

Purificación de CuSO₄

- 1.- ¿Qué son soluciones diluidas, concentradas, saturadas y sobresaturadas? Representélas en un diagrama concentración vs. temperatura.
 - 2.- ¿Qué es la purificación por recristalización?
 - 3.- ¿Para qué sirve el ensayo previo? Indique diferencias y similitudes con la purificación propiamente dicha.
 - 4.- ¿Cómo elimina los silicatos y por qué? ¿Cómo elimina las impurezas ferrosas y por qué?
 - 5.- Defina el rendimiento operativo. Indique el significado de cada término y cómo lo obtiene en el T.P.
-

- 1.- Dibuje un gráfico de concentración vs. temperatura para una solución de CuSO₄ ¿Qué representa la curva y las zonas por encima y por debajo de la curva?
 - 2.- ¿Cuáles son las impurezas del CuSO₄ comercial? ¿Qué particularidades tienen que deben ser tenidas en cuenta en la purificación?
 - 3.- Indique las reacciones correspondientes al ensayo previo.
 - 4.- ¿Qué particularidades tienen las filtraciones realizadas en la purificación ¿Para qué se hacen?
 - 5.- Defina rendimiento de cristalización ¿Qué son los microcristales?
-

- 1.- ¿Qué es la solubilidad? ¿Cómo cambia la solubilidad del CuSO₄ con la temperatura?
- 2.- ¿Qué son sustancias isomorfas? ¿Cómo puede eliminarse una impureza con estas características?
- 3.- ¿Cuál es el proceso químico que tienen en común el ensayo previo y la purificación? ¿Cómo verifica la presencia de Fe como impureza?
- 4.- ¿Cuáles son los pasos de la purificación?
- 5.- ¿Cómo se denomina a la solución obtenida al final del proceso de purificación? ¿Cómo determina la cantidad de CuSO₄ que contiene?