



REPUBLIQUE DU CAMEROUN		MINISTERE DES ENEIGNEMENTS SECONDAIRES			
OFFICE DU BACCALAUREAT DU CAMEROUN					
EXAMEN	BACCALAUREAT ESG	SERIE	C et D	SESSION	20....
EPREUVE	CHIMIE PRATIQUE	DUREE	1H	COEFFICIENT	0,5

Objectifs :

- Préparer une solution d'hydroxyde de potassium de concentration $C_0 = 0,5 \text{ mol.L}^{-1}$
- Vérifier l'ordre de grandeur de cette concentration par dosage.

1- Détermination de la masse d'hydroxyde de potassium nécessaire.

On désire préparer 200 mL de solution d'hydroxyde de potassium de concentration $0,5 \text{ mol.L}^{-1}$.

1-1- Déterminer la masse m d'hydroxyde de potassium nécessaire pour cette préparation. **2 pt**

On donne : masse molaire de KOH : 56 g.mol^{-1}

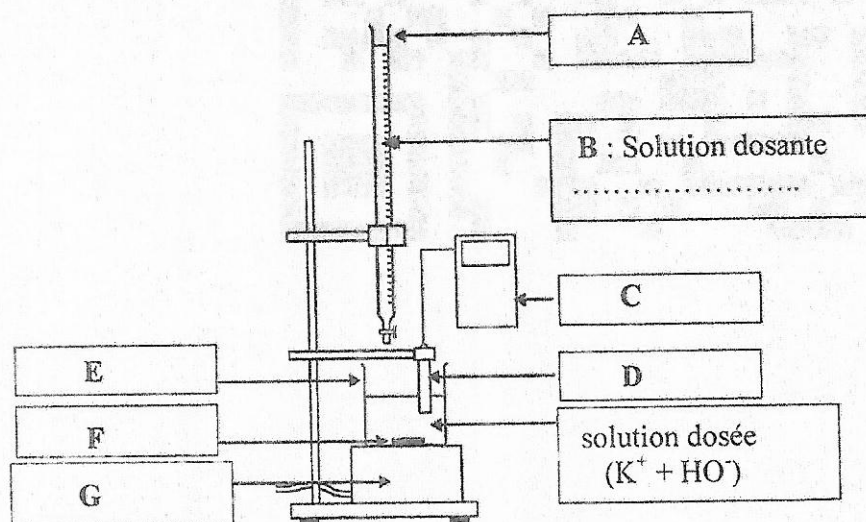
1-2- Citer quatre verreries ou matériels à utiliser pour cette préparation. **4 pt**

1-3- Décrire le mode opératoire. **4 pt**

2 - Vérification par dosage de la concentration de la solution d'hydroxyde de potassium préparée.

On dose un volume $V_B = 10 \text{ mL}$ de la solution d'hydroxyde de potassium précédente par une solution d'acide chlorhydrique de concentration $C_A = 0,5 \text{ mol.L}^{-1}$.

2-1- Compléter sur votre feuille de composition l'annotation du schéma de montage utilisé ci-dessous par les lettres correspondantes. **3,5 pt**



2-2- A l'équivalence le volume d'acide obtenu est $V_{Ac} = 10 \text{ mL}$.

2-2-1- Déterminer la concentration C_B de la solution basique dosée.

2-2-2- Comparer C_B à C_0 puis conclure.

2-3- Donner une règle de sécurité à respecter au cours de ce dosage.

4 pt
1,5 pt
1 pt

