

Corrigé 2016 : Dissolution de solutions

Écrit par Yaye Sadio

Vendredi, 03 Février 2017 13:46 -

Données, en g.mol⁻¹ : M(H) = 1 ; M(Zn) = 65 ; M(O) = 16 ; M(Cl) = 35,5 ; M(Na) = 23 ; M(C) = 12 ; M(Al) = 27 ; M(Fe) = 56.

1-1 $C_m = \frac{M}{M_{HCl}}$

$$C_m = \frac{2.10^{-1} \times 36,5}{36,5} = 0,5 \text{ mol.L}^{-1}$$

1-2 Concentration molaire la solution d'hydroxyde de sodium

$$C_b \cdot V_b = C_a \cdot V_a$$

Écrit par Yaye Sadio

Vendredi, 03 Février 2017 13:46 -

{tex}C_b = 0,4 \text{ mol.L}^{-1}\{/tex} (1 point).

1-3-1 Equation bilan de la réaction.

{tex}Zn + 2H \rightarrow Zn^{2+} + H_2\{/tex}. (1 point).

1-3-2 Volume de dihydrogène dégagé.

{tex}n(H_2) = 0,012 \text{ mol}\{/tex} alors {tex}V(H_2) = 22,4 \times 0,012 = 0,27 \text{ L}\{/tex}. (1 point)

[Retour](#)