





















実験1 電流が流れる水溶液

目的 電解質水溶液の種類によって、どの物質が電極で析出するかを調べる。

方法

- ・いろいろな水溶液に電流が流れるかどうか調べる。
- ・電極は、1つの水溶液を調べたら水道水で洗い、その後 結晶水 で洗う。

注意点

水溶液によっては有毒な気体が発生することもあるので、換気をよくして、長時間電流を流さないようにする。

結果

- ・表にまとめる。(電流計の針がふれたものには○、わずかにふれたら△、ふれなかったら×を記入)

水溶液の種類	針のふれ	電流の値 (mA)	電極付近のようす
酢酸	×		
硝酸	○	20mA	
コヒー			
硫酸			
硝酸			
水			
食塩水			