



DEVOIR N°1 DE SCIENCES PHYSIQUES DU PREMIER SEMESTRE – 2L – Durée : 02heures

EXERCICE 1: (06,5 points)

1.1.Définir les termes suivants :

Mélange; corps pur composé; corps pur simple et solution.

1.2.Expliquer la différence entre :

Eau potable – eau pure et eau limpide

- **1.3.** Préciser le type de mélange puis proposer une méthode de séparation dans chaque cas.
 - a) Sel + fer en poudre
 - b) Sucre + sable
 - c) 2kg de sel dans 5 litres d'eau à 20°C.

On rappelle que la solubilité du sel dans l'eau à 20°C est S=360g/L.

EXERCICE 2: (06 points)

Lors de la décomposition de l'eau, on recueille un volume $V = 80 \text{cm}^3$ d'un gaz qui provoque une faible détonation à l'approche d'une flamme.

- 2.1.De quel gaz s'agit-il?
- **2.2.**Sur quelle électrode est-il recueilli?
- **2.3.**Donner le nom et le volume de l'autre gaz.
- **2.4.**Préciser l'électrode sur lequel il est recueilli.
- 2.5. Calculer la masse de dioxygène obtenu sachant qu'un litre de dioxygène pèse 1,32g.
- 2.6.En déduire la masse d'eau formée.

EXERCICE 3: 04 points

Une salle de classe a les dimensions suivantes : L = 10m, l = 6m et h = 3m.

- **3.1.** Calculer le volume de la salle. En déduire le volume d'air disponible.
- **3.2.** Déterminer les volumes de dioxygène et de diazote disponible dans la salle.
- **3.3.** Un élève, enfermé dans cette salle, consomme 250mL de dioxygène par minute, calculer le temps qu'il dispose.

On rappelle que l'air est composé en volume de 1/5 d dioxygène et 4/5 de diazote.

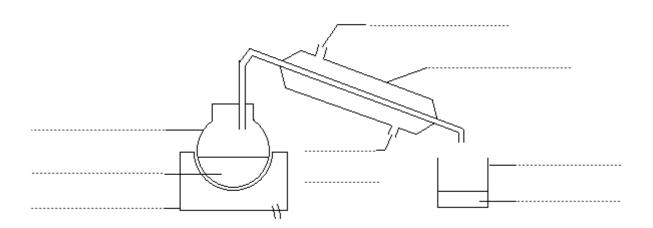




EXERCICE 4: /03,5 points

Soit le schéma suivant

4.1. Annoter le schéma



4.2. Comment appelle – t – on cette opération ?

.....



Pour vos cours à domicile: 775136349





