

Nom : Prénom : Numéro :

Chimie

Exercice : (8 points)

On prépare 500 mL de solution d'acide cyanhydrique HCN en dissolvant 1,08 g de ce

Composé dans l'eau pure, dans la solution obtenue on a $[CN^-] = 0,08 \text{ mol.L}^{-1}$

1/ Calculer la molarité de HCN :

.....

01

2/ S'agit-il d'un acide fort ou faible ? Justifier ?

.....

01

b - Déduire le PH de la solution obtenue :

.....

01

c - Ecrire l'équation d'ionisation de cet acide dans l'eau :

.....

01

2/ On dose 5 ml de cette solution par une solution de potasse KOH :

a- Quel est le caractère énergétique de cette réaction ?

.....

0,5

b- comment repère-t-on le point d'équivalence ?

.....

0,5

c- Décrire la variation du PH au cours de cette réaction :

.....

0,5

d - Quelle est la concentration des ions hydronium et hydroxyde à l'équivalence ?

.....

0,5

3/ L'équivalence acido-basique est obtenue pour un volume de KOH égale à 20ml :

a- Quelle est la concentration molaire C_B de la base ? :

.....

01

b- Ecrire l'équation de la réaction à l'équivalence :

.....

01

On donne en g.mol^{-1} : H = 1 , C = 12 , N = 14 . Et $2 = 10^{0,3}$

Physique

Exercice N°2 (6 points):

Une boule en bois de masse $M = 195 \text{ g}$ est suspendue à l'extrémité inférieure d'un ressort. Cette boule est immergée dans l'eau jusqu'au $1/3$ de son volume total. A l'équilibre, le ressort, de masse négligeable et de raideur $k = 50 \text{ N.m}^{-1}$, s'allonge de $\Delta l = 1,9 \text{ cm}$.

1) Calculer la valeur de la tension du ressort.

2) a. Quelles sont les forces exercées sur la boule ? En déduire la condition d'équilibre de la boule :

b. Etablir puis calculer la valeur de la poussée d'Archimède s'exerçant sur cette boule :

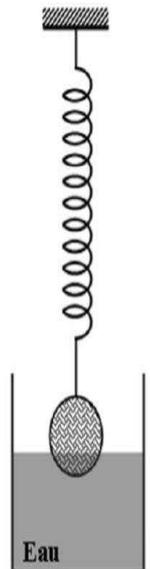
3) a. Quel est le volume de la boule ?

b. Quelle est la masse volumique du bois ?

4) Le ressort est coupé brusquement de son extrémité inférieure.

a. Indiquer en justifiant la réponse l'état de flottaison de la boule

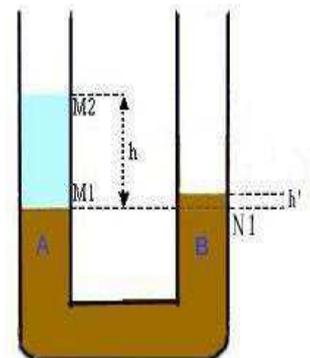
b. Calculer donc le volume immergé de la boule :



Exercice N°2 (3 points) :

Un tube en U cylindrique de section $S = 2 \text{ cm}^2$, contient du mercure ($\rho_{\text{mercure}} = 13\,599.63 \text{ kg.m}^{-3}$). Dans la branche A, on verse $60 \text{ ml (cm}^3\text{)}$ d'eau "douce" ($\rho_{\text{eau}} = 999.7 \text{ kg.m}^{-3}$, à 10°C).

a) On calculera la différence des niveaux des surfaces libres dans les deux branches ?



b) On veut ramener les niveaux M_1 et N_1 du mercure dans un même plan horizontal en versant dans la
branche B : Soit, de l'eau de mer ($\rho_{\text{eau de mer}} = 1028 \text{ kg.m}^{-3}$), soit, de l'alcool à 95%

($\rho_{\text{alcool}} = 790 \text{ kg.m}^{-3}$). Calculer le volume nécessaire dans les deux cas (eau de mer et alcool) :

Exercice N°3 (3 points) :

Un mobile ponctuel se déplace sur un cercle de rayon $R = 0,75 \text{ m}$ avec la vitesse angulaire constante $\omega = 0,5 \cdot \pi \text{ rad.s}^{-1}$.

1) Quelle est la fréquence de ce mouvement ?

2) Déterminer la vitesse linéaire V du mobile :

3) Dans le cas où le mobile effectue 125 tours pendant 1000 secondes dans un autre cercle avec une vitesse linéaire $V' = 0,25 \pi \text{ m.s}^{-1}$

Bon Travail