



Equipo de electroquímica

SCN-Q004

Función

Destinado al estudio experimental, laboratorio de química para la realización de experimentos de: Electroquímica. Electrificación, principios de electrostática, electricidad estática. El núcleo atómico, protones y neutrones. El electrón y la electrosfera. El signo de la carga del protón y el signo de la carga del electrón. Fenómenos eléctricos. Electrificación, por fricción e inducción. Electroestática, electricidad estática. El principio de atracción y repulsión de cargas eléctricas. El principio de conservación de la carga eléctrica. ¿Qué es la serie triboeléctrica? Cómo consultar la serie triboeléctrica. El principio de cuantificación de la carga eléctrica. Entendiendo los procesos de electrificación. Material eléctricamente neutro. El ion. La conservación de la carga eléctrica. Movimiento eléctrico a través de materiales. Métodos de electrificación.

- Electrificación por fricción, rozamiento. La serie triboeléctrica. Electrificación por contacto. Batería electroquímica, celda electroquímica, batería simple, solución ácida, tanque. La celda electroquímica. La conversión de energía química en energía eléctrica. La batería simple y la diferencia de potencial eléctrico entre sus electrodos. Construcción de una batería sencilla con solución ácida. El proceso electroquímico de la batería. El cátodo, terminal positivo, y el ánodo, terminal negativo, de la batería. Batería electroquímica, celda electroquímica, batería simple, solución de limón, tanque. La celda electroquímica. Construyendo una batería sencilla con solución de limón. El cátodo y el ánodo de la batería. Resistencia de un líquido. Preparación de placas, electrodos. Preparación del soporte de alimentación. Construcción de gráficos. Conductividad de un líquido. Preparación y limpieza de electrodos. Posicionamiento de las placas en el

tanque. Preguntas. Deposición de metales. Electroquímica. Electrochapado o galvanización. Preparación del electrodo, gancho y objeto metálico. Preparación del soporte de alimentación. Electrolitos, conductores de segunda clase. Metales, conductores de primera clase. Electrolitos, conductores de segunda clase. Electrólisis. Gases (ionizados), conductores de tercera clase. La solución electrolítica. La solución iónica. Preparación de electrodos, etc.

Áreas de Conocimiento

Químico

Nivel de educación

Graduación - Educación técnica - Escuela secundaria

Principales Experimentos

Entendiendo los procesos de electrificación. - 1082.032B

Batería electroquímica, celda electroquímica, batería simple, solución ácida, tanque. - 1082.037 d. C.

Batería electroquímica, celda electroquímica, batería simple, solución de limón, tanque. - 1082.037BD

Resistencia de un líquido. - 1082.042

Conductividad de un líquido. - 1082.042A

Deposición de metales. - 1082.041A

Electrolitos, conductores de segunda clase - 1242.002A

Físico - Electricidad y electromagnetismo - Electroestática

Electrificación, principios de electrostática, electricidad estática. - 1082.032

Ciencia y Matemáticas Fundamentales - Ciencias naturales - Tecnología y Sociedad

Electrificación, principios de electrostática, electricidad estática. - 1082.032

Químico - Química general - Interacciones atómicas y moleculares

Electroquímica, celda Daniell, cubas. - 1082.039

cidedigital.com.br - cidepe@cidepe.com.br

Avenida Víctor Barreto, 592 - Código Postal 92010-000 - Canoas - RS - Brasil