

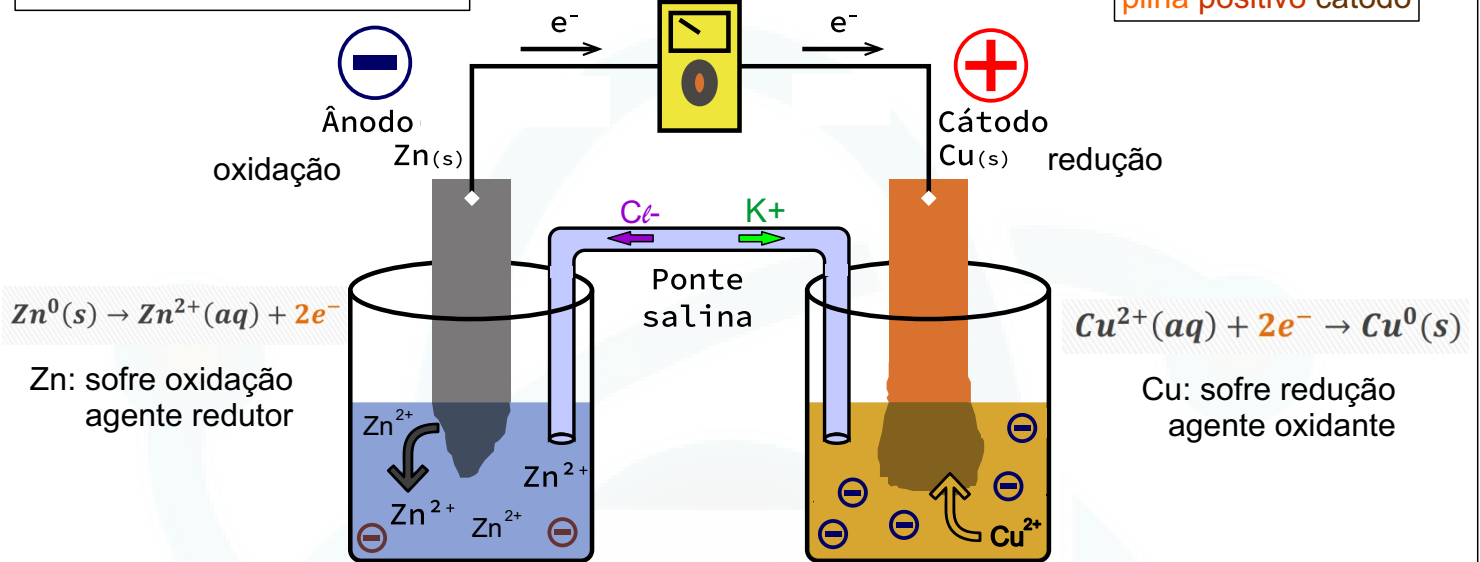
**Pilhas e Eletrólise**

**PILHAS**

Produz corrente elétrica por meio de reações espontâneas de oxirredução

**CRAO**  
cátodo/redução/ânodo/oxidação

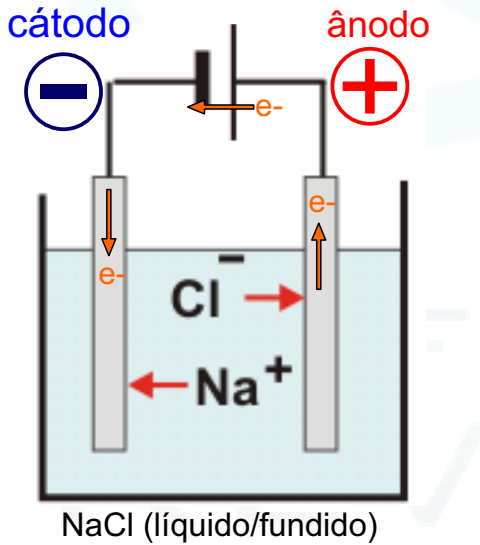
**PIPOCA**  
pilha positivo cátodo



**ELETRÓLISE - Reação não espontânea**

**Eletrólise Ígnea**

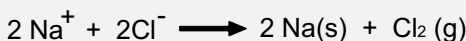
(Sem água, eletrólito fundido)



Cátodo  
Redução

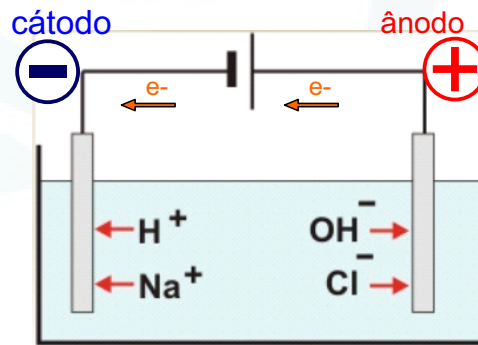
Ânodo  
Oxidação

Reação Global

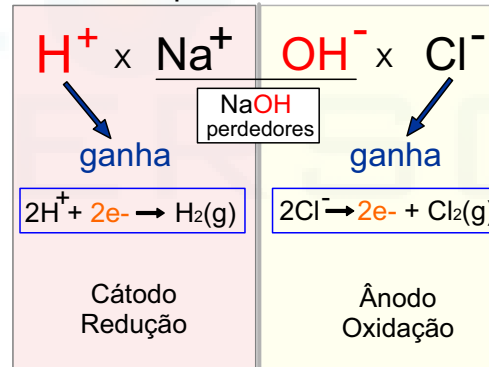


**Eletrólise Aquosa**

(Com água. Disputa de íons)



Disputa entre íons



Reação Global



↑ Prioridade	<p><b>Nobres</b></p> <p><math>Au^{3+}</math> <math>Pt^{2+}</math> <math>Ag^{2+}</math> <math>Cu^{1+}</math> <math>Ni^{2+}</math> <math>Cd^{2+}</math> <math>Fe^{2+}</math> <math>Zn^{2+}</math> <math>Mn^{2+}</math></p> <p><b><math>H^+</math></b></p> <p><math>Al^{3+}</math> <math>Mg^{2+}</math> <math>Na^+</math> <math>Ca^{2+}</math> IIA <math>Ba^{2+}</math> <math>K^+</math> <math>Li^+</math> IA <math>Cs^+</math></p>	<p>↑ Prioridade</p> <p><b>Não oxigenados</b></p> <p><math>Cl^-</math> <math>Br^-</math> <math>I^-</math> <math>HSO_4^-</math></p> <p><b><math>OH^-</math></b></p> <p><b>Oxigenados</b></p> <p><math>NO_3^-</math> <math>SO_4^{2-}</math> <math>ClO_3^-</math> <math>F^-</math></p>
-----------------	--	--