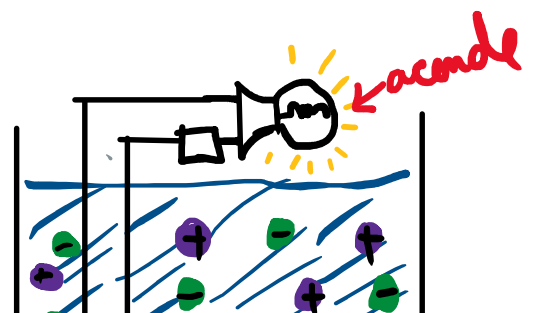
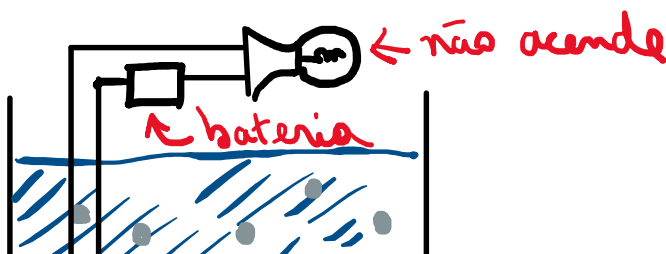
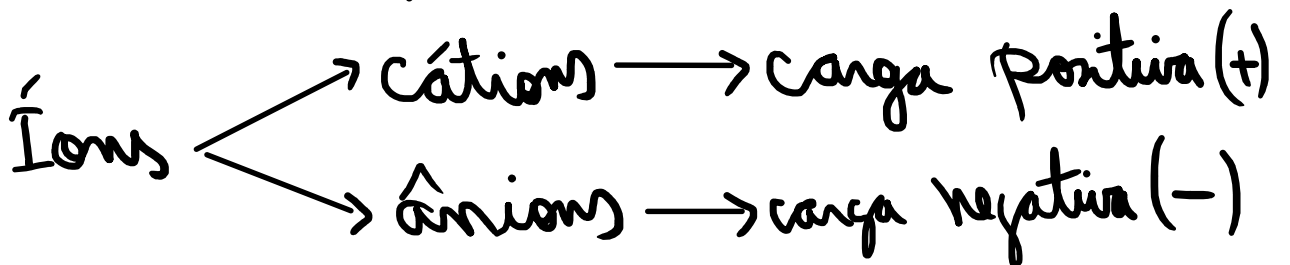
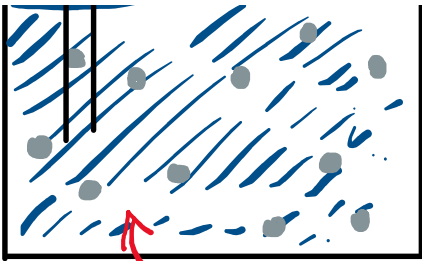
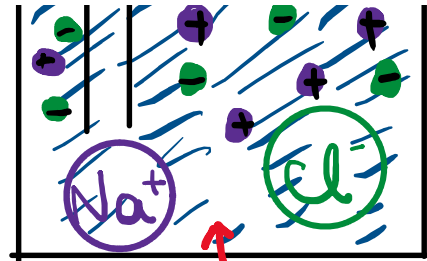


→ Archenius: químico sueco, estudou condutividade elétrica de substâncias dissolvidas em água, descobrindo que algumas liberavam íons em meio aquoso.



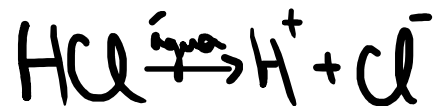
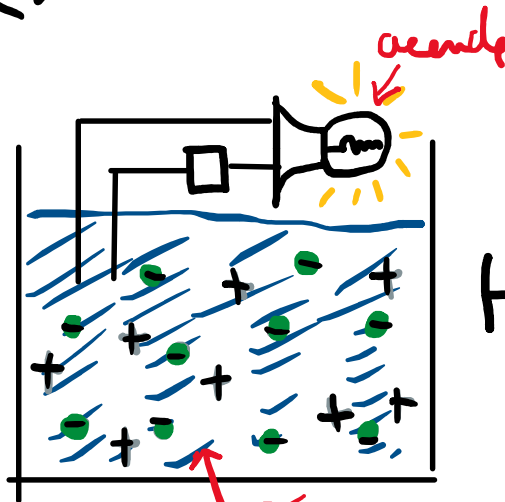


Água com açúcar
(o açúcar apenas dissolve)



Água com sal

★ Dissociação iônica → água separa íons já existentes na substância dissolvida.



Água com ácido clorídrico

★ Ionização → água atua como reagente, sendo fundamental para a formação de íons.

Reação iônica metal com não-metal

ou não.

ligação iônica metal com não-metal
↳ transferência definitiva de elétrons

Compostos iônicos $\xrightarrow{+ \text{água}}$ dissociação \rightarrow solução iônica (eletrolítica)
(ex.: Na^+Cl^-)

Compostos moleculares $\xrightarrow{+ \text{água}}$ $\begin{cases} \rightarrow$ solução molecular (não-eletrolítica) \rightarrow solução iônica (eletrolítica) \end{cases}

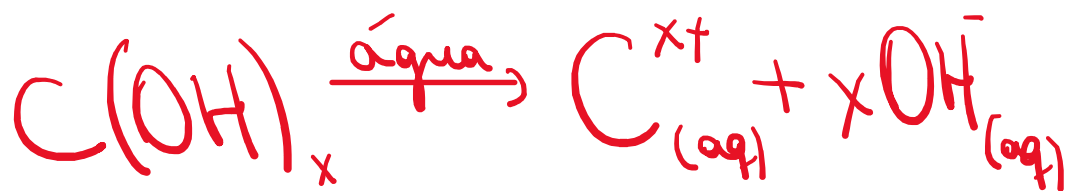
(ex.: $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$, HCl)

ligação covalente, entre não metais compartilhando elétrons

Ácidos: substâncias que, em solução aquosa, sofrem ionização, liberando, como **íon** **cation**, o **H^+** .

$$\text{H}_x\text{A} \xrightarrow{\text{água}} x \text{H}^+(\text{aq}) + \text{A}^{x-}(\text{aq})$$

Bases ou hidróxidos: Substâncias que, em solução aquosa, sofrem **dissociação iônica**, liberando, como **ínicos ânions**, OH^- (hidroxila).



Sol: Substância que, em solução aquosa, sofre **dissociação iônica**, liberando pelo menos **um cátion $\neq \text{H}^+$** e pelo menos **um ânion $\neq \text{OH}^-$** .



Observação sobre ácidos

Na natureza, como eles sofrem

Na verdade, como eles sofrem ionização, há uma interação com as moléculas de água, e cada H^+ liberada forma, com uma molécula H_2O , o cátion H_3O^+ .