



搭配課程的互動式教學動畫，輕鬆掌握課程概念與學習關鍵

電解質與非電解質 全華

電解質的水溶液可以導電，因此我們使用簡單的電路來測試水溶液是否導電。

酸
 • HCl
 • H₂SO₄
 • CH₃COOH
鹼
 • NH₃
 • NaOH
 • Ca(OH)₂
鹽
 • NaCl
 • Na₂SO₄
 • KNO₃
其他
 • C₂H₅OH
 • (NH₂)₂CO
 • 蔗糖

通電 清除

溶液種類 不同的濃度

選擇不同的溶液種類、不同的濃度，測試水溶液的導電效果

溶解與溶解度 全華

飽和與未飽和溶液 動態平衡 溫度與溶解度

KNO₃
 • K⁺
 • NO₃⁻
 Ce₂(SO₄)₃
 • Ce³⁺
 • SO₄²⁻

有些固體在水中的溶解度會受溫度的變化較大，有些固體在水中的溶解度則影響不大。請移動加熱板開關觀察 KNO₃、Ce₂(SO₄)₃ 的溶解度變化。

移動加熱板開關，觀察溫度對溶解度變化的影響

「質」與「量」兼具，是您學習高中化學的最佳幫手



1-1 物質的分離

1-3 阿伐粒子散射實驗

1-3 陰極射線的性質

2-5 離子、共價、金屬鍵

2-6 燃燒分析法

3-2 溶解與溶解度

3-3 電解質與非電解

3-3 鹽類解離

4-3 界面活性劑的效應