



Fotografía 2

En A, se disponen 25 mL de disolución de cloruro de magnesio. Se le agregan 5 mL de disolución de hidróxido sódico, tomando el aspecto que se aprecia en B. Se pregunta:

- ¿Qué ha precipitado?
- Si se deja reposar, se filtra y el precipitado una vez seco pesó 0,8g, ¿cuál era la concentración del hidróxido sódico, suponiendo una precipitación completa?
- ¿Cuál era la concentración del cloruro de magnesio?
- ¿Por qué el frasco del NaOH tiene tapón de goma?

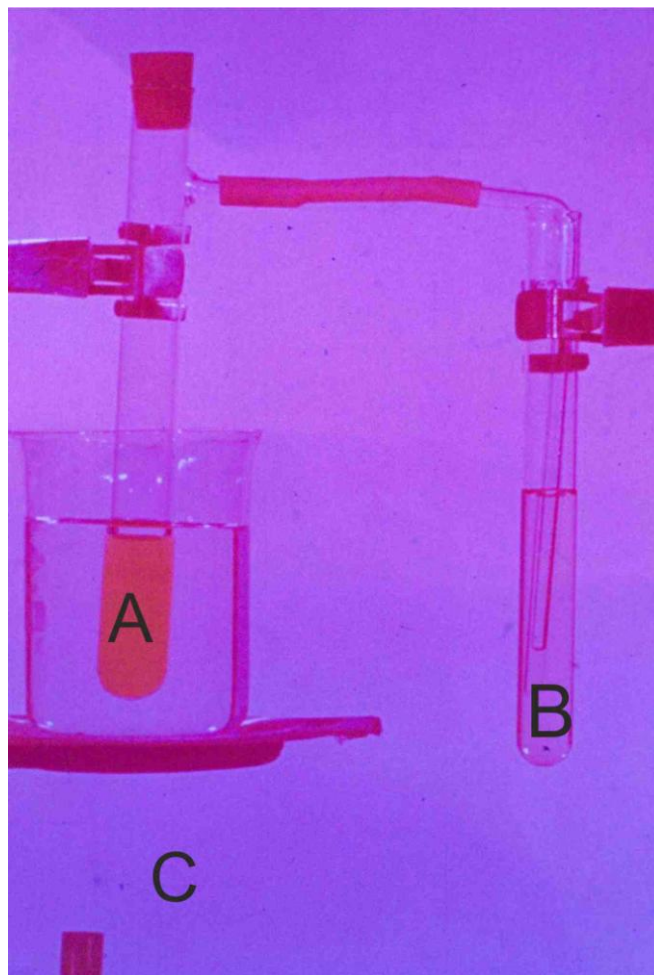
Masas atómicas: Mg=24,3; O=16; H=1

### PVQ23-2\*\*

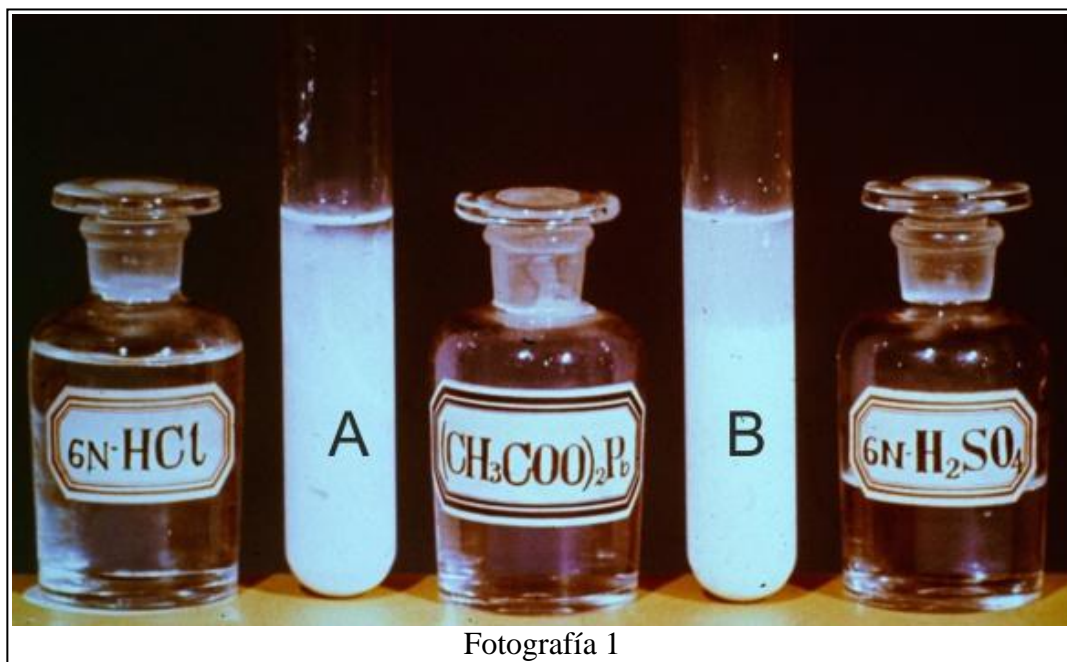
En A se dispone de 10mL de dicromato potásico (disolución amarillo-anaranjado), y otros 10mL de etanol (densidad 0,8g/mL), y 1mL de sulfúrico. Se calienta con el mechero Bunsen C, hasta 60°C, obteniéndose en B, un compuesto volátil soluble en agua.

- Formula las reacciones que han tenido lugar en A.
- Suponiendo un rendimiento del 100%, ¿cuál es la cantidad del producto obtenido en B?

MASAS ATÓMICAS: C,12; O,16; H,1



Fotografía 1



Dispones 50mL de una disolución 2M de acetato de plomo, y la haces reaccionar en A, con 20mL de ácido clorhídrico 6N y en B con la misma cantidad de ácido sulfúrico 6N, formándose en A y B, sendos precipitados blancos a 25°C. Se pregunta:

- Formula las reacciones, explicando los precipitados formados
- En cuál de los tubos de ensayos hay mas cantidad de  $Pb^{2+}$

Masas atómicas:

$K_{ps} PbCl_2$   $1,7 \cdot 10^{-5}$ ;  $K_{ps} PbSO_4$   $2,53 \cdot 10^{-4}$