

Concurso Retos Químicos de Aniversario 2013

NIVEL MEDIO (SECUNDARIA)

La respuesta se publicará el domingo

Transformando monedas. El centro de las monedas de \$ 1, 2 y 5 pesos mexicanos se elabora con una aleación de bronce y aluminio. El bronce, a su vez, es una aleación de cobre y estaño. El cobre puede reaccionar con ácido nítrico concentrado de acuerdo con la reacción: $3 \text{ Cu} + 8 \text{ HNO}_3 \rightarrow 3 \text{ Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2 \text{ NO} + 4 \text{ H}_2\text{O}$

Si el centro de una moneda de \$ 2 pesos contiene 1.67 gramos de cobre, ¿cuántos gramos de ácido nítrico se deben emplear para reaccionar con el cobre de 10 monedas de \$ 2 pesos?

Consulta los retos para Nivel Medio Superior (Preparatoria/Bachillerato) en www.acmor.org.mx

Desafíos desarrollados por: Q.I. Eduardo Ángel García Ramírez y Q.B.P. Karellen Beren García Méndez



ACADEMIA DE CIENCIAS
DE MORELOS, A.C.