

République du Cameroun
Nlongzok novembre 2021

Paix-travail-patrie

2

Classe de 3^{ème}
Bella clement sylvin

c.e.s. de

évaluation

examineur :

Partie A : SAVOIRS

Définir

Concentration massique C_m ; Soluté ; Solution aqueuse ;
concentration molaire

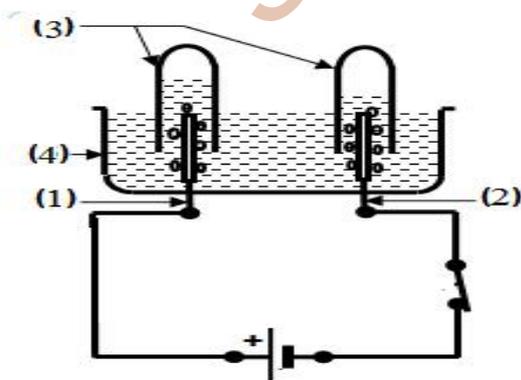
Solution basique ; pH

0,5x6 pts

Donner le rôle et deux exemples d'indicateur coloré acido-basique **1pt**

Partie B : savoirs faire

EXERCICE



Un groupe d'élèves de la classe de 3^{ème} décide de décomposer l'eau à l'aide du courant électrique. Pour cela, ils réalisent le dispositif ci-dessus.

1-Nommer ce dispositif. **1pt**

2- Nommer les éléments du dispositif, numérotés de **(1)** à **(4)**
1pt

3- Lorsqu'on ferme le circuit, on observe un dégagement gazeux aux électrodes.

3.1- Écrire puis équilibrer l'équation bilan qui a lieu. **1 pt**

3.2- Nommer les gaz qui se dégagent à chaque électrode. **1pt**

3.3- Comment peut-on identifier ces gaz **2 pts**

Evaluation des compétences

Pour être accepté dans une entreprise de la place, un élève de la classe de troisième se doit de réussir ce teste

On dissout 3,42g de sulfate d'aluminium $Al_2(SO_4)_3$ dans 0,1L d'eau.

Consigne 1

Calculer la concentration molaire C de ce composé et en déduire celles des espèces en solution.

6pts

Consigne 2

En déduire la concentration massique C_m de ce solide ionique.

3Pts

On donne en g/mol: $M_{Al} = 27$; $M_S = 32$; $M_O = 16$

Présentation

1pt