



REPUBLIQUE DU CAMEROUN		MINISTERE DES ENSEIGNEMENTS 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 :  $56 \text{ g.mol}^{-1}$

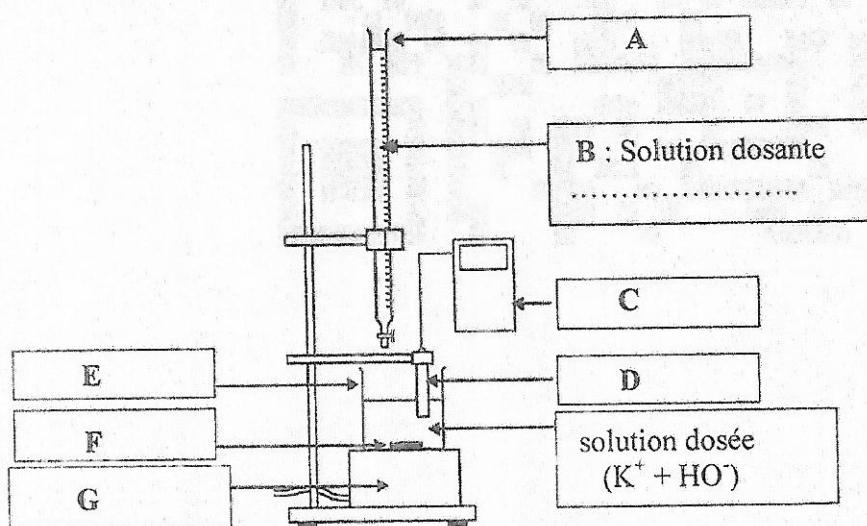
**1-2- Citer quatre verreries ou matériels à utiliser pour cette préparation. 4 pt**

**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. 4 pt**

**2-2-2- Comparer  $C_B$  à  $C_0$  puis conclure. 1,5 pt**

**2-3- Donner une règle de sécurité à respecter au cours de ce dosage. 1 pt**

