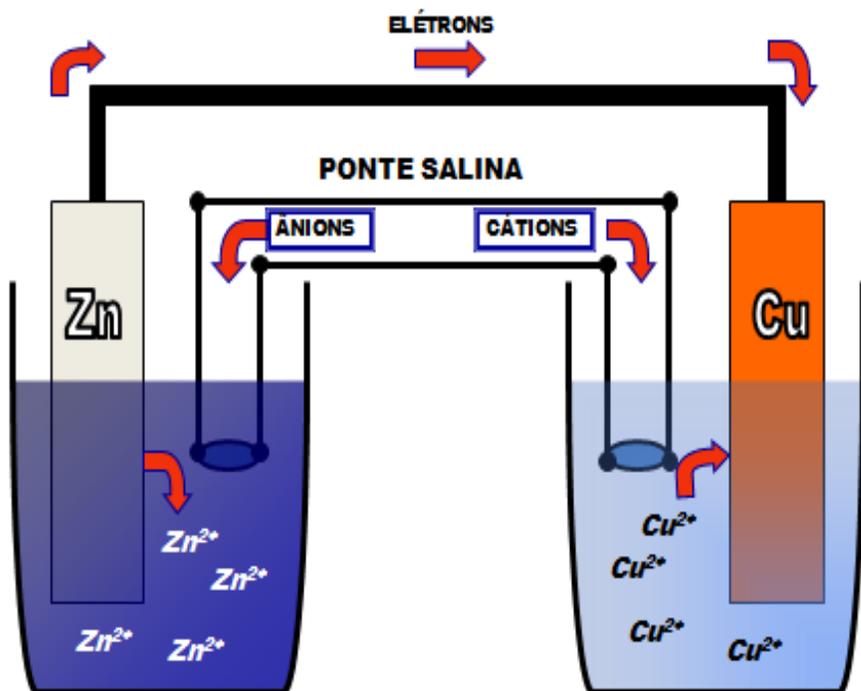
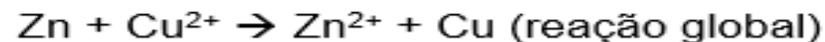
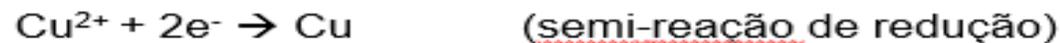
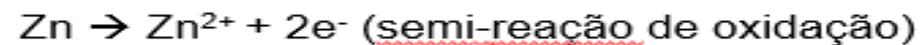


Pilha de Daniell

Esta pilha baseia-se na seguinte reação:



- ✓ Daniell percebeu que estes elétrons poderiam ser transferidos do Zn para os íons Cu^{2+} por um fio condutor externo e, este movimento produzir uma **corrente elétrica**.
- ✓ O eletrodo de zinco vai se desgastando com o passar do tempo e o eletrodo de cobre terá sua massa aumentada.
- ✓ A solução de ZnSO_4 vai ficando mais concentrada e a solução de CuSO_4 vai ficando mais diluída.



- O polo de onde saem os elétrons ocorrendo a **OXIDAÇÃO** chama-se **ÂNODO** e corresponde ao **POLO NEGATIVO**.
- O polo onde chegam os elétrons ocorrendo a **REDUÇÃO** chama-se **CÁTODO** e corresponde ao **POLO POSITIVO**.