

**CORRECTION DU DS N°2****Exercice n°1 : Solution en perfusion :**

1) On calcule tout d'abord la quantité de matière de chlorure de calcium hexahydraté :

$$n = \frac{m}{M} = \frac{3.28}{(40.1 + 2 * 35.5 + 12 * 1.00 + 6 * 16.0)} = 1.50 * 10^{-2} \text{ mol}$$

Puis on calcule la concentration de la solution :

$$c = \frac{n}{V} = \frac{1.50 * 10^{-2}}{250 * 10^{-3}} = 6.00 * 10^{-2} \text{ mol / L}$$

2) Equation de dissolution : $\text{CaCl}_{2(s)} + 6 \text{H}_2\text{O}_{(s)} \rightarrow \text{Ca}^{2+}_{(aq)} + 2 \text{Cl}^{-}_{(aq)} + 6 \text{H}_2\text{O}_{(l)}$

3) D'après les coefficients stœchiométriques de l'équation, on a :

$$[\text{Ca}^{2+}_{(aq)}] = 6.00 * 10^{-2} \text{ mol/L} \text{ et } [\text{Cl}^{-}_{(aq)}] = 12.0 * 10^{-2} \text{ mol/L}$$

4) Lors d'une dilution, nous savons que la quantité de matière reste la même d'où : $[]_i * V' = []_f * V_1$

Pour les ions calcium :

$$[\text{Ca}^{2+}_{(aq)}]_f = \frac{[\text{Ca}^{2+}_{(aq)}]_i * V'}{V_1} = \frac{6.00 * 10^{-2} * 20.0 * 10^{-3}}{500 * 10^{-3}} = 2.40 * 10^{-3} \text{ mol/L}$$

Pour les ions chlorure :

$$[\text{Cl}^{-}_{(aq)}]_f = \frac{[\text{Cl}^{-}_{(aq)}]_i * V'}{V_1} = \frac{12.0 * 10^{-2} * 20.0 * 10^{-3}}{500 * 10^{-3}} = 4.80 * 10^{-3} \text{ mol/L}$$

Exercice n°2 : Formule de cristaux ioniques :

1) Pour qu'il y ait neutralité électrique du solide ionique, on prend un ion $\text{K}^{+}_{(aq)}$ et un ion $\text{Br}^{-}_{(aq)}$: $\text{KBr}_{(s)}$

Pour la même raison, on a le solide ionique $\text{AlF}_{3(s)}$

Et de même pour le solide ionique $\text{Na}_2\text{S}_{(s)}$

2) Bromure de potassium

Fluorure d'aluminium

Sulfure de sodium

3) $\text{KBr}_{(s)} \rightarrow \text{K}^{+}_{(aq)} + \text{Br}^{-}_{(aq)}$

$\text{AlF}_{3(s)} \rightarrow \text{Al}^{3+}_{(aq)} + 3 \text{F}^{-}_{(aq)}$

$\text{Na}_2\text{S}_{(s)} \rightarrow 2 \text{Na}^{+}_{(aq)} + \text{S}^{2-}_{(aq)}$

4) Il faut encore que ces solides ioniques soient neutres électriquement donc, vu que l'élément oxygène forme l'ion $\text{O}^{2-}_{(aq)}$:

a. L'ion fer est l'ion $\text{Fe}^{3+}_{(aq)}$ dans l'hématite.

L'ion fer est l'ion $\text{Fe}^{2+}_{(aq)}$ dans l'oxyde de fer II.

b. Ce solide s'appelle oxyde de fer II car le fer est sous forme d'ion $\text{Fe}^{2+}_{(aq)}$ dans celui-ci.

On peut nommer l'hématite : oxyde de fer III.

Exercice n°3 : Etude du mouvement d'un solide :

1) On applique la méthode de calcul de vitesse instantanée v_i du point A à l'instant t_i : On mesure la longueur du segment $A_{i-1} A_{i+1}$ que l'on divise par la durée $2\tau = t_{i+1} - t_{i-1}$:

$$v_i = \frac{A_{i-1} A_{i+1}}{t_{i+1} - t_{i-1}} = \frac{A_{i-1} A_{i+1}}{2\tau}$$

On trouve alors $v_A(t_2) = 0.88 \text{ m.s}^{-1}$ et $v_A(t_5) = 1.8 \text{ m.s}^{-1}$



Le vecteur vitesse à l'instant t_i est parallèle au segment $A_{i-1}A_{i+1}$ et à pour point d'origine le point i .

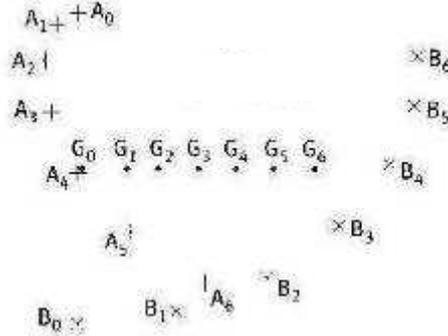
Le premier vecteur doit faire environ 1.8 cm, le deuxième environ 3.6.

2) On trouve de la même manière :

$$v_B(t_2) = 1.9 \text{ m.s}^{-1} \text{ et } v_B(t_5) = 1.1 \text{ m.s}^{-1}$$

Le premier vecteur doit faire environ 3.8 cm, le deuxième environ 2.2.

3) Voir schéma :



4) Les diverses positions de G sont alignées. En outre, les distances parcourues par G pendant la durée τ entre les instants t_i et t_{i+1} sont égales. Le vecteur vitesse de G est donc un vecteur constant : le mouvement de G est rectiligne uniforme.

5) Le mouvement du solide n'est pas un mouvement de translation : les points A, B et G n'ont pas même vitesse à chaque instant et leurs trajectoires ne sont pas identiques.

Ce n'est pas non plus un mouvement de rotation autour d'un axe fixe : les trajectoires de A, B et G ne sont pas des cercles dont les centres appartiennent au même axe.

Exercice n°4 : Disques en rotation :

1) On cherche à combien de radian correspondent 1/4 de tours et 1/3 de tours : comme on sait qu'un tour correspond à 2π radian :

$$\frac{1}{4} * 2\pi = \pi/2 \text{ rad} \quad \text{et} \quad \frac{1}{3} * 2\pi = 2\pi/3 \text{ rad}$$

On calcule les vitesses angulaires par la formule : $\omega = \frac{\theta}{t}$

$$\text{Donc } \omega_1 = \frac{\pi/2}{5.0} = 0.31 \text{ rad/s} \text{ et } \omega_2 = \frac{2\pi/3}{5.0} = 0.42 \text{ rad/s}$$

2) On trouve tout d'abord l'angle parcouru en une minute (60s) à l'aide de la vitesse :

$$\text{Pour } A_1 : \theta = \omega * t = 0.31 * 60 = 19 \text{ rad}$$

$$\text{Pour } A_2 : \theta = \omega * t = 0.42 * 60 = 25 \text{ rad}$$

Nous connaissons la relation dans le cercle qui dit que $l = R * \theta$ avec l la distance parcourue sur le cercle, θ l'angle décrit et r le rayon du cercle. D'où :

$$\text{Pour } A_1 : l = R_1 * \theta = 20 * 10^{-2} * 19 = 3.8 \text{ m}$$

$$\text{Pour } A_2 : l = R_2 * \theta = 30 * 10^{-2} * 25 = 7.5 \text{ m}$$

3) On a : $v = \frac{l}{t} = \frac{R * \theta}{t} = R * \omega$ D'où les vitesses linéaires :

$$\text{Pour } A_1 : v(A_1) = R_1 * \omega_1 = 20 * 10^{-2} * 0.31 = 6.2 * 10^{-2} \text{ m/s}$$

$$\text{Pour } A_2 : v(A_2) = R_2 * \omega_2 = 30 * 10^{-2} * 0.42 = 1.3 * 10^{-1} \text{ m/s}$$