

Module 2: Les réactions chimiques

Section 4: Les réactions de déplacements simples

Résultats d'apprentissages

- investigate chemical reactions while applying WHMIS standards, using proper techniques for handling and disposing of materials (213-9, 117-5)
- represent chemical reactions and the conservation of mass using balanced symbolic equations (321-1)

Définition

Une réaction de déplacement simple implique toujours un composé et une substance pure (habituellement un métal).

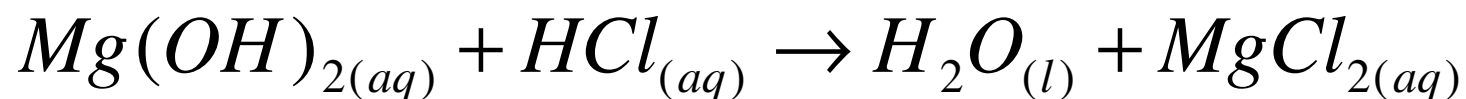
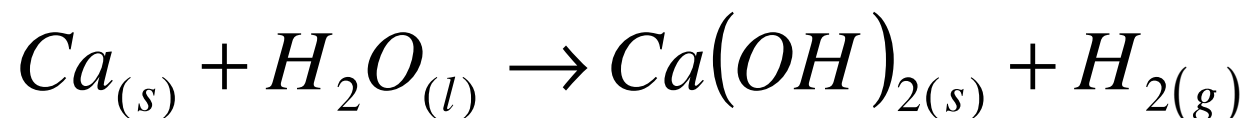
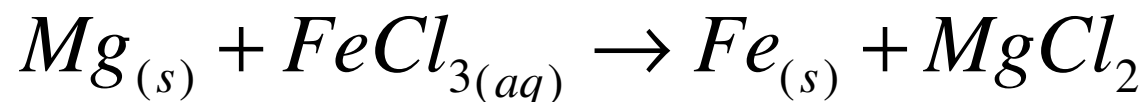
Dans ce type de réaction, le métal prendra la place du cation dans le composé et le cation se retrouvera sous forme de substance pure.

Forme générale :



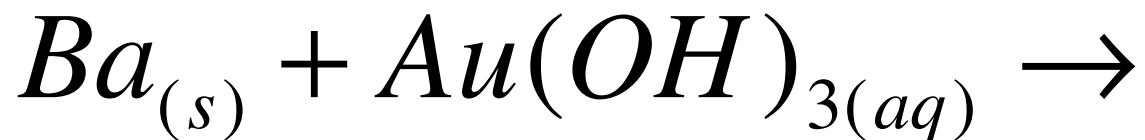
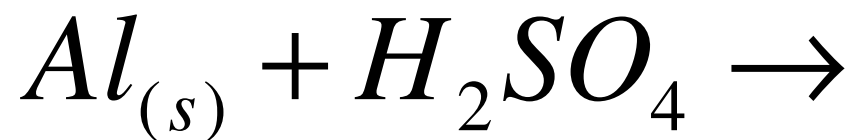
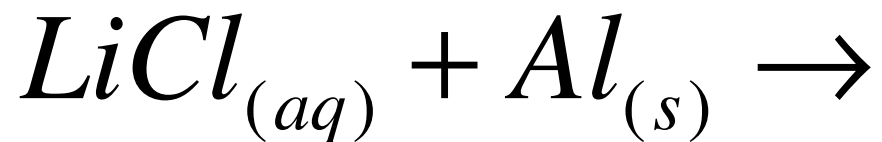
Exemples :

Indique si les réactions suivantes représentent des réactions de déplacements simples et équilibre les équations:

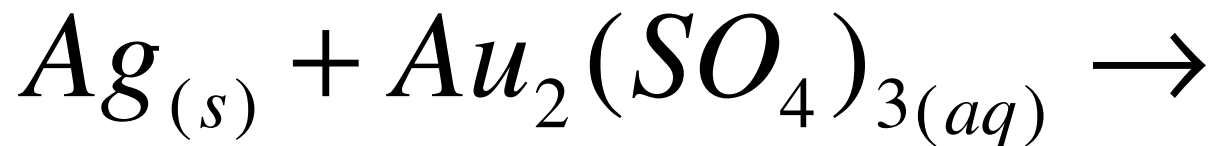
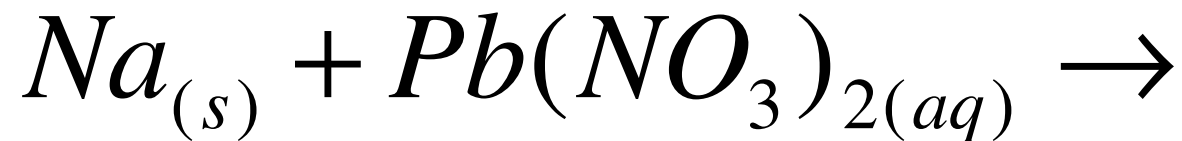


Exemples

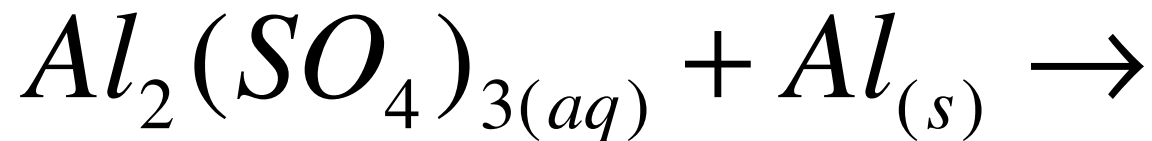
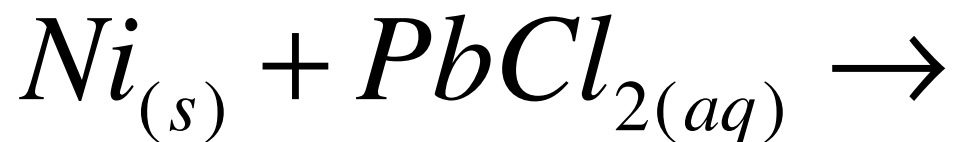
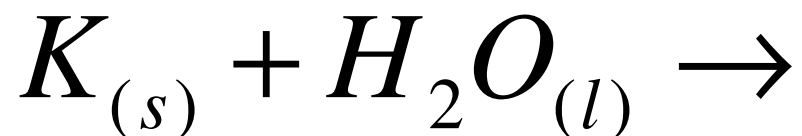
Prédisez le résultat de chacune de ces réactions:



Suite



Suite



Travail

- Formatif
 - Feuille de travail #10
- Sommatif
 - Quiz
 - Test