

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

1. Compléter les phrases suivantes par les mots correspondants :

Chimique ; d'autre gaz ; combustible ; dioxygène ; produits ; réactifs ; diazote ; comburant ; gaz .

- Une réaction chimique est une transformation..... au cours de laquelle des corps sont disparaissent appelés.....et d'autre corps sont apparaissent appelés.....
- Pour qu'une combustion se produise, il faut deux corps ; l'un estet l'autre est le.....
- L'air est un mélange homogène de plusieursil contient 21% de et 78% deet 1%
- Ecrire le bilan de la combustion du soufre (S) dans le dioxygène (O_2) est :
.....+..... $\longrightarrow$

2. Répondre par vrai ou faux :

- L'atome est constitué par des molécules
- Lors d'une réaction chimique l'atome ne change pas.
- La réaction du fer avec le soufre est une combustion.
- On prouve la présence du dioxyde de carbone avec l'eau de chaux.
- Toutes les combustions nécessitent du dioxygène.
- Lors d'une réaction chimique la masse conserve.

3. Parmi les formules suivantes déterminer les molécules et les atomes :

C ; CO ; NH_3 ; Cu ; Al ; N_2 ; O_3 ; Cl ; H ; Na

✓ Les atomes

.....

✓ Les molécules :

.....

4. *parmi les formules suivantes déterminer les molécules d'un corps pur simple et un corps pur composé :* O_3 ; H_2 ; H_2O ; Cl_2 ; CO ; HCl ; O_2 ; N_2 ; NH_4 ; KOH

✓ Les corps purs simples :

.....

✓ Les corps purs composés :

.....

5. *Equilibrer les équations bilan suivantes :*



6. *Exercice :*

Lorsque 8 de **dioxygène (O_2)** réagit avec une masse de 24g **Magnésium (Mg)**. On obtient une masse ***m*** dioxyde de Magnésium (MgO)

1) Indiquer le nom du produit et sa formule chimique.

2) Indiquer les réactifs et leur formule chimique.....

3) Écrire le bilan de la réaction.....