

Chapitre B2

Réaction chimique par échange de protons

Une introduction historique aux acides : Évolution de la notion d'acide et de base au cours des siècles

Activité 1 : Acides ou bases ?

Application du modèle des acides et des bases selon Bronsted

Activité 2 : et le pH dans tout ça ?

Exemples de calculs de pH et de $[H_3O^+]$, premières mesures

Activité 3 : La concentration fixe-t-elle le pH ?

pH de solutions acides, réactions non totales

Activité 4 : Des réactions non totales : comment est-ce possible ?

Notion d'équilibre chimique

Activité 5 : Comment caractériser l'état d'équilibre ?

Introduction et justification de la constante d'acidité pour caractériser un acide

Activité 6 : De l'acide ou de la base d'un couple, qui est le plus présent ?

Diagramme de prédominance

Activité 7 : De l'eau seulement, vraiment ?

Autoprotolyse de l'eau et produit ionique de l'eau

Activité 8 : Caractéristiques de la réaction entre un acide fort et une base forte (aspect thermique)