



Fotografía 1

Dispones 50mL de una disolución 0,5M 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:

a) Formula las reacciones, explicando los precipitados formados

b) En cuál de los tubos de ensayos hay mayor concentración de Pb^{2+}

$K_{ps} \text{PbCl}_2$ $1,7 \cdot 10^{-5}$; $K_{ps} \text{PbSO}_4$ $2,53 \cdot 10^{-4}$