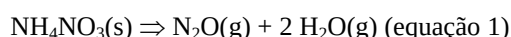


IV Olimpíada Norte - Nordeste de Química

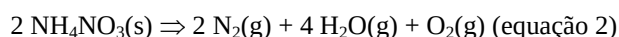
Exame aplicado em 12.09.98

QUESTÃO 1

Alguns anos atrás, Texas City (Texas – USA), foi abalada por uma explosão de um depósito de nitrato de amônia, composto muito usado como fertilizante. Este composto, quando aquecido, pode decompor exotermicamente em N_2O e água, conforme a equação:

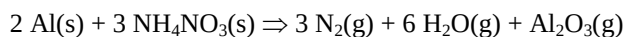


Se o calor liberado nesta reação ficar aprisionado, altas temperaturas serão atingidas, e assim, o NH_4NO_3 pode decompor explosivamente em N_2 , H_2O e O_2 .



Usando as informações fornecidas abaixo, responda:

- Qual o calor liberado (à pressão constante de 1 atm e à temperatura de 25 °C) na primeira reação ?
- Se 8,00 kg de nitrato de amônio explodem (segunda reação), qual a quantidade de calor liberado (à pressão constante de 1 atm e à temperatura de 25 °C) ?
- Nitrato de amônia reage com alumínio em pó, produzindo Al_2O_3 , segundo a reação:



Se 8,00 kg de nitrato de amônio são misturados com alumínio em pó, em excesso estequiométrico, qual a quantidade de calor produzida (à pressão constante)?

Dados (valores aproximados):

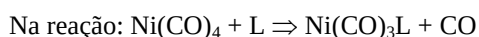
Massas molares (g/mol): N = 14; O = 16; H = 1

Entalpia de formação: $Al_2O_3(g) = -1675,7$; $H_2O(g) = -241,8$

ΔH_f° , a 25 °C (kJ/mol); $NH_4NO_3(s) = -365,6$; $N_2O(g) = 82,0$

QUESTÃO 2

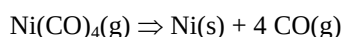
A substituição de CO no complexo $Ni(CO)_4$ foi estudada por **Day et al.**, e este estudo levou ao entendimento de alguns princípios gerais que governam a química dos compostos que contêm a ligação metal-CO.



L é um doador de elétrons do tipo $P(CH_3)_3$. Um detalhado estudo cinético desta reação levou à proposição do seguinte mecanismo:



- Qual é a molecularidade de cada uma destas reações ?
- Foi encontrado que, dobrando a concentração de Ni(CO)_4 , a velocidade da reação aumenta por um fator de 2 (dois) e, dobrando a concentração de L, a velocidade da reação não é alterada. Baseado nesta informação, escreva a expressão de velocidade desta reação.
- A constante de velocidade experimental para a reação, a 20 °C, quando $\text{L} = \text{P(C}_6\text{H}_5)_3$, é $9,3 \times 10^{-3} \text{ s}^{-1}$. Se a concentração inicial de Ni(CO)_4 é 0,025 mol/L, qual será a concentração do produto após 5 minutos ?
- Ni(CO)_4 é formado pela reação de níquel metálico com monóxido de carbono. Se você tem 750 mL de CO à pressão de 1,50 atm, a 22 °C, e combina com 0,75 g de níquel metálico, quantos gramas de Ni(CO)_4 pode ser formado ? Se, após a reação, permanece um resíduo de CO, qual será sua pressão, no frasco de 750 mL, à temperatura de 29 °C ?
- Um excelente caminho para a obtenção de níquel metálico é a decomposição de Ni(CO)_4 , a vácuo, a temperatura ligeiramente superior a ambiente. Qual será a variação de entalpia nessa reação de decomposição (equação abaixo), se a entalpia molar de formação de Ni(CO)_4 é -602,9 kJ/mol?



Dados (valores aproximados):

Massas molares (g/mol): C = 12; N = 14; Ni = 58,7; O = 16

Entalpia de formação (ΔH_f°), a 25 °C, em kJ/mol: $\text{CO(g)} = -110,5$

Constante universal dos gases (R): $0,082 \text{ atm.L.mol}^{-1}.\text{K}^{-1}$

QUESTÃO 3

A pressão de vapor da água, a 20 °C é 17,5 mmHg.

- Qual é a pressão de vapor de uma solução que contém 15,0 g de uréia, $(\text{NH}_2)_2\text{CO}$, dissolvidos em 0,500 kg de água ?
- Compare a pressão de vapor da solução obtida em (a) com a de uma solução contendo as mesmas massas de soluto e solvente, apenas substituindo a uréia por glicose ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$).
- Qual a massa de glicose que deveria ser dissolvida em 0,500 kg de água, para obter a mesma pressão de vapor da solução preparada em (a) ?
- Quais os pontos de ebulição das soluções obtidas em (a) e em (b) ?

Dados (valores aproximados):

Massas molares (g/mol): C = 12; H = 1; N = 14; O = 16

Constante de elevação do ponto de ebulição (K_{bp}): $\text{H}_2\text{O} = + 0,512 \text{ }^\circ\text{C/molal}$

QUESTÃO 4

Descreva, DETALHADAMENTE, como você procederia em um laboratório de química, para preparar e padronizar 500 mL de uma solução de ácido clorídrico 2 mol/L, usando carbonato de sódio como padrão primário.

OBS - descreva cada passo e cada vidraria e utensílio utilizado no procedimento.

Dados (valores aproximados):

Massas molares (g/mol): C = 12; Cl = 35,5; H = 1; Na = 23; O = 16

QUESTÃO 5

Um composto Y de fórmula $C_9H_{12}O$, opticamente ativo, responde aos seguintes testes como segue:

<u>Adição de</u>	$\Rightarrow$	<u>Resultado observado</u>
Sódio	$\Rightarrow$	formação lenta de um gás
Anidrido acético	$\Rightarrow$	formação de um produto com cheiro agradável
CrO_3/H_2SO_4	$\Rightarrow$	aparecimento imediato de uma coloração verde azulada
$KMnO_4$, quente	$\Rightarrow$	formação de ácido benzóico
Br_2/CCl_4	$\Rightarrow$	não descora a solução
$I_2 + NaOH$	$\Rightarrow$	formação de um sólido amarelo

II) Um composto Z, isômero de Y, também opticamente ativo, mostra o mesmo comportamento que Y, exceto no teste (6). Uma cuidadosa oxidação de Z com $KMnO_4$, leva à formação de um ácido de fórmula $C_9H_{10}O_2$.

- Qual a estrutura e o nome do composto Y ?
- Escreva as equações das reações observadas nos testes com o composto Y.
- Qual a estrutura e o nome do composto Z ?