0,5 ponto)**
- b) Escreva a reação da célula, sabendo-se que uma determinada célula utiliza as seguintes semirreações: **(0,5 ponto)**



- c) Informe por meio de cálculos o valor do potencial (E), sabendo-se que a $[\text{Ni}^{2+}] = 1,0 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$ e, $[\text{Cr}^{3+}] = 2,0 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$. **(1,0 ponto)**

Cálculos e respostas:

a)

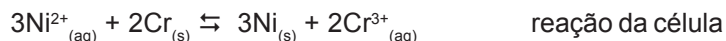
E = potencial de eletrodo

E⁰ = potencial padrão

n = número de mols de elétrons envolvidos na semi-reação

Q = quociente de reação da semi-reação.

b)



- c) O número total de elétrons transferidos n = 6, logo:

$$E = E^0 - (0,0592/n) \log [\text{Cr}^{3+}]^2 / [\text{Ni}^{2+}]^3$$

Considerando que o Ni²⁺ é reduzido, o potencial da célula será dado por:

$$E^0_{\text{cel}} = E^0(\text{Ni}^{2+}) - E^0(\text{Cr}^{3+})$$

$$E^0_{\text{cel}} = (-0,25) - (-0,74) = 0,49 \text{ V}$$

Logo:

$$E = 0,49 - (0,059/6) \log (2,0 \times 10^{-3})^2 / (1,0 \times 10^{-4})^3$$

$$E = 0,42 \text{ V}$$

3ª QUESTÃO: (2,0 pontos)

Avaliador

Revisor

A um litro de água destilada se adiciona 0,100 g de NaOH. Determinar o pH da solução resultante, supondo que não ocorra variação de volume e que $K_w = 1,0 \times 10^{-14}$.

Cálculos e resposta:

Adição de 0.1 g de NaOH

1.0 mol de NaOH	40.0 g	
x	0.1 g	$x = 2.5 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$

$$[\text{OH}^-]_{\text{solução}} = [\text{OH}^-]_{\text{ácido}} + [\text{OH}^-]_{\text{ap. água}}$$

$$[\text{OH}^-]_{\text{solução}} = (2.5 \times 10^{-3}) + (1.0 \times 10^{-7}) \text{ mol.L}^{-1} \approx 0.0025 \text{ mol.L}^{-1}$$

$$\text{pOH} = \log 1/[\text{OH}^-] = \log 1/0.0025 = 2.60$$

$$\text{pH} = 14.0 - \text{pOH} = 11.40$$

Ou

$$[\text{OH}^-] = [\text{NaOH}]$$

$$[\text{OH}^-] = 0.100/40.0 = 0.00250 \text{ M}$$

$$\text{pOH} = \log 1/[\text{OH}^-] = \log 1/0.00250 = \log 400$$

$$\text{pOH} = \log 2 + \log 2 + 2 \log 10 = 2.60$$

$$\text{pH} = 14.00 - \text{pOH} = 11.40$$

4ª QUESTÃO: (2,0 pontos)

Avaliador

Revisor

A análise elementar de um haleto de **alquila** forneceu a seguinte composição centesimal: C = 37,16%; I = 56,19%. Quando esse haleto (o composto obtido) é tratado pelo KOH em meio alcoólico, produz-se um composto A que, ao sofrer a reação de ozonólise (oxidado pela mistura sulfo-mangânica), transforma-se em duas cetonas: B e C. O composto C também pode ser obtido pela oxidação do álcool isopropílico. Com base nessas informações:

- Determine e escreva a fórmula molecular desse iodeto; **(0,4 ponto)**
- Escreva a reação que se processa entre o iodeto de alquila, obtido no item anterior, e o hidróxido de potássio em meio alcoólico. Denomine o produto orgânico obtido A; **(0,4 ponto)**
- Escreva a reação que se processa entre o composto A e a mistura sulfo-mangânica. Denomine os produtos orgânicos obtidos B e C; **(0,4 ponto)**
- Dê o nome oficial (IUPAC) dos produtos orgânicos B e C; **(0,4 ponto)**
- Dê o nome oficial (IUPAC) do composto A. **(0,4 ponto)**

Respostas:

a) Fórmula Molecular

Quando o peso molecular não é fornecido é porque a fórmula molecular é a própria fórmula empírica (n = 1).

$$C = (37.16/12) = 3.10$$

$$3.10/0.44 = 7$$

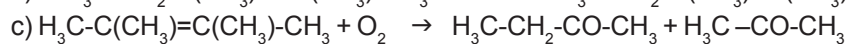
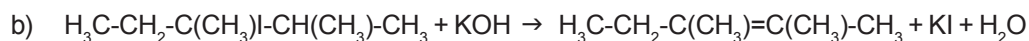
$$I = (56.19/127) = 0.44$$

$$0.44/0.44 = 1$$

$$H = (6.65/1) = 6.65$$

$$6.65/0.44 = 15$$

A fórmula molecular é: $C_7H_{15}I$. Trata-se de um iodeto de alquila.



d) Butanona e Propanona

e) 2,3-dimetil- penteno 2

Atenção/catalizadores

(b) meio alcoólico

(c) $KMnO_4/H_2SO_4$

5ª QUESTÃO: (2,0 pontos)

Avaliador

Revisor

Uma amostra contendo bicarbonato de sódio de massa 0,6720 g foi dissolvida e titulada com solução padrão de HCl, sendo necessário 40,00 mL do padrão. A solução de HCl foi padronizada por titulação de 0,1272 g de carbonato de sódio que necessitaram 24,00 mL da solução padrão, para a completa neutralização.

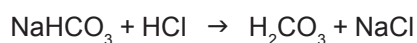
Com base nesses dados, informe, por meio de cálculos, o percentual de bicarbonato de sódio na amostra.

Cálculos e resposta:

$$M(\text{HCl}) = (0.1272 \text{ g} / 53.0 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}) / 0.02400 \text{ L} = 0.10 \text{ M}$$

$$\% \text{NaHCO}_3 = (0.10 \text{ mol/L} \times 0.04000 \text{ L} \times 84.0 \text{ g/mol} \times 100 \%) / 0.6720 \text{ g} = 50.0 \%$$

Ou:



Logo:

a)

$$n^\circ \text{ de mmol Na}_2\text{CO}_3 = 0.1272 \text{ g} / 0.106 \text{ g} \cdot \text{mmol}^{-1} = 1.20 \text{ mmol}$$

$$n^\circ \text{ de mmol de HCl} = 1.20 \times 2 = 2.40 \text{ mmol}$$

$$[\text{HCl}] = 2.40 / 24.00 = 0.100 \text{ mol/L}$$

b)

$$n^\circ \text{ mmol NaHCO}_3 = 40.00 \times 0.100 = 4.00 \text{ mmol}$$

$$m \text{ NaHCO}_3 = 4.00 \times 0.0840 = 0.336 \text{ g}$$

$$\% \text{ NaHCO}_3 = (0.336 \times 100) / 0.6720$$

$$= 50.0$$

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

