

ELEKTROLÝZA

1. Do obrázku zakresli ionty (nezapomeň na náboj), označ elektrody a zapiš rovnice dějů, které probíhají na elektrodách při elektrolýze **roztoku chloridu sodného**.

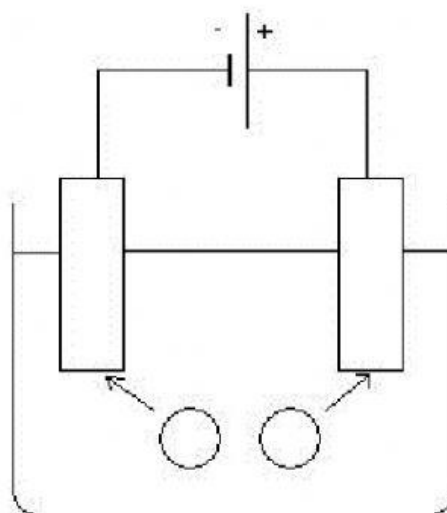
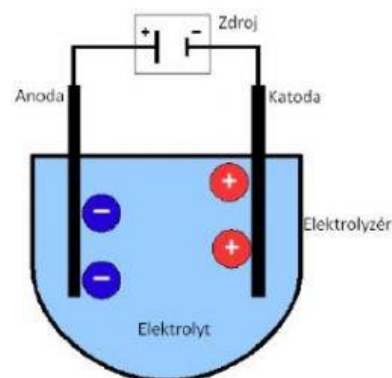
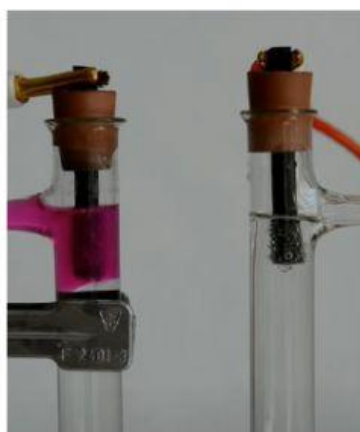
Rovnice disociace:



Na katodě probíhá **oxidace / redukce**. Zapiš dílčí rovnici:



Na anodě probíhá **oxidace / redukce**. Zapiš dílčí rovnici:



2. Do obrázku zakresli ionty, označ elektrody a zapiš rovnice dějů, které probíhají na elektrodách při elektrolýze **roztoku chloridu měďnatého**.

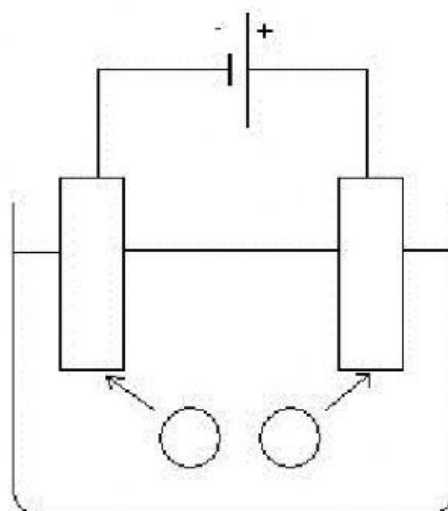
Rovnice disociace:



Na katodě probíhá **oxidace / redukce**. Zapiš dílčí rovnici:



Na anodě probíhá **oxidace / redukce**. Zapiš dílčí rovnici:



<https://www.youtube.com/watch?v=deZUmjjNc9w>