

### PVQdescriptiva7.\* Cobre y ácido nítrico

En el tubo de ensayo A, se dispone de 10mL de ácido nítrico diluido (densidad 1,1g/mL) y 5g. de cobre. Formula la reacción que tiene lugar. ¿Cuánto cobre queda sin reaccionar?

En B, se dispone de 10mL de ácido nítrico concentrado (densidad 1,5g/mL) y 5g. de cobre. Formula la reacción que tiene lugar. ¿Cuánto cobre queda sin reaccionar?

Al cabo de cierto tiempo se observa el fenómeno que revela la foto. Con el menos concentrado existe una reacción visible, lo que no ocurre con el mas concentrado. Justificar los procesos químicos ocurridos.

DATOS:

Masa molecular  $\text{HNO}_3 = 63\text{g/mol}$ .

$\text{Cu}=63,56\text{g/mol}$

