



Se dispone de sulfato de cobre (II) 0,2M, se toman 30mL, en el tubo A, y se agregan unas gotas de hidróxido amónico 2N, produciéndose un precipitado azul blanquecino de sulfato básico de cobre $\text{CuSO}_4 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$ en B. Se calienta la disolución y se agrega mas cantidad de hidróxido amónico, formándose en C un complejo amoniacal de $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$

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