

Exercices supplémentaires (Réactions chimiques)

Exercice 1 :

On fait réagir une solution contenant 3,65g d'acide chlorhydrique et une solution contenant 4g de soude. Une réaction chimique fait disparaître les deux réactifs et forme de l'eau avec du sel.

- Ecrire** l'équation nominale de la réaction ci-dessus.
- Identifier** la masse totale des produits obtenus ?
- En chauffant la solution finale, l'eau s'évapore. On recueille 5,85g de sel. **Calculer** la masse d'eau qui s'est évaporée.
- Indiquer** si cette réaction est naturelle ou réalisée par l'homme.

Exercice 2 :

On mélange 16g de soufre avec une masse m de limaille de fer. La réaction se déclenche en présence d'une flamme. Tout le soufre et tout le fer se transforment pour donner 44g de sulfure de fer.

- Il s'agit d'une transformation chimique. **Expliquer pourquoi ?**
- Nommer** les réactifs et les produits.
- Écrire** l'équation nominale de cette réaction chimique.
- Déterminer** la masse de la limaille de fer.