

eletrólise

PARTE 1

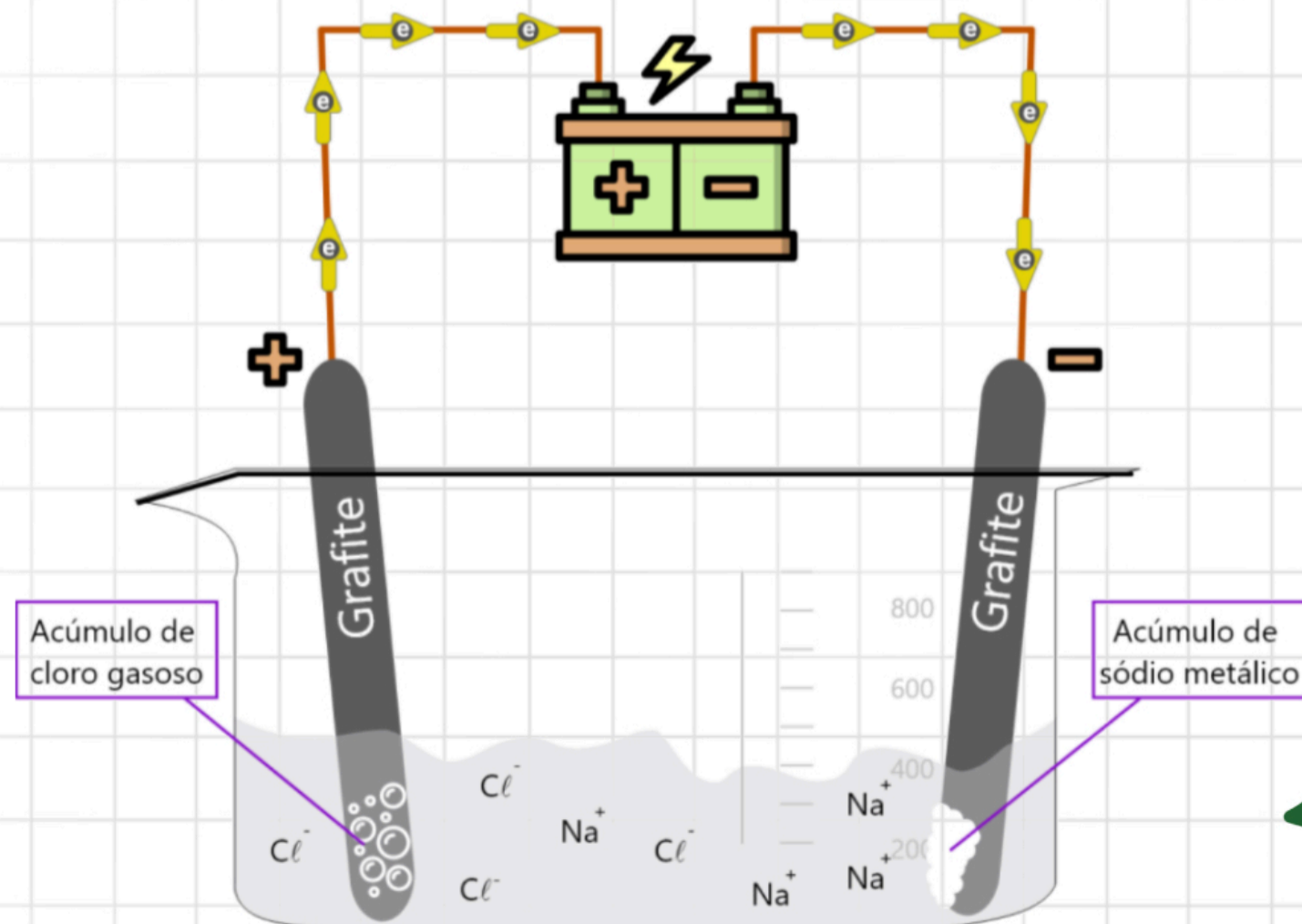
eletrólise é uma reação eletroquímica provocada pela passagem de uma corrente elétrica



@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 ⁰
$\text{Na}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Na (s)}$	E ⁰ _{redução} = - 2,71 V
$2 \text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 (\text{g}) + 2\text{e}^-$	E ⁰ _{oxidação} = - 1,36 V