







## EXPERIMENTO 5 – Pilha de Daniell

**Questão 7** - Indique quem é o cátodo e o ânodo dessa pilha e a função da ponte salina

O catodo é o cobre, ou seja, o eletrodo positivo, onde ocorre a redução, o ganho de elétrons; já o zinco é o ânodo, o eletrodo negativo, que é o eletrodo onde ocorre oxidação, a perda de elétrons.

A ponte salina tem as funções de evitar que as soluções das duas cubas se misturem e a de evitar que exista um excesso de cargas nas cubas. A cuba que contém o eletrodo de zinco e a solução de sulfato de zinco fica com um excesso de carga positiva e a ponte salina diminui esta concentração, fazendo com que a pilha não pare de funcionar; situação similar ocorre na cuba que contém o eletrodo de cobre, mas com cargas opostas.

**Questão 8** - Descreva a movimentação dos elétrons e íons nesse sistema (béqueres, ponte e fios) e a equação da pilha.

No béquer que contém 4(r)3(g)10((é)4r)3( m)3(e)4( )-40(de)4( )-50(z)-6(i)-4endo ssie de sulfae de z,o na