



Conjunto pilha simples e pilha de Daniell

EQ222C

Função

Destinado ao estudo experimental, laboratório de química, para realização de experimentos de química sobre: Química. Eletroquímica. Pilha eletroquímica, célula eletroquímica, a pilha em solução ácida. A conversão de energia química em energia elétrica. A pilha e a diferença de potencial elétrico entre seus eletrodos. Construindo uma pilha com solução ácida. Posicionando as placas nos copos béquer. Justificativa do uso de uma ponte salina. A ponte salina. Selecionando a escala do voltímetro e fechando o circuito elétrico externo. Colocando a ponte salina na pilha. O processo eletroquímico da pilha. O cátodo, terminal positivo, e o ânodo, terminal negativo, da pilha. Pilha eletroquímica, célula eletroquímica, a pilha em solução de limão. A pilha com solução de limão e a diferença de potencial elétrico entre seus eletrodos. Construindo uma pilha com solução de limão. Posicionando as placas nos copos béquer. Selecionando a escala do voltímetro e fechando o circuito elétrico externo. Colocando a ponte salina na pilha. O cátodo e o ânodo da pilha. Pilhas eletroquímicas, a pilha de Daniell. A pilha simples e a pilha de Daniell, diferença de potencial elétrico entre os eletrodos. Construindo uma pilha de Daniell. Posicionando as placas e abastecendo os copos com as respectivas soluções salinas. Colocando a ponte salina na pilha de Daniell. O processo eletroquímico da pilha de Daniell. O cátodo e o ânodo da pilha, etc.

Observação: Não acompanha medidores para grandezas elétricas.

Nível de Ensino

Ensino Técnico - Ensino Médio - Ensino Fundamental

cidepedigital.com.br ✉ cidepe@cidepe.com.br

Av. Victor Barreto, 592 - CEP 92010-000 - Canoas - RS - Brasil