



**Cuestionario – Cristalización y Sublimación**

Nombre y apellidos del alumno:...

1.- Escribir y ajustar correctamente la reacción implicada en la cristalización del Acido Bórico. Realizar los cálculos necesarios a fin de determinar la cantidad final de Acido Bórico obtenido sabiendo que se partirá de 15 gramos de Bórax.

2.- ¿Sería eficaz una cristalización, si tras disolver la sustancia a purificar, se dejase que poco a poco se evaporase todo el disolvente?

3.- Para favorecer la cristalización, generalmente en productos orgánicos, se recomienda “*rascar*” las paredes del recipiente que contiene la disolución con una varilla de vidrio. Explíquese por qué.

4.- ¿Cómo se podrían separar los componentes de la pólvora negra (carbón, azufre y nitrato potásico)?

5.- ¿Qué cristales serán ordinariamente más puros: los pequeños, los medianos o los grandes? ¿En qué casos se recomienda “*cebar*” una disolución en orden a la cristalización?

6.- ¿Qué se entiende por solubilidad, producto de solubilidad y constante de solubilidad?

7.- ¿Qué se entiende por soluciones saturadas y sobresaturadas? ¿Qué son, como se pueden preparar en el laboratorio, y para qué pueden ser utilizadas?

8.- ¿Cuál de los elementos químicos suele purificarse por sublimación?



9.- ¿Qué limitaciones tiene en la práctica la purificación por sublimación?

10.- Si se quisiera obtener en estado líquido una sustancia sublimable, ¿Qué habría que hacer?

11.- ¿Podría proyectarse una sublimación a presión reducida?

12.- En base a los conceptos indicados en el vídeo para la difusión en gases (Actividad – Difusión), al aplicarlos a líquidos, ¿Qué disolvente dará mejores resultados en una difusión líquido-líquido, el dietileter o el diisopropileter?

13.- Análogamente ¿Qué disolvente dará mejores resultados en una difusión líquido-vapor, el dietileter o el diisopropileter?

14.- ¿Cuál es la influencia que tiene la temperatura en ambos procesos de cristalización por difusión (líquido-líquido y líquido-vapor)?