

GABARITO QUÍMICA

Questão 1

Quando 0,2 g de fósforo reage com cloro para formar tricloreto de fósforo, PCl₃,

$$2P(s) + 3Cl_2(g) \longrightarrow 2PCl_3(l)$$

em um calorímetro de capacidade calorífica $220\,\mathrm{J\,K^{-1}}$, sob pressão constante, a temperatura do calorímetro aumenta $11\,^\circ\mathrm{C}$.

Determine a entalpia de reação.

Questão 2

Considere as reações:

$$\begin{split} \mathrm{NH_3(g) + HBr(g)} &\longrightarrow \mathrm{NH_4Br(s)} \qquad \Delta H_\mathrm{r}^\circ = -188\,\frac{\mathrm{kJ}}{\mathrm{mol}} \\ \mathrm{N_2(g) + 3\,H_2(g)} &\longrightarrow 2\,\mathrm{NH_3(g)} \qquad \Delta H_\mathrm{r}^\circ = -92\,\frac{\mathrm{kJ}}{\mathrm{mol}} \\ \mathrm{N_2(g) + 4\,H_2(g) + Br_2(l)} &\longrightarrow 2\,\mathrm{NH_4Br(s)} \qquad \Delta H_\mathrm{r}^\circ = -542\,\frac{\mathrm{kJ}}{\mathrm{mol}} \end{split}$$

Determine a entalpia de formação do brometo de hidrogênio, HBr.

Questão 3

Considere os dados em 25 °C.

	$\mathrm{H}_{2}\mathrm{O}\left(l\right)$	$CO_2(g)$	$\mathrm{C_6H_{12}O_6(s)}$
Entalpia padrão de formação, $\Delta H_{\mathrm{f}}^{\circ}/\frac{\mathrm{kJ}}{\mathrm{mol}}$	-286	-394	-1270

Determine a entalpia padrão de combustão da glicose, $C_6H_{12}O_6$, em $25\,^{\circ}C$.

Questão 4

Considere as reações.

1.
$$NH_3(g) + HCl(g) \longrightarrow NH_4Cl(s)$$

2.
$$2 \operatorname{H}_2(1) + \operatorname{O}_2(1) \longrightarrow 2 \operatorname{H}_2\operatorname{O}(g)$$

$$3. \ N_2(g) + 3 \, H_2(g) \longrightarrow 2 \, NH_3(g)$$

4.
$$BaCl_2 \cdot 2H_2O(s) \longrightarrow BaCl_2(s) + 2H_2O(g)$$

Determine o sinal da entropia padrão de cada reação.



Δ) \wedge \wedge \wedge \wedge \wedge \wedge \wedge \wedge \wedge

Questão 5

Considere a reação de produção do ferro a partir da redução da magnetita:

$$Fe_3O_4(s) + C(grafita) \longrightarrow Fe(s) + CO_2(g)$$

Suponha que $\Delta H_{\rm r}^{\circ}$ e $\Delta S_{\rm r}^{\circ}$ são independentes da temperatura.

Determine a faixa de temperatura em que a redução da magnetita é espontânea.

Considere os dados:

	$\text{Fe}_3\text{O}_4(s)$	$\mathrm{CO}_2(\mathbf{g})$	$\mathrm{CO}_2(\mathrm{g})$	Fe(s)	C(grafita)
Entalpia padrão de formação, $\Delta H_{\mathrm{f}}^{\circ}/\frac{\mathrm{kJ}}{\mathrm{mol}}$	-1120	-394	-394		
Entropia padrão molar, $S_{\mathrm{m}}^{\circ}/\frac{\mathrm{J}}{\mathrm{K}\mathrm{mol}}$	146	214	214	27,3	5,74

Questão 6

Considere os compostos:

- 1. 3-isopropil-2,4-dimetilpentano
- 2. 4-etil-2-metilexano
- $3.\ 1,1,2,2\text{-tetrametilciclopropano}$

Apresente a estrutura de cada composto.

Questão 7

Considere os compostos:

- 1. 3-metilhex-3-eno
- 2. 3-etil-4-metilpent-2-eno
- 3. 2,3-dimetil-5-etilex-2-eno

 ${\bf Apresente}$ a estrutura de cada composto.

Questão 8

Considere os compostos.

$$\bigcirc$$
OH \bigcirc OH \bigcirc H

 ${\bf Identifique}$ as funções orgânicas de cada composto.



Questão 9

A testosterona é o principal hormônio sexual masculino e um esteroide anabolizante.

Apresente a fórmula molecular da testosterona.

Questão 10

O vitamina A ou retinol é um micronutriente que desempenha papel importante no ciclo visual.

 ${\bf Classifique}$ todos os átomos de carbono da vitamina A quanto a sua hibridização.