

# eletrólise

## PARTE 1

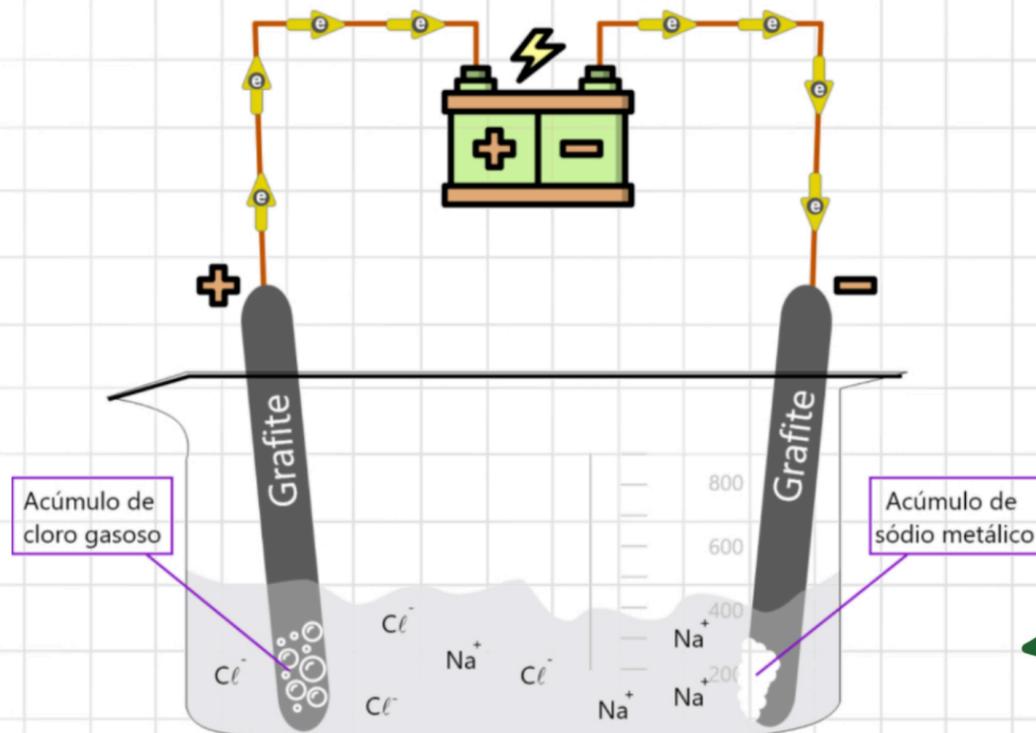
eletrólise é uma reação eletroquímica provocada pela passagem de uma corrente elétrica



@STUDIES.RE

# ígnea

ocorre na ausência de água e é caracterizada pelo fluxo, forçado, de elétrons de uma espécie para outra



Semirreação de redução	E <sup>0</sup>
$\text{Na}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Na (s)}$	E <sup>0</sup> <sub>redução</sub> = - 2,71 V
$2 \text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 (\text{g}) + 2\text{e}^-$	E <sup>0</sup> <sub>oxidação</sub> = - 1,36 V