

Corrigé Epreuve Physique Chimie 2014

Exercice 1

L'équation bilan de la réaction $H_2 + 0,5O_2 \rightarrow H_2O$ une molécule (H_2O) on trouve = 209575 mol

pour la masse (H_2O) = 418750 mol

la masse de hydrogène consommé

$$n = (H_2) = n H_2 \times M (H_2) = 418750 \times 2 = 837500 \text{ g}$$

1g → 1000 kg

$$n_{(H_2)} \rightarrow 837500 \rightarrow m_{(H_2)} \times = \frac{837500}{1000} = 837,5 \text{ kg}$$

$$\text{la masse d'eau } (H_2O) = m_{(H_2)} + m_{(O_2)} = 837,5 + 6700 = 7537,5 \text{ kg}$$

Exercice 2

la masse du molécule de glycine ($C_2H_5O_2N$), M signe de masse. Glycine =

$$(C_2H_5O_2N) = \text{MasseC2} + \text{MasseH5} + \text{MasseO2} + \text{MassenN1} = 2 \times 12 + 5 \times 1 +$$

$$2 \times 16 + 1 \times 14 = 75 \text{ g/mol}$$

$$M(\text{glycine}) = 75 \text{ g/mol}$$

$$n(C_2H_5O_2N) = m / M = 144 / 75 = 0,02 \text{ g/mol}$$

$$\text{concentré glycine} = \frac{0,02}{10^2 \times 10^{-3}} = \frac{0,02}{10^{-2}} = \frac{0,02}{10^{-1}} = 0,2 \text{ mol/L}$$

Exercice 3)

Si vous avez le schéma

ci-dessus on remarque que

Rayon n°: 3 est incident

rayon n° : 2 est réfléchi

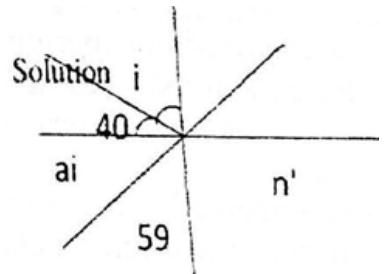
rayon n° : 1 est réfléchi

$$\text{L'angle d'incidence } I_3 = I_2 = 90^\circ - 40^\circ = 50^\circ$$

$$\text{L'angle d'incidence } I_1 = 90^\circ - 59^\circ = 31^\circ$$

A partir du 2e loi de optique

$$n \sin C_2 = n' \sin C_1 \Rightarrow n' = \frac{n \sin C_2}{\sin C_1} = \frac{1 \times \sin(50^\circ)}{\sin(31^\circ)} = \frac{0,76}{0,51} = 1,5^\circ$$



Exercice 4

A partir de la loi d'ohm, en électricité

$$U = R \times I, / R = \frac{U}{I}, / I = \frac{U}{R}$$

$U = 12$ volet, $I = 6\text{mA} = 6 \times 10^{-3}\text{A}$

$$\text{la résistance } R = \frac{U}{I} = \frac{12}{6 \times 10^{-3}} = \frac{12}{6} \times 10^3 = 2 \times 10^3 = 2000\Omega$$

la résistance $U = R \times I = 2000 \times 10^{-3} = 40 \text{ V}$

$$\text{l'intensité } I = \frac{U}{R} = \frac{20}{2000} = 0.01 \text{ A} = 10 \text{ mA}$$

la puissance $P = U \times I = P = 40 \times 0.02 = 0.8 \text{ w}$

C'est par la question (2) et pour la question (3)

$$P = U \times I = 20 \times 0.01 = 0.2 \text{ W «FIN»}$$