

Exercices supplémentaires

Exercice 1 :

On chauffe un morceau de calcaire, le calcaire se décompose en deux substances, l'une est la chaux blanche, l'autre substance trouble l'eau de chaux.

1. **Identifier** la substance qui trouble l'eau de chaux.

3.

3.1. **Ecrire** l'équation nominale de cette réaction .

3.2. **Indiquer** le signe de cette réaction.

4. Le morceau du calcaire a une masse de 50g. La masse du gaz libéré est de 9.5 g.

Déterminer la masse de la chaux blanche.

Exercice 2 :

La réaction entre l'acide sulfurique et le zinc se traduit par l'équation :

Acide sulfurique + Zinc \longrightarrow Sel + dihydrogène

a. **Quels sont** les réactifs et les produits de cette réaction ?

b. En faisant réagir 9,8g d'acide avec 6,5g de zinc, on obtient 0,2g de gaz.

Calculer la masse du sel formé.

c. Le sel obtenu est en solution. **Comment peut-on** le recueillir à l'état solide ?