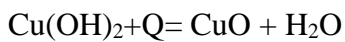
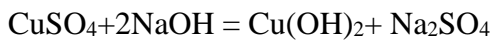


Se dispone de sulfato de cobre (II) 0,2M, se toman 30mL, en el tubo C, y se agregan unas gotas de hidróxido sódico 2N, produciéndose un precipitado azul blanquecino. Se calienta la disolución y al cabo de un rato toma el aspecto que se aprecia en D

- Formula las reacciones que han tenido lugar
 - Determina la cantidad de precipitado formado en D
- MASAS ATÓMICAS Cu=63,5, O=16, H=1, S=32,

SOLUCIÓN



$$n\text{CuSO}_4 = 30\text{mL} \cdot (0,2\text{mol/L}) \cdot (1\text{L}/1000\text{mL}) = 0,006\text{mol}$$

$$0,006\text{mol CuSO}_4 \cdot 1\text{molCuO/mol CuSO}_4 = 0,006\text{mol}$$

$$\text{MM CuO} = 63,5 + 16 = 79,5$$

$$g\text{CuO} = 0,006\text{mol} \cdot 79,5\text{g/mol} = 0,477\text{g}$$