

Année scolaire : 2025/2026		Matière : Physique chimie 2 APIC
	<u>College Youssef ben tachfine</u>	

Exercice n°1

1) Cocher la bonne réponse. Pour chaque question, une seule réponse est valable.

Au cours d'une combustion, le dioxygène est :

- ☐ Le combustible.
 ☐ Le comburant.
 ☐ L'air.

L'eau du chaux montre l'existence de

- ☐ Le dioxyde de carbone.
 ☐ Le butane.
 ☐ Le carbone.

Au cours de la combustion incomplet se produits

- ☐ 2 corps différents.
 ☐ Le 3 corps différents.
 ☐ 4 corps différents.

Exercice n°2

1.parmi les formules suivantes déterminer les molécules et les atomes :

C ; CO ; NH_3 ; Cu ; Al ; N_2 ; O_2 ; Cl ; H ; Na ;

Les atomes :

Les molécules :

2.parmi les formules suivantes déterminer les molécules d'un corps pur simple et composé :

O_3 ; H_2 ; H_2O ; Cl ; CO ; HCl ; O_2 ; Na_2 ; NH_4 ; KOH

Les corps purs simples :

Les corps purs composés :

Exercice n° 2

1. Compléter le tableau suivant :

Nom de l'atome	Azote		Carbone	
Symbole chimique		O		H
Modèle atomique				

2. Compléter le tableau suivant :

Nom de la molécule	Formule chimique	Modèle moléculaire
--------------------	------------------	--------------------

.....	CO_2	
Dioxygène		
.....	H_2O	
Méthane		

Exercice n° 3

La combustion de $m_1 = 64,85\text{g}$ de méthane (C_2H_6) dans une masse m_2 de dioxygène (O_2) conduit à la formation de $m_3 = 76,85\text{g}$ de dioxyde de carbone (CO_2) et $m_4 = 3\text{g}$ de l'eau (H_2O).

1. Donnez les corps :

♦ Réactifs :

♦ Produits :

2. Ecrire le bilan chimique de cette transformation chimique.

.....

3. Donner la définition de la loi de conservation des masses.

.....

4. Calculer la masse de dioxygène.

.....