

# Eletrôquímica

alexquimica.com



## Pilha de Daniell



acesse o canal



Prof: Alex





# Pilha de Daniell



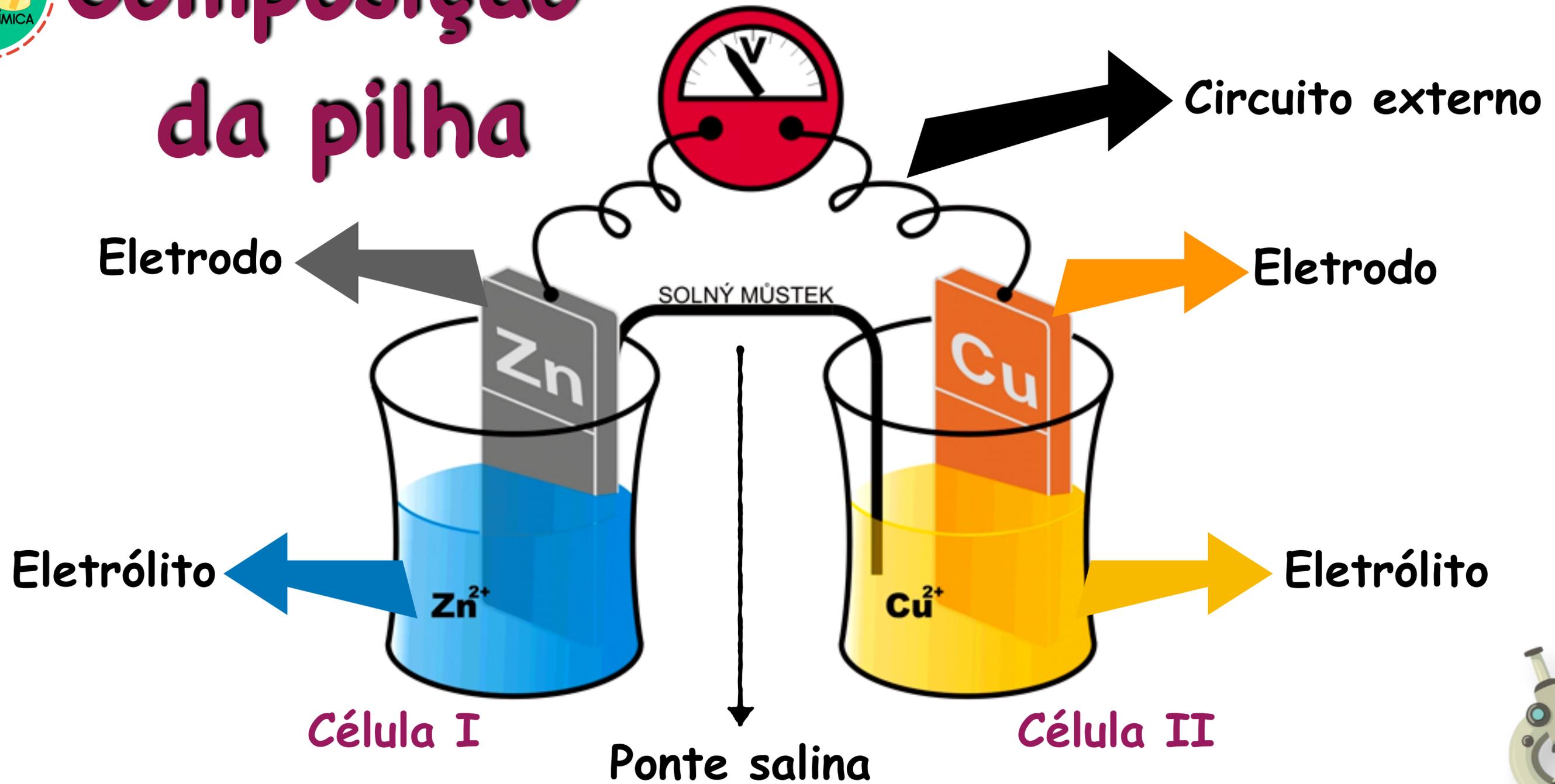
*Em 1836, o químico e meteorologista inglês John Frederic Daniell construiu uma pilha diferente de Volta, substituindo as soluções ácidas por soluções de sais.*

John Frederic Daniell construiu uma pilha com eletrodos de cobre e zinco, mas cada eletrodo ficava em uma cela individual, o que aumentava a eficiência da pilha, pois ela possuía um tubo que ligava as duas cubas, este tubo foi chamado de **ponte salina**. Esta pilha ficou conhecida como pilha de Daniell.

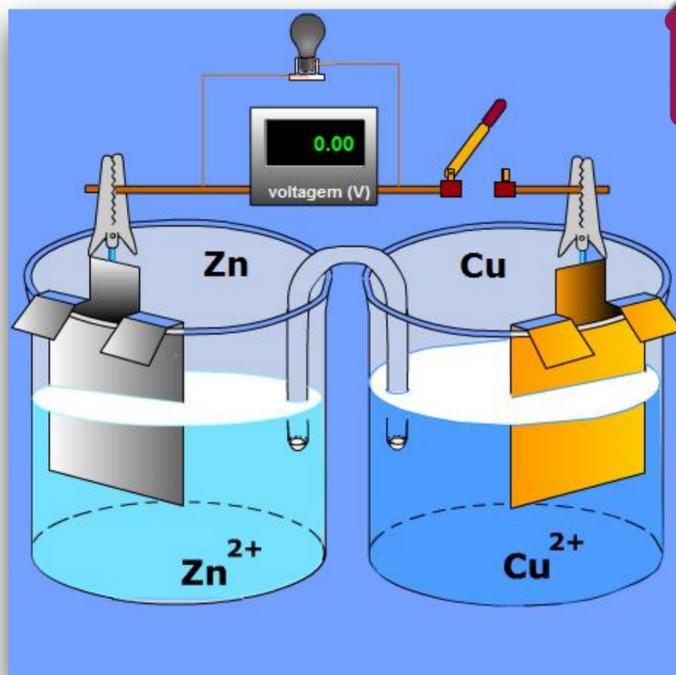




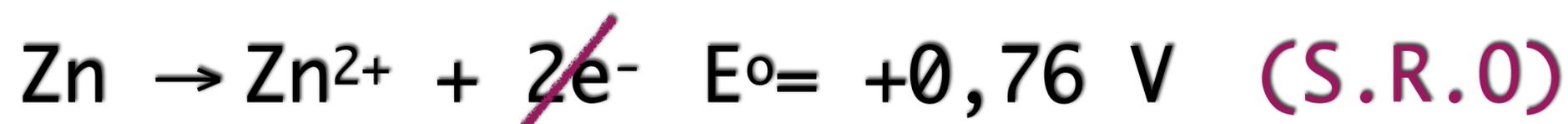
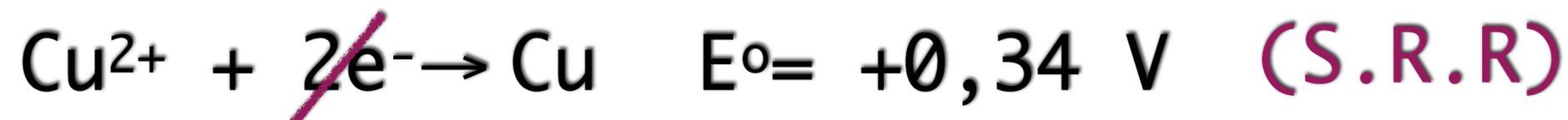
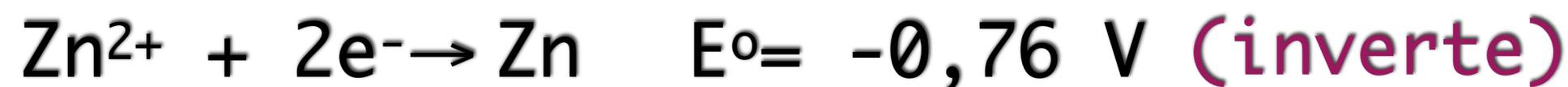
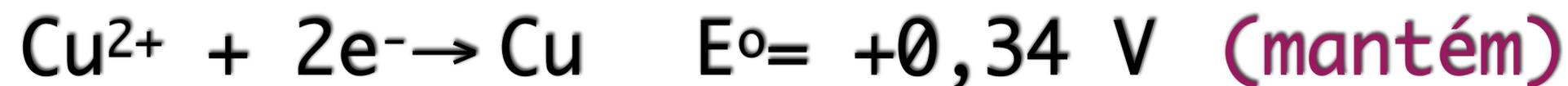
# Composição da pilha



# Equacionamento da pilha



**DADOS:**

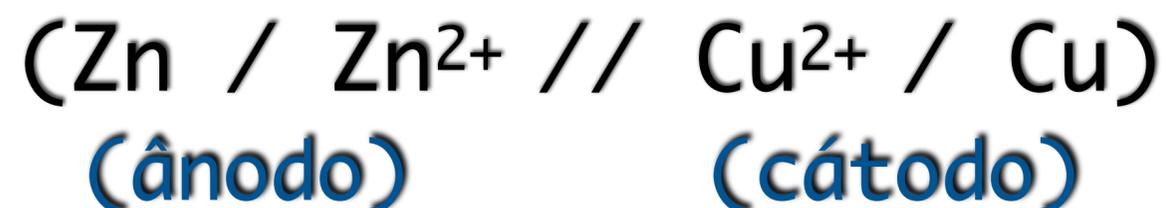


**Equação**

**global:**

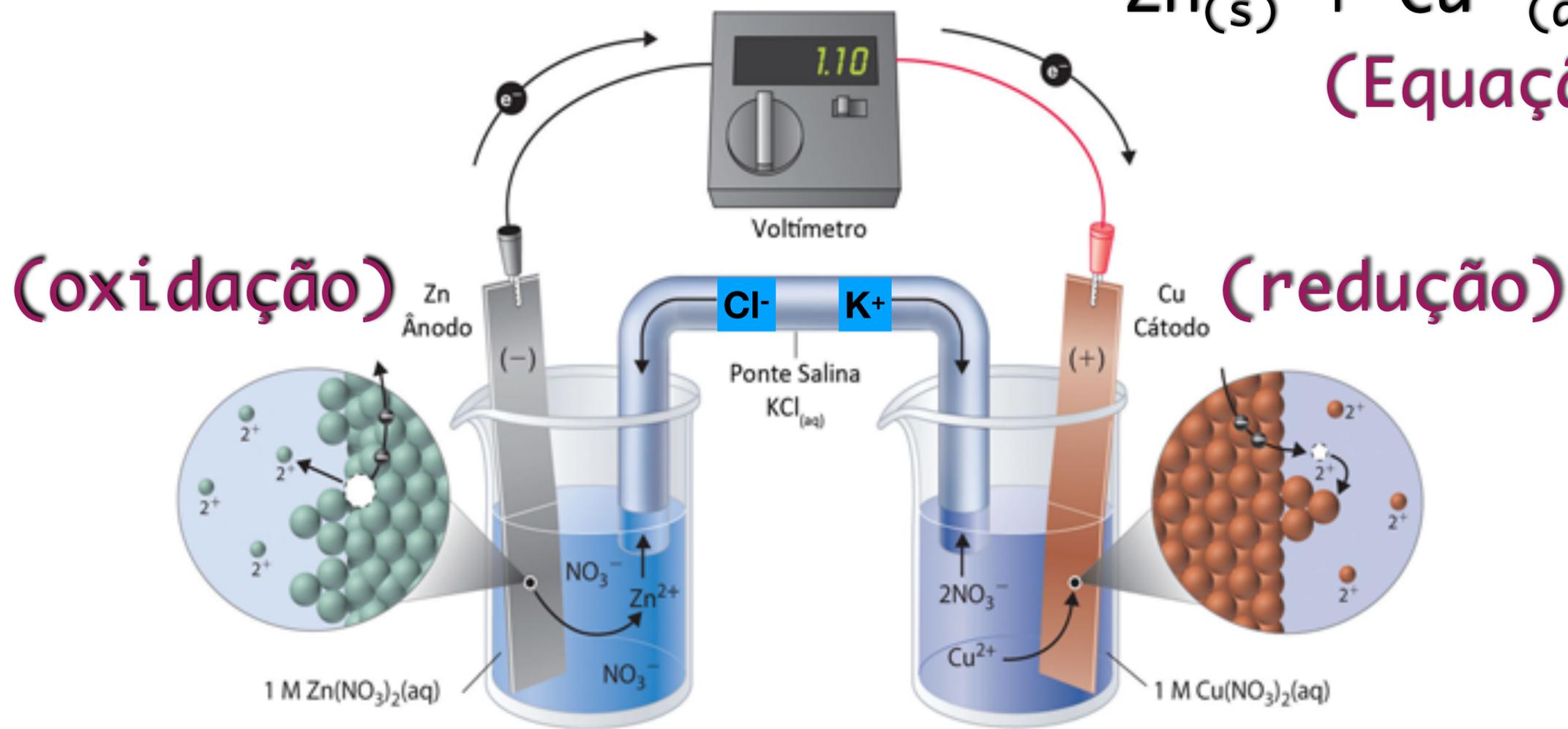
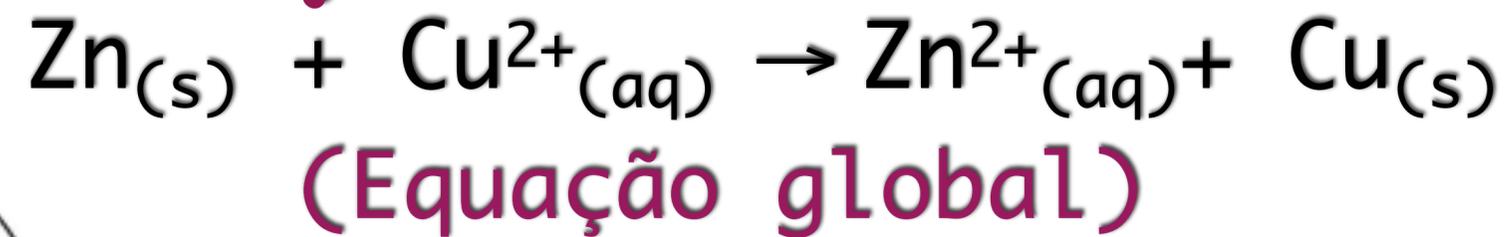


**Representação IUPAC para a pilha:**





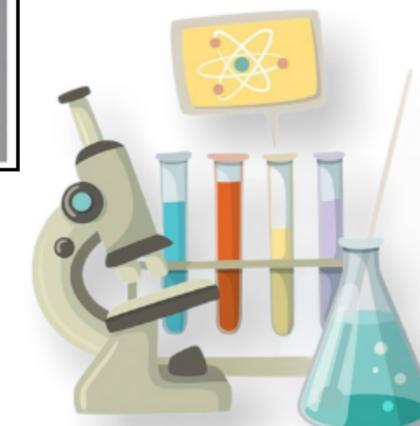
# Funcionamento da pilha



Aumenta a concentração de cátions

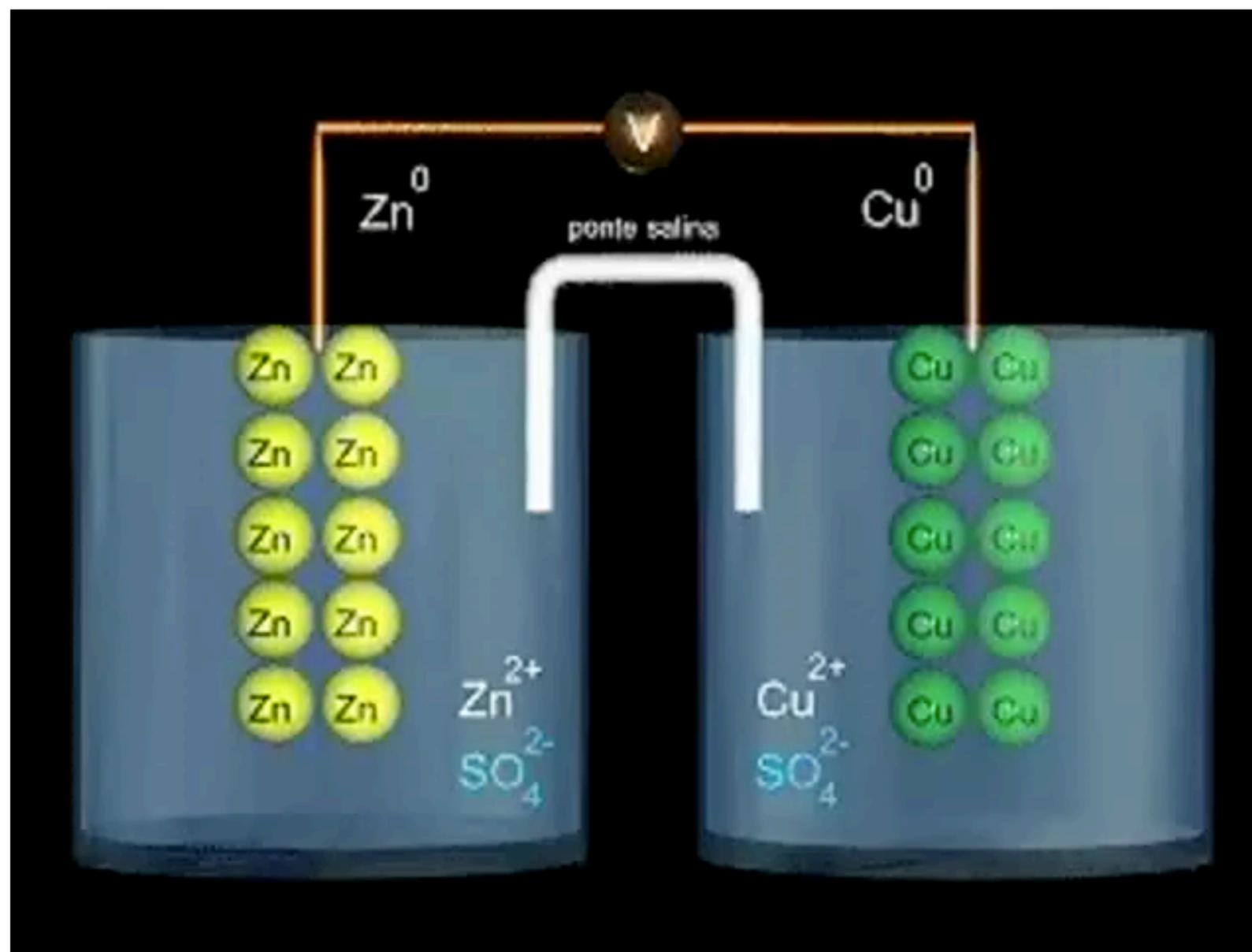


Diminui a concentração de cátions



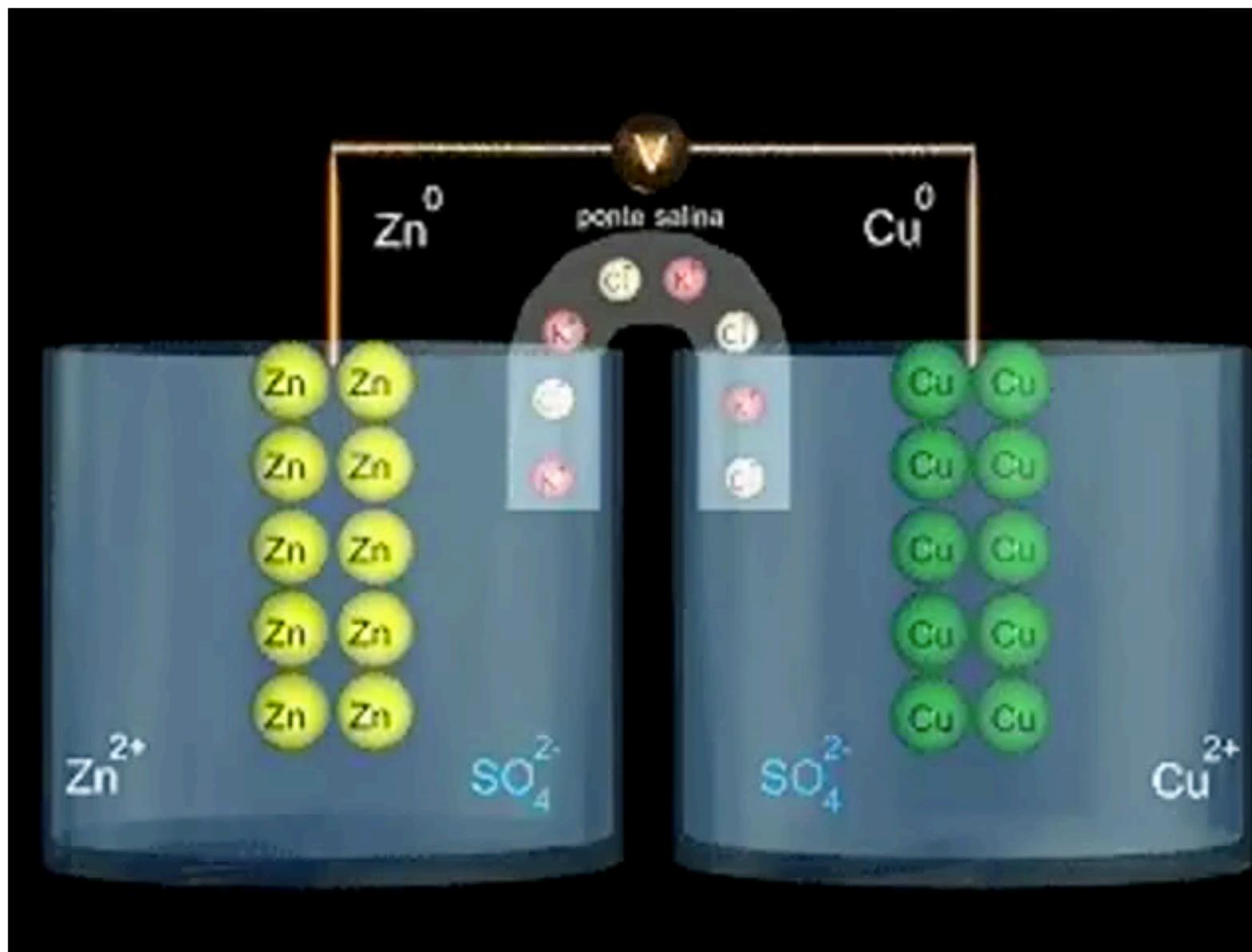


# Funcionamento da pilha



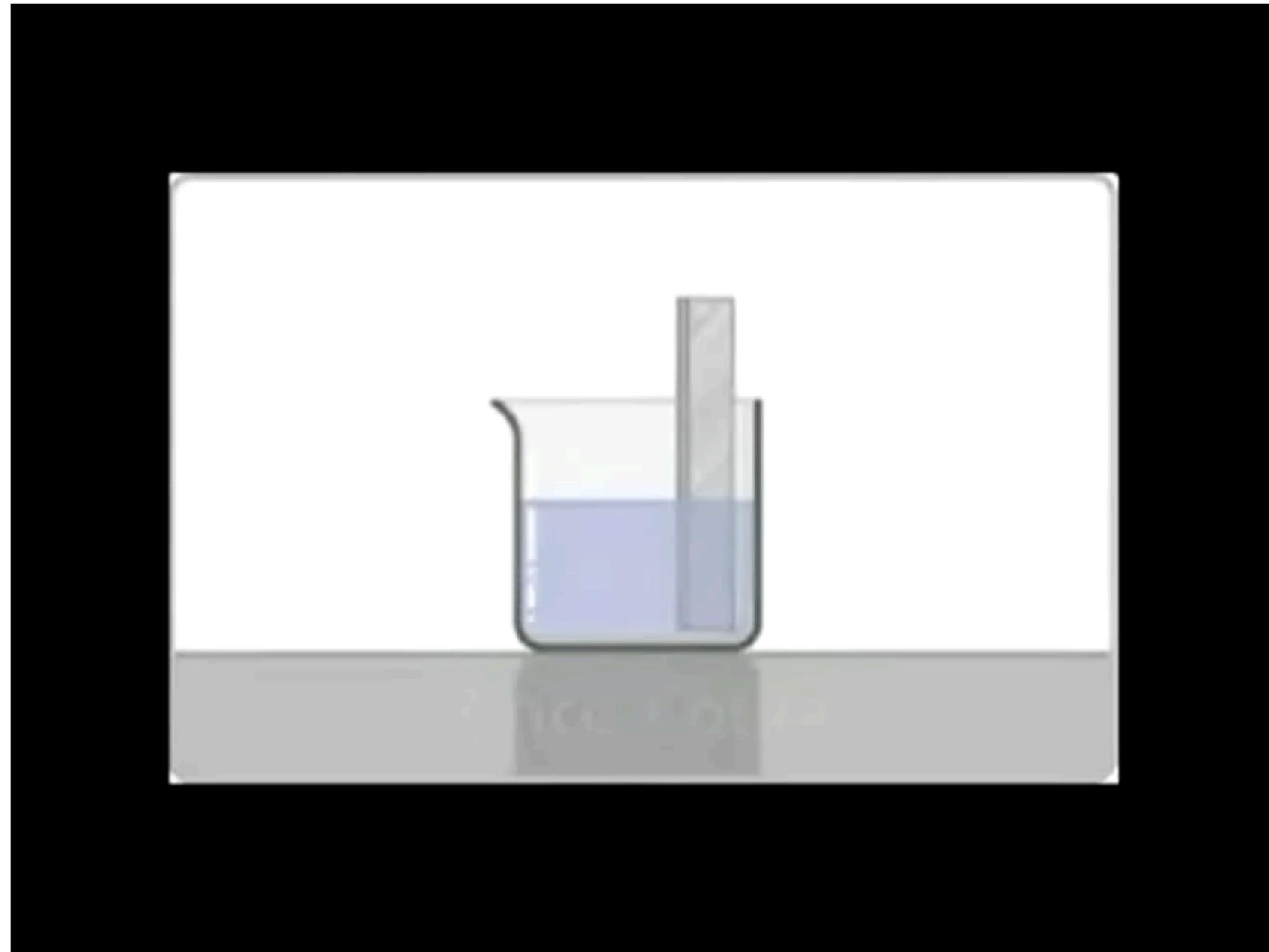


# Funcionamento da ponte salina



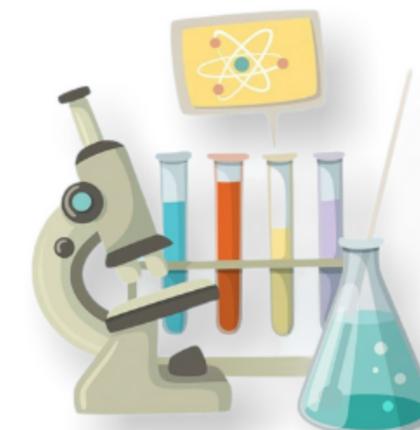
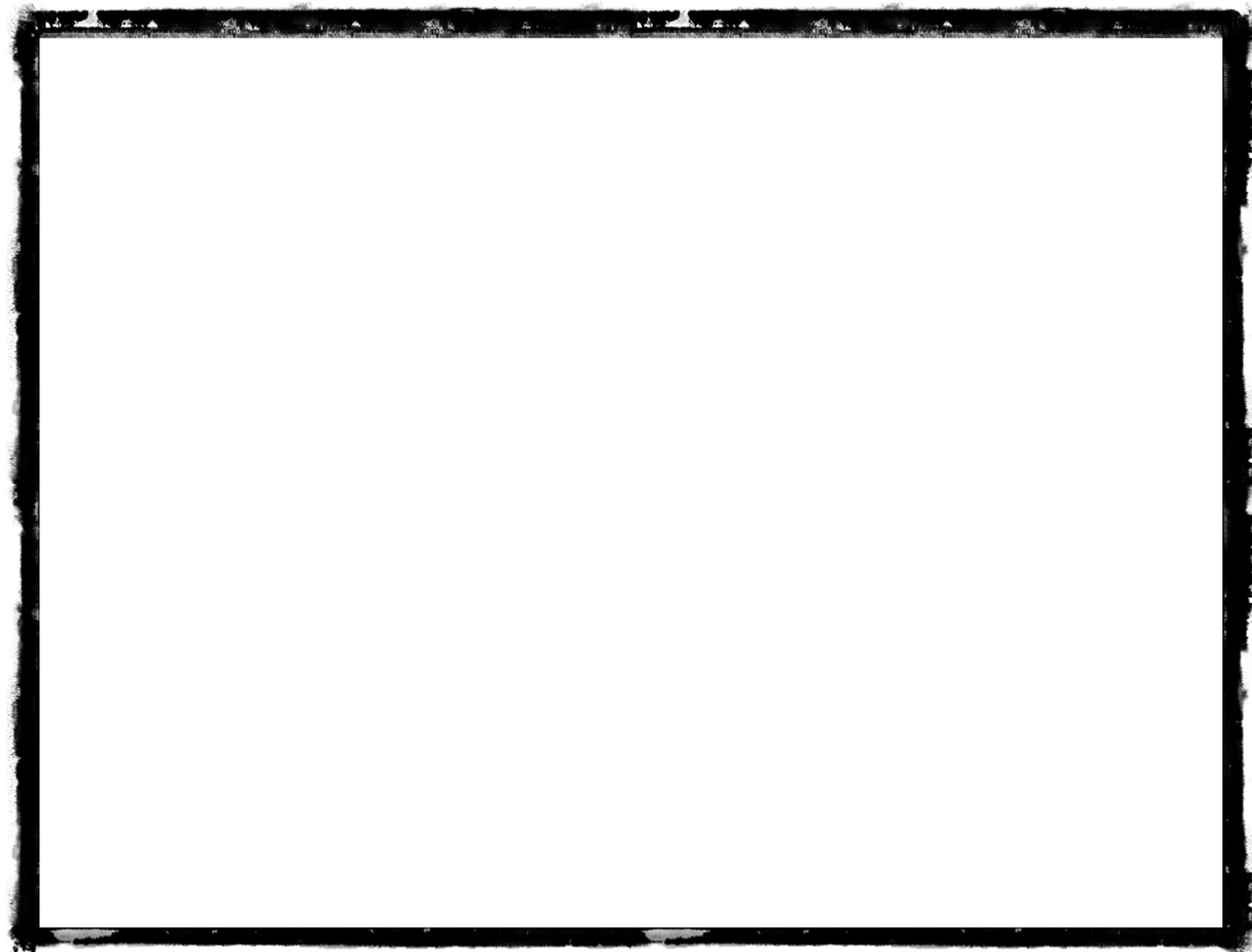


# Revisão da Pilha de Daniell





# Revisão da Pilha de Daniell (Inglês)



Prof: Alex