

# 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)**