

Preguntas de los controles del Bloque III

1. Contesta:
 - a. ¿Cuáles son las diferencias entre mezcla heterogénea y disolución?
 - b. ¿Qué es una disolución saturada?
2. Explica cómo separarías una mezcla de azúcar + arena + aceite + limaduras de hierro.
3. Se quieren preparar 500 cm³ una disolución 20 g / l de sulfato cúprico en agua. ¿Qué cantidad de sulfato cúprico se necesita?
4. ¿Cómo se prepara la disolución del problema anterior?
5. Tenemos 50 g de azúcar en 700 g de una disolución de azúcar en agua. Calcula la concentración en tanto por ciento en masa de azúcar en agua.
6. Contesta:
 - a. ¿Cuál es la diferencia entre elemento y compuesto?
 - b. ¿Qué es una disolución sobresaturada?
7. Explica cómo separarías una mezcla de alcohol + arena + agua + limaduras de hierro.
8. Responde:
 - a. Se quieren preparar 600 cm³ una disolución 30 g / l de sulfato sódico en agua. ¿Qué cantidad de sulfato sódico se necesita?
 - b. ¿Cómo se prepara la disolución del apartado anterior?
9. Tenemos 100 g de azúcar en 900 g de una disolución de azúcar en agua. Calcula la concentración en tanto por ciento en masa de azúcar en agua.
10. Dibuja el esquema de clasificación de los sistemas materiales.
11. Contesta:
 - a. Define:
 - Sustancia pura:
 - Coloide:
 - b. ¿Qué es la solubilidad?
12. Explica cómo separarías una mezcla de arena + agua + limaduras de hierro.
13. Responde:
 - a. Se quieren preparar 500 cm³ una disolución 30 g / l de sal en agua. ¿Qué cantidad de sal se necesita?
 - b. ¿Cómo se prepara la disolución del apartado anterior?