

# Module 2: Les réactions chimiques

Section 3: Réactions de décomposition et de  
synthèse et réactions endothermiques et  
exothermiques

# Résultats d'apprentissages

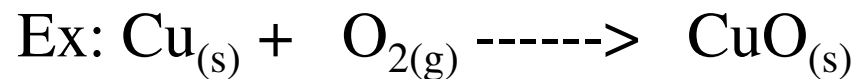
- investigate chemical reactions while applying WHMIS standards, using proper techniques for handling and disposing of materials (213-9, 117-5)
- represent chemical reactions and the conservation of mass using balanced symbolic equations (321-1)

# Réaction de synthèse

Une réaction de synthèse peut être exprimée de façon générale comme suit:



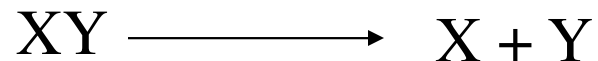
Dans une réaction de synthèse, plusieurs réactif donneront UN produit.



Attention de ne pas oublier de balancer les équations!

# Réaction de décomposition

Une réaction de décomposition peut être exprimée de façon générale comme suit:



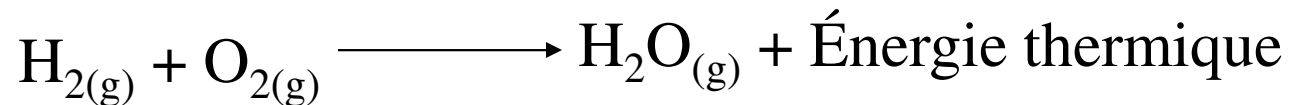
Dans une réaction de décomposition, UN réactif donnera plusieurs produits.

C'est l'inverse d'une réaction de synthèse



# Réaction exothermique

Réaction qui libère de l'énergie lorsqu'elle se produit. Cette énergie est généralement sous forme de chaleur.



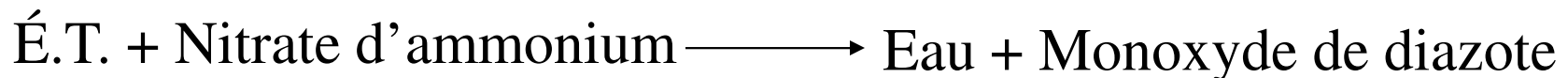
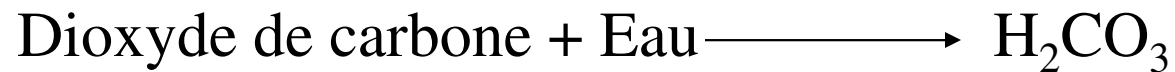
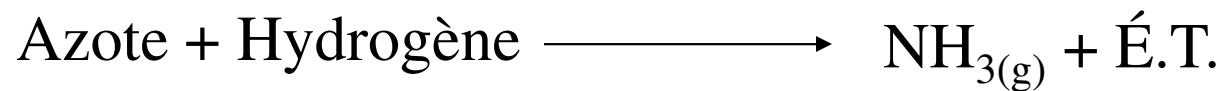
# Réaction endothermique

Réaction qui a besoin d'énergie pour se produire. L'énergie absorbée sera celle du milieu, ce qui donne l'impression que la réaction « libère » du froid.



# Exemples

Écris l'équation balancée pour chaque réaction et détermine quel type de réaction a eu lieu:



# Travail

- Formatif
  - FR 6-1
  - Investigation 14 (à la fin)
- Sommatif
  - Quiz
  - Test