

EPREUVE ZERO					
Examen:	Probatoire	Série:	C- D-E	Session:	Zéro
Épreuve:	Chimie	Durée:	2 heures	Coefficient:	2

PARTIE A : EVALUATION DES RESSOURCES / 24 points**Exercice 1 : Vérification des savoirs /8 points**

- 1-1 Définir : oxydant, réduction. 2pt
- 1-2 Donner la structure géométrique du benzène (formule brute, représentation géométrique, Valeur des angles, la longueur des liaisons carbone – carbone). 2pt
- 1-3 Décrire succinctement un test d'identification d'une cétone. 2pt
- 1-4 Qu'est ce qu'un composé aromatique ? Donner deux exemples. 2pt

Exercice 2 : Application des savoirs/ 8 points

- 2-1 Donner le nom des composés suivants : 2pt
- 2-1-1 $CH_3-CH(C_2H_5)CHO$
- 2-1-2 $CH_3-CH_2-C \equiv C-CH_3$
- 2-2 Schématiser le dispositif expérimental pour obtenir le méthane à partir du Al_4C_3 . 2pt
- 2-3 Écrire l'équation-bilan de synthèse du polyéthylène (PE) à partir de l'éthylène $CH_2=CH_2$ 2pt
- 2-4 On constitue une pile en associant la demi-pile Cu^{2+}/Cu à la demi-pile Zn^{2+}/Zn .
- 2-4-1 Écrire les réactions qui se produisent aux électrodes lorsque la pile fonctionne. 1pt
- 2-4-2 Déduire l'équation – bilan de fonctionnement de la pile. 1pt

On donne les potentiels standard : $E^\circ(Cu^{2+}/Cu) = 0,34 V$ et $E^\circ(Zn^{2+}/Zn) = -076 V$

Exercice 3 : Utilisation des savoirs/ 8 points

- 3-1 L'hydratation d'un alcène A ne conduit qu'à un seul composé monoxygéné B renfermant 21,6% en masse d'oxygène.
- 3-1-1. Déterminer la formule brute du composé B. 1pt
- 3-1-2. Écrire toutes les formules semi-développées des différents isomères de B. Préciser leur classe. 4pt
- 3-1-3. Donner le nom et la formule semi-développée de l'alcène A de départ. 1pt
- 3-2 La combustion complète d'une mole d'un hydrocarbure A gazeux donne quatre moles de dioxyde de carbone et cinq moles d'eau.
- 3-2-1 Écrire l'équation-bilan de cette réaction. 1pt
- 3-2-2 Déterminer la formule brute de cet hydrocarbure. Donner sa nature. 1 pt

On donne : C : 12 g/mol ; O : 12 g/mol ; H : 1 g/mol

PARTIE B : EVALUATION DES COMPETENCES/16 points

Situation problème

Un carré de la pelouse installée dans la maison de Ahmadou jaunit et meurt après un certain temps.

La pelouse jaunit lorsque la mousse se forme au fond. La mousse s'installe dans les conditions suivantes :

- humidité stagnante
- manque d'ensoleillement
- sol trop acide
- sol compact et lourd



Sur le marché on trouve une gamme très variée de produits anti-mousse (naturels et chimiques). **Produit 1 ALMED** **PRODUIT 2 : FERTAM**

Les produits chimiques qui contiennent le sulfate de fer II (Fe_2SO_4) sont très actif contre la mousse. Malheureusement elle favorise sa réapparition ultérieurement car acidifie le sol proportionnellement à la concentration des ions Fe^{2+} .

Dans le magasin on trouve deux produits anti-mousse (voir image ci-dessus)

<p>Document A : Matériel disponible</p> <table border="1"> <tr> <td>Erlenmeyer</td> <td>Spatule</td> </tr> <tr> <td>Tube à essai</td> <td>Burette graduée</td> </tr> <tr> <td>Bécher</td> <td>Agitateur magnétique</td> </tr> <tr> <td>Pipette jaugée + propipette</td> <td>barreau aimanté</td> </tr> <tr> <td>Pissette</td> <td>potence</td> </tr> <tr> <td></td> <td>balance</td> </tr> <tr> <td></td> <td>fiolle jaugée</td> </tr> </table>		Erlenmeyer	Spatule	Tube à essai	Burette graduée	Bécher	Agitateur magnétique	Pipette jaugée + propipette	barreau aimanté	Pissette	potence		balance		fiolle jaugée	<p>Document B: Produits disponibles</p> <ul style="list-style-type: none"> - une solution de permanganate de potassium ($K^+ + MnO_4^-$) de concentration $C_0 = 0,020 \text{ mol/L}$. - les deux produits anti - moussants de concentration C_1 et C_2 - une solution d'acide sulfurique concentrée
Erlenmeyer	Spatule															
Tube à essai	Burette graduée															
Bécher	Agitateur magnétique															
Pipette jaugée + propipette	barreau aimanté															
Pissette	potence															
	balance															
	fiolle jaugée															
<p>Document C : Caractéristiques de ALMED</p> <p>En poudre</p> <p>Composition :</p> <p>Engrais : NPK</p> <p>Sulfate de fer II</p> <p>Au point équivalent du dosage d'oxydoréduction</p> <p>on a : $\frac{V_0}{V_1} = 0,8$</p>	<p>Document D : Caractéristiques de FERTAM</p> <p>En grain</p> <p>Composition :</p> <p>Engrais : NPK</p> <p>Sulfate de fer II</p> <p>Au point équivalent du dosage d'oxydoréduction</p> <p>on a : $\frac{V_0}{V_1} = 0,35$</p>															
<p>$V_1 = V_2$: Volume de l'anti-mousse préparé à partir de la même masse de produit</p> <p>V_0 : Volume de la solution de permanganate de potassium</p>																

A partir des informations ci - dessus,

1-Proposer une méthodologie pour doser les deux produits anti-mousse.

8pt

2-Aider monsieur Ahmadou à choisir le produit anti – mousse le plus approprié pour traiter les autres carrés de pelouse.

8pt