

TEST DE CHIMIE

Le magnésium de formule Mg est un métal qui, lorsqu'on le chauffe réagit vivement avec le dioxygène.

Lors de sa combustion, il apparaît une lumière intense qui servait autrefois dans les flashes photographiques. Il se forme des fumées blanches constituées d'oxyde de magnésium, de formule MgO . On récupère les fumées observées sous forme de « cendres ».

L'oxyde de magnésium appelé aussi magnésie est semblable à la poudre utilisée par les gymnastes pour ne pas glisser.

1. Indiquer les réactifs et les produits lors de cette combustion.
2. Décrire leurs états physiques.
3. Comment évolue la température au cours de la combustion ?
4. Rappeler la formule chimique du dioxygène.
5. Est ce un atome ou une molécule ?
6. Ecrire le bilan (avec les noms) de la réaction.
7. Ecrire l'équation de la réaction (avec les formules) en vérifiant la conservation de tous les atomes

On a brûlé 1,0 g de magnésium et obtenu 2,3 g d'oxyde de magnésium.

8. En déduire la masse de dioxygène consommée par cette combustion.
9. Quelle loi utilisez vous pour justifier votre réponse ?

[illegible]