

## REACCIÓN ENTRE EL ALUMINIO Y UNA DISOLUCIÓN DE Cu(II)

nivel	escuela primaria
Ciil	Química
Tiempo de realización	Experiencia casera: 1 h
Material	<ul style="list-style-type: none"><li>- Un recipiente de plástico, tal como los de uso alimentario.</li><li>- Papel de lija.</li><li>- Unos 3 g de <math>\text{CuSO}_4</math>, para preparar 150 ml de disolución cuya concentración sea aproximadamente 0,1 M. También puede usarse <math>\text{CuCl}_2</math>.</li></ul>
Procedimiento	<ul style="list-style-type: none"><li>• En primer lugar hay que asegurarse de que la lata es de aluminio (no debe ser atraída por un imán).</li><li>• A continuación, y utilizando papel de lija, hay que eliminar la pintura de la parte de la lata que estará en contacto con la disolución (hasta una altura de 3 cm, desde la base). La superficie lijada debe quedar limpia y brillante.</li><li>• Prepara una disolución aproximadamente 0,1 M de <math>\text{CuCl}_2</math> (o <math>\text{CuSO}_4</math>) y viértela en un recipiente de plástico.</li><li>• El cobre, presente en la disolución como catión Cu(II), acaba depositándose como cobre metálico sobre la superficie del aluminio de la lata. 150 Introduce la lata abierta con un poco de agua en su interior, para darle mayor estabilidad, en el recipiente que contiene la disolución de <math>\text{Cu}^{2+}</math></li><li>• Espera unos minutos y observa la superficie lijada de la lata que ha estado en contacto con la disolución</li><li>• Deja la lata durante una semana en la disolución y observa los resultados .</li></ul>