

Elettroliti o no?

La conducibilità delle soluzioni dipende dai



meccanismi di dissoluzione dei soluti

Liceo Nievo
10-11 aprile 2013

Conducibilità elettrica

Abbiamo osservato con un'apparecchiatura se le soluzioni acquose di alcune sostanze conducevano (tanto? poco? per nulla?) la corrente elettrica, trovando questi risultati:



Le soluzioni erano state preparate a partire dagli standard presenti in laboratorio, utilizzando le quantità ricavate da calcoli stechiometrici

CONCLUSIONI:

NaCl, **NaOH**, **HCl** sono elettroliti forti: in soluzione liberano tanti ioni

Acqua di rubinetto e **CH₃COOH**, sono elettroliti deboli: in soluzione liberano pochi ioni

Acqua demineralizzata (H_2O), **CH₃CH₂OH** e **C₁₂H₂₂O₁₁** non sono elettroliti: in soluzione non liberano ioni

laboratorio, utilizzando le quantità ricavate da calcoli stechiometrici

P.S. ed ecco i nomi dei meccanismi di dissoluzione

NaCl, **NaOH** sono composti solidi ionici: DISSOCIAZIONI IONICA

HCl, **CH₃COOH** sono composti polari che diventano ioni: IONIZZAZIONE

CH₃CH₂OH e **C₁₂H₂₂O₁₁** disperdono le loro molecole: DISPERSIONE