

ELETTROLITA

Sostanza in grado di trasportare
la corrente in un liquido

Elettrolita

Composto chimico che in fase liquida subisce dissociazione, ed in soluzione acquosa si dissociano in ioni.



**Elettrolita
forte**

Esempi

- Tutti i sali
- NaCl
- HCl
- K₂SO₄



**Elettrolita
debole**

Esempi

- NH₃
- HCN
- CH₃COOH



Non elettrolita

Esempi

- Glucosio
- Fruttosio
- urea

Elettroliti

forti

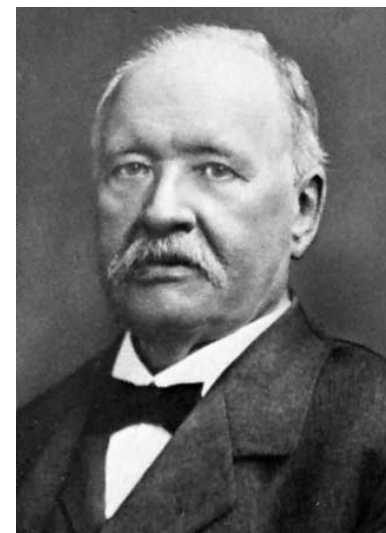
- Completamente ionizzati in soluzione.
- **SOLIDI IONICI, ACIDI E BASI FORTI.**

Elettroliti deboli

- Sono parzialmente ionizzati in soluzione
- Sono acidi e basi deboli

Non Elettroliti

- Non si ionizzano
- Sono composti covalenti



Svante Arrhenius
(1859 – 1927)

Nel 1887 formulò la teoria della dissociazione elettrolitica, in parte già esposta nella sua tesi di laurea, secondo cui nelle soluzioni elettrolitiche i composti chimici presenti in soluzione si dissociano in ioni, anche quando non vi sia corrente che attraversa la soluzione

NON ELETTROLITI

Sono i soluti che non vanno incontro a dissociazione, e non aumentano quindi la conduttività di una soluzione.

Es.: zuccheri, alcoli, oli



Esposito Leonardo, Guglielmo Letteria, Rizzi Antonia, Veneziani Rosa



Associazione per lo sviluppo professionale degli insegnanti
Qualificazione MIUR Prot. N. AOODGPER.12684 DEL 29-07-08
www.laboratorioformazione.it
Per informazioni: tel. 3337128694 - dalle 17 alle 19