

PROSERQUISA^{de C.V.}

EQUIPO DE LABORATORIO DIDÁCTICO

“Excelencia en la experimentación científica”

EL 4.3 – LA GALVANIZACIÓN



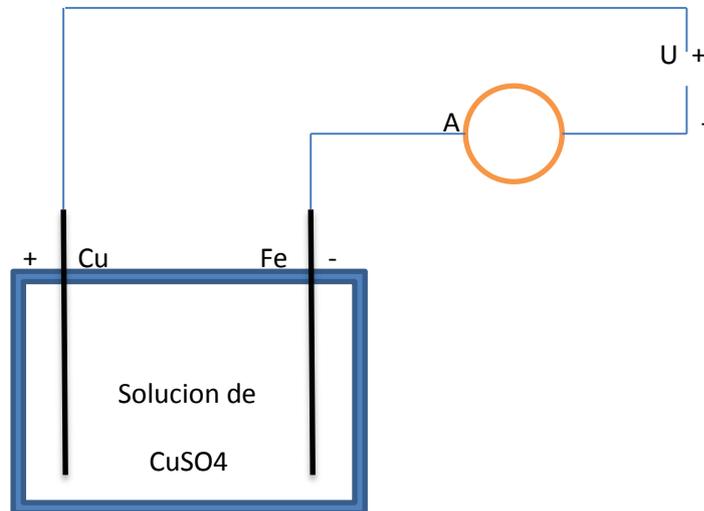
GUIA DEL ALUMNO

Tel.: (503) 2273-2018
Fax: (503) 2273-4770
gerencia@proserquisa.net

Reparto y Calle Los Héroes No. 26-A,
San Salvador, El Salvador, Centroamérica

EL 4.3 LA GALVANIZACION

1. LA COBERTURA DE METALES POR MEDIO DE LA ELECTROLISIS



© PROSERQUISA DE C.V. - Todos los Derechos Reservados

2. OBJETIVOS

- Determinar la cobertura de un metal por otro metal por medio de la electrólisis.
- Desarrollar las ecuaciones químicas balanceadas del proceso de galvanización.
- Definir el proceso de Galvanización.

3. MATERIALES

Celda Electro-Voltaica	Set de electrodos	2 Cables banana - banana
2 Cables banana - cocodrilo	Sulfato de cobre 50 g	Agua destilada 500 ml
Multímetro	Fuente de poder regulable	Lija para metales

4. INSTRUCCIONES

Introducir 50 ml de agua destilada en la Celda Electro-Voltaica y disolver sulfato de cobre hasta formar una solución saturada (hasta que ya no se disuelvan los cristales de sulfato de cobre).

Armar el circuito eléctrico según el esquema superior con el amperímetro, cables banana-banana, fuente de poder, electrodo de cobre en polo positivo y electrodo de hierro en polo negativo. Conectar la fuente de poder en bajo voltaje por unos segundos, hasta que se forme una película sobre el electrodo de hierro.

5. TABLA DE VALORES: **NO APLICA.**

Observar el electrodo de cobre y de hierro al estar conectada la fuente de poder.

6. RESULTADO

7. CONCLUSIONES
