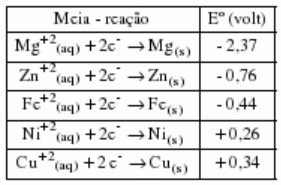
**ATIVIDADE – Aula Prática – Proteção Catódica**

**Degradação e Proteção de Materiais**

**PAE: Raisa Rodrigues**

1. (UNIFOR CE/2010)

A manutenção de tubulações, tanques de estocagem e estruturas metálicas exige um combate constante contra a corrosão do aço. A forma mais simples é a pintura. Outro método empregado de menor custo e mão de obra, é a proteção catódica. O objeto de ferro a ser protegido é conectado a um bloco de um metal ativo, o anodo de sacrifício, diretamente ou por meio de um fio. Enquanto o metal ativo durar, o ferro é protegido. Com base nos dados tabelados a seguir quais metais podem ser usados como anodo de sacrifício?



1. Magnésio apenas.
2. Cobre apenas.
3. Cobre e níquel apenas.
4. Magnésio e zinco apenas.
5. Cobre, níquel e zinco apenas.
6. (Adaptado – GENTIL, V. 1982) Em seis béqueres (A, B, C, D, E e F) foram adicionados cerca de 150ml de solução aquosa de cloreto de sódio e em cada béquer foi adicionado:

A: um prego de ferro limpo

B: um prego de ferro ligado a uma chapa de cobre

C: Um prego de ferro ligado a uma chapa de zinco

D: Um prego de ferro ligado a um fio de magnésio

E: Um prego de ferro ligado a chapas de cobre e zinco

F: Um prego de ferro ligado à chapa de cobre e parcialmente envolvido com fio de magnésio.

O que ocorrerá em cada um dos béqueres após aproximadamente 12h? Comente.