
EXERCÍCIOS – PILHAS PARTE 1 (DANIELL)

1] Quimicamente o que é uma pilha?

2] Defina Eletrodo

3] Para que serve a Ponte Salina

4] Construa uma pilha no estilo Daniell pela representação esquemática (desenho) e pela representação oficial (IUPAC). Indique o sentido dos elétrons, os eletrodos, a ponte salina, as semicelas, as semi-reações, a reação global. Indique também qual solução ficou mais diluída e qual ficou mais concentrada, qual eletrodo corroeu e qual aumentou a sua massa. Calcule a ddp (fem) destas pilhas. *[Consulte a tabela de potenciais padrão. Nesta tabela são representados potenciais de redução. As semi-reações apresentadas são de redução.]*

A] Al e Cu [Consulte na tabela as semi-reações de Al^{3+} e Cu^{2+}]

B] Fe e Pb [Consulte na tabela as semi-reações de Fe^{2+} e Pb^{2+}]