

Exercices sur la combustion du soufre

Exercice 1

Qui suis-je ?

- 1- Je suis un gaz et je trouble l'eau de chaux.
- 2- Je suis un gaz et je décolore une solution de permanganate de potassium.
- 3- Je suis un corps de couleur jaune et je produis du dioxyde de soufre.
- 4- Je suis un corps de couleur noir et je produis du dioxyde de carbone.

Exercice 2

Dire par vrai ou faux ? Si c'est faux, dis pourquoi.

- 1- Le soufre décolore la solution violette de permanganate de potassium.
- 2- La combustion du soufre est le changement d'état.
- 3- La combustion du soufre transforme le soufre en vapeur de soufre.
- 4- Si on fait brûler beaucoup de soufre dans un bocal, tout l'air du bocal est consommé.

Exercice 3

La combustion du soufre (S) dans le d'oxygène produit un gaz toxique, appelé dioxyde de soufre (SO₂).

- 1- Donnez l'équation de la réaction ?
- 2- Pour obtenir la quantité de dioxyde de soufre de 6g, nous brûlons 5g du soufre dans 3g de dioxygène.
- 3- Calculez la masse de soufre resté à la fin de la réaction?

Exercice 4

1. Relier par une flèche le nom du gaz à sa propriété caractéristique :

- | | |
|-------------------------|--|
| - le dioxyde de soufre | - entretient la combustion. |
| - le dioxyde de carbone | - décolore le permanganate de potassium. |
| - le dioxygène | - trouble l'eau de chaux. |

2. La réaction entre le soufre et le dioxygène est une... Elle permet d'obtenir du : c'est un de la réaction. Les corps qui disparaissent au cours d'une réaction chimique sont des