

EXERCICE : 1

L'électrolyse d'un volume d'eau a donné un dégagement de $14,5 \text{ cm}^3$ de gaz à la anode de l'électrolyseur.

- 5) Quel est ce gaz ?
- 6) Comment l'identifie-t- on ?
- 7) Quel est le volume de gaz recueilli à la cathode pendant le même temps ?
- 8) Sachant qu'un volume d'air contient $1/5$ de volume d'oxygène et $4/5$ de volume d'azote, trouver le volume d'air pendant le même temps

EXERCICE : 2

Convertir les nombres suivants et les présenter sous écriture scientifique :

- 1- A) $123,5 \text{ km}^2 = \dots\dots\dots\text{m}^2$; B) $0,125 \text{ dm} = \dots\dots\dots\text{cm}$; C) $0,56 \text{ L} = \dots\dots\dots \text{mL}$;
D) $3458 \text{ dm}^3 = \dots\dots\dots\text{km}^3$. E) $36 \text{ cm}^3 = \dots\dots\dots\text{L}$
- 2- Définir une grandeur physique

EXERCICE : 3

Une salle de classe mesure 10 m de long, 8 m de large et 6 m de haut. Calculer :

- 1) Le volume d'air contenu dans la classe ;
- 2) Les volumes d'oxygène et d'azote constituant l'air.

BONNE CHANCE

Wahab
Diop

LSLL