

Pilha de Limão

Através da pilha de limão podemos produzir a corrente eléctrica por meio de reacções químicas espontâneas. Estas reacções químicas resultam na condução de iões livres através de um meio iónico. Isto pode ser chamado de produção de corrente por condução iónica e é a base de todas as pilhas conhecidas. No caso da presente pilha, o meio iónico é o ácido cítrico.

Material

- Vidro plástico
- Chapas de Zinco e cobre
- Fios
- Limões

Utilização

Como meio didáctico, pode-se usar esta pilha para demonstrar o processo de produção da corrente eléctrica na unidade I, 10ª Classe. Também pode ser usada como fonte alternativa para fazer funcionar uma máquina de calcular, um relógio digital ou acender um LED de baixa Potência.

Autores



Víctor Luís Moisés & Joaquim José Muege
(Estudantes do Curso de Física, Ensino A Distância
UP_Beira)

