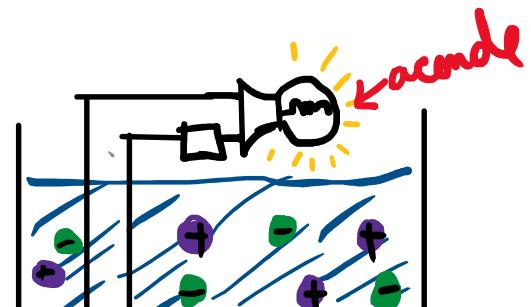
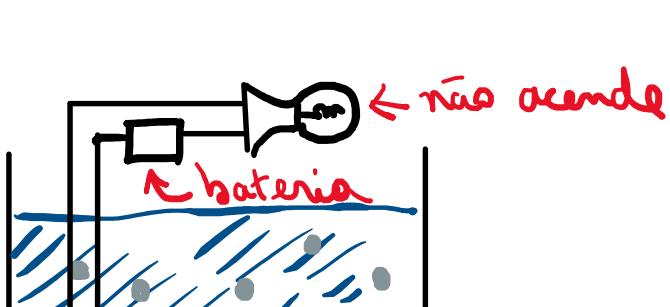


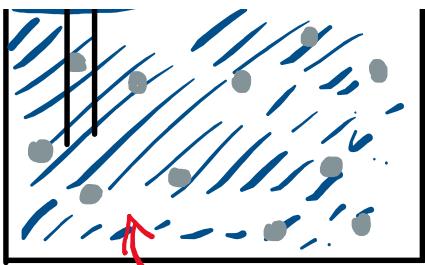


→ Arrhenius: químico sueco, estudos condutividade elétrica de substâncias dissolvidas em água, descobrindo que algumas liberavam íons em meio aquoso.

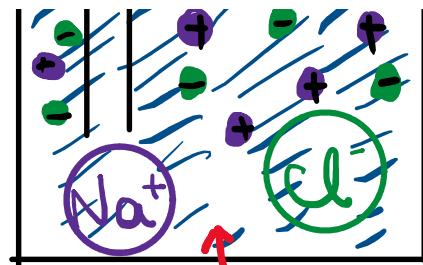
Íons

```
graph LR; A[Íons] --> B[Cátions] --> C[carga positiva (+)]; A --> D[Ânions] --> E[carga negativa (-)]
```



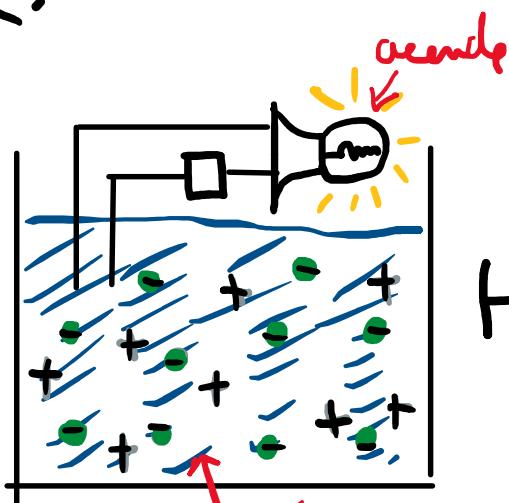


Cíqua com  
áçúcar  
(o açúcar opera  
dissolvi)



Cíqua com  
sal

- \* Dissociações iônica → cíqua separa íons já existentes na substância dissolvida.



Cíqua com  
ácido Iônico

- \* Ionização → Cíqua atua como reagente, sendo fundamental para a formação de íons.

Ligações iônica metal com não-metal

UN NOVO

Ligações iônicas metal com não-metal  
transferência defensiva de elétrons

Compostos iônicos  $\xrightarrow{+ \text{água}}$  Soluções iônicas  
(ex.:  $\text{Na}^+\text{Cl}^-$ )

Compostos moleculares  $\xrightarrow{+ \text{água}}$

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

Ligações covalentes entre não metais  
compartilhando elétrons

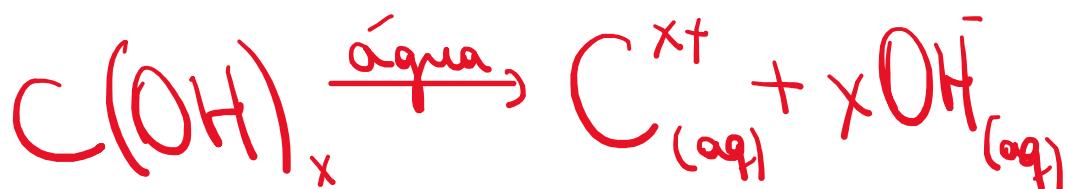
Soluções moleculares (não-eletrolíticas)

Soluções iônicas (eletrolíticas)

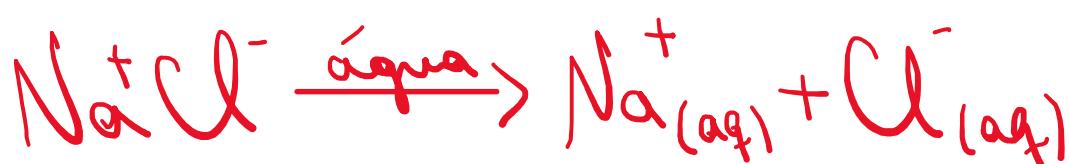
**Óxidos:** Substâncias que, em solução aquosa, sofrem ionização, liberando, como íon cátion, o  $\text{H}^+$ .



**Bases ou hidróxidos:** Substâncias que, em soluções aquosas, sofrem dissociação iônica, liberando, como únicos ânions,  $\text{OH}^-$  (hidroxila).



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



**Observações sobre ácidos**

No mundo deles, como eles valem

Na verdade, como eles sofrem ionizações, há uma interação com as moléculas de água, e cada  $\text{H}^+$  libera forma, com uma molécula  $\text{H}_2\text{O}$ , o cátion  $\text{H}_3\text{O}^+$ .