

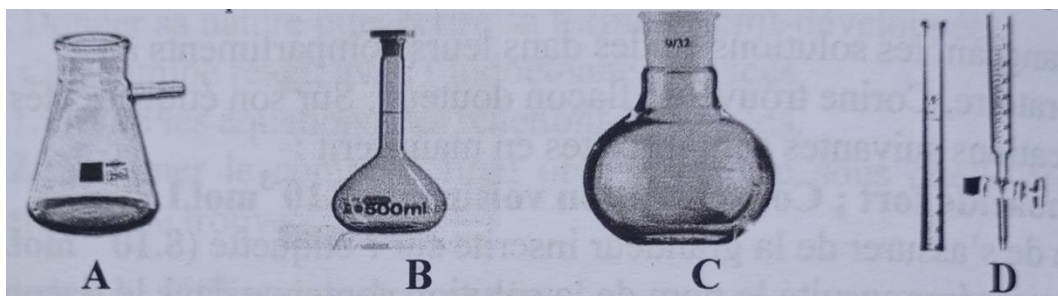
MINESEC				
DRES-ADAMAOUA	EPREUVE	EXAMEN BLANC REGIONALE	Tle C&D	Session : Fév 2026
IRP-Sciences	CHIMIE PRATIQUE		Coeff : 0,5	Durée : 1H

L'épreuve comporte trois exercices répartis sur deux pages que le candidat traitera obligatoirement.

EXERCICE 1 : Identification du matériel/ 4 points

1. Identifier chaque matériel (A, B, C, D) ci-dessous et donner son rôle.

2pts



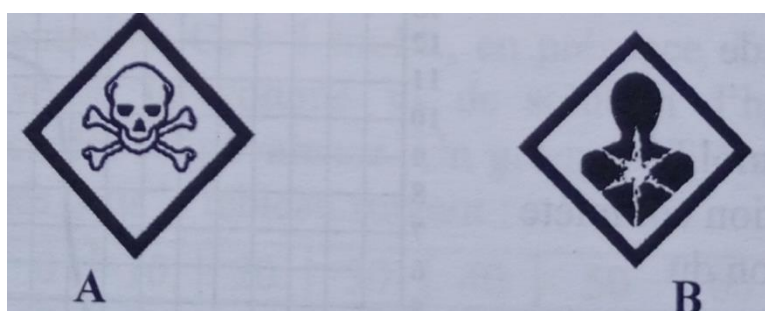
2. A l'aide de quel matériel peut-on prélever au laboratoire une solution destin  e à la dilution ?

2pts

EXERCICE 2 : Sécurité au laboratoire/4 points

1. Donner la signification des pictogrammes A et B ci-dessous :

1pt



1. Citer deux exemples de précautions à prendre lors de la manipulation d'une solution concentr  e d'hydroxyde de sodium.

2pts

2. Expliquer l'expression « Produit irritant et corrosif »

1pt

EXERCICE 3 : Manipulation/ 12 points

Le vinaigre commercial peut être assimilé à une solution d'acide éthanoïque CH_3COOH . Sa teneur en acide éthanoïque est exprim  e en degré : « un degré est la masse d'acide éthanoïque en gramme, contenue dans 100 g de vinaigre, soit un volume de 100mL ». La masse volumique du vinaigre étant pratiquement égale à celle de l'eau. Après avoir dilué au centième le vinaigre commercial, on procède au dosage colorimétrique de 10mL du vinaigre dilué à l'aide de la solution d'hydroxyde de sodium de concentration

connue $C_B = 2 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$. Le volume de solution de soude versé à l'équivalence est $V_{BE} = 6,65 \text{ mL}$.

Produits : Vinaigre commercial, solution d'hydroxyde de sodium à $0,1 \text{ mol/L}$, eau distillée, phénolphthaléine.

Indicateur coloré	Couleur		Zone de virage
	Forme acide	Forme basique	
B.B.T	Jaune	Bleu	6,0 - 7,6
Hélianthine	Rouge	Jaune	3,2 - 4,4
Phénolphthaléine	Incolore	Rose	8,2 - 10,0

1. Choisir l'indicateur coloré approprié et indiquer l'évolution de sa couleur pendant le dosage. **4pts**
2. Dessiner le schéma annoté du dispositif du dosage et indiquer les différentes solutions en place. **4pts**
3. Décrire le protocole permettant de réaliser la dilution au 1/100. **4pts**