E.E.AT. D-100

“DIVINA PROVIDENCIA”

TRABAJO PRÁCTICO

SOLUCIONES

NOMBRE:

FECHA:

1. Responder:
2. ¿A qué se llama Solución?
3. ¿Cuáles son sus componentes?
4. ¿Cómo se pueden clasificar las soluciones según su estado físico?
5. ¿Cómo se pueden clasificar las soluciones según su concentración?
6. Busca como podrías preparar una solución sobresatura y explica brevemente.
7. ¿A qué se llama solubilidad de una sustancia?
8. Indica las principales formas de expresar una solución.
9. Ejercitación:
10. Se añaden 25 gramos de sulfato de cobre (sal soluble en agua) en 400 mL de agua. Indica el porcentaje masa en masa de la solución.
11. Se quiere preparar un solución de alcohol en agua, para ello se mezclan 80 mL de alcohol en 90 mL de agua. Indica su % v-v.
12. En 500 gramos de agua se agregan 40 gramos de sal, ¿Cuál es su porcentaje masa en masa de la solución?
13. Se quiere conocer la concentración en gramos por litro de la solución añadiendo 30 gramos de sal en 1500 mL de agua.
14. Se prepara una solución agregando 35 gramos de sal en 500 gramos de agua. Indica su % m-m, como también la masa de soluto, solvente y solución.

<https://www.youtube.com/watch?v=RxYaY9VC0y4&feature=youtu.be>