



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,