

Nom et Prenom :		La matière physique et chimie	Année scolaire : 2023/2024
Niveau scolaire : 3AC			Académie :
La classe : 3APIC.....			Direction provinciale :
La durée :1h	La note : /	Professeur :	L'établissement:

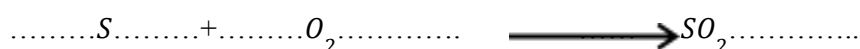
Partie : Matière et environnement

www.doroussi.net

1. Compléter les phrases suivantes par les mots correspondants :4p

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

- Une réaction chimique est une transformation...chimique au cours de laquelle des corps disparaissent appelés.....produits....et d'autres corps apparaissent appelés.....réactifs...
- Pour qu'une combustion se produise, il faut deux corps ; l'un est combustible et l'autre est comburant..
- L'air est un mélange homogène de plusieurs .....gaz.....il contient 21% de .....dioxygène..... et 78% de .....diazote.....et 1% ...d'autre gaz.....
- Ecrire le bilan de la combustion du soufre (S) dans le dioxygène (O<sub>2</sub>) est :



2. Répondre par vrai ou faux : 4p

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

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

C ; CO ; NH<sub>3</sub> ; Cu ; Al ; N<sub>2</sub> ; O<sub>3</sub> ; Cl ; H ; Na 2p

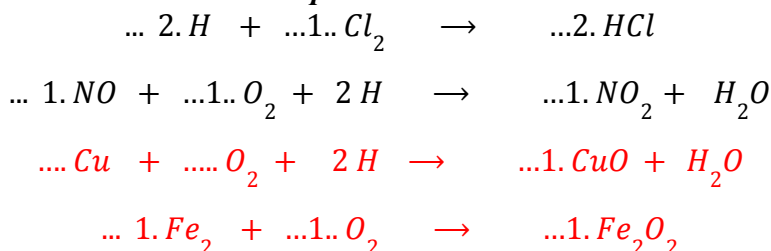
- ✓ Les atomes : .....C, Al, Cu, Cl, H, Na.....
- ✓ Les molécules : .....CO, NH<sub>3</sub>, N<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>, .....

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

O<sub>3</sub> ; H<sub>2</sub> ; H<sub>2</sub>O ; Cl<sub>2</sub> ; CO ; HCl ; O<sub>2</sub> ; N<sub>2</sub> ; NH<sub>4</sub> ; KOH 2p

- ✓ Les corps purs simples : ...O<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>, Cl<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>,
- ✓ Les corps purs composés : H<sub>2</sub>O, HCl, NH<sub>4</sub>, KOH, CO,

5. Equilibrer les équations bilan suivantes : 4p

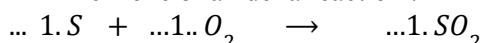


6. Exercice : 4p

Lorsque 8 de dioxygène ( 2) réagit avec une masse de 24g Magnésium (Mg). On obtient une masse m dioxyde de Magnésium ( gO)

- 1) Indiquer le nom du produit et sa formule chimique : dioxyde de Magnésium sa formule MgO ...
- 2) Indiquer les réactifs et leur formule chimique : dioxygène (O<sub>2</sub>) et Magnésium (Mg).

Écrire le bilan de la réaction :



[www.doroussi.net](http://www.doroussi.net)