

## Experiment 2 – Elektrolyte

Bauen Sie aus Zink, Kupfer, einem Becherglas, Drähten und einem Spannungsmessgerät ein einfaches DANIELL-Element auf.

Testen Sie die verfügbaren Chemikalien (Feststoffe auflösen) nacheinander auf ihre Eignungen als Elektrolyte.

Messen Sie jeweils die Spannungen.

- Welcher Zusammenhang besteht zwischen der Art der eingesetzten Chemikalie (Ionensubstanz, Molekülsubstanz etc.) und ihrer Eignung als Elektrolyt?

## Experiment 2 – Elektrolyte

Bauen Sie aus Zink, Kupfer, einem Becherglas, Drähten und einem Spannungsmessgerät ein einfaches DANIELL-Element auf.

Testen Sie die verfügbaren Chemikalien (Feststoffe auflösen) nacheinander auf ihre Eignungen als Elektrolyte.

Messen Sie jeweils die Spannungen.

- Welcher Zusammenhang besteht zwischen der Art der eingesetzten Chemikalie (Ionensubstanz, Molekülsubstanz etc.) und ihrer Eignung als Elektrolyt?