**Instrucciones:**

De acuerdo con la siguiente situación hipotética que se te plantea, completa los espacios en blanco con los conceptos correspondientes de acuerdo al banco de datos.

disolver saturada disolvente concentrada enfriar diluida soluto

sobresaturada calentar equilibrio

Si en un matraz tenemos un volumen de 100ml de agua destilada y agregamos 2.5g de sulfato de sodio (Na2SO4) y agitamos para disolverlo perfectamente, formaremos una disolución\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Si continuamos agregando más de la sal hasta haber disuelto 30.5g de la misma, generaremos entonces una disolución\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Si repetimos el proceso hasta el punto de poder disolver la mayor cantidad posible del sulfato, podemos decir que el sistema ha alcanzado el punto de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, y por lo tanto hemos logrado una disolución\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Posteriormente, y considerando que el índice de solubilidad de la sustancia es de 50g/100g de agua a una temperatura de 38ºC, si después de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ la disolución, logramos \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_una mayor cantidad de\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, del que indica el índice de solubilidad de la sal, lograremos formar una disolución\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, después de permitir que se evapore parte del \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ y dejando reposar y \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ el sistema.

*Envíala a través de Plataforma Virtual. Recuerda que el archivo debe*

*ser nombrado:  Apellido Paterno\_Primer Nombre\_****Completa\_Texto\_Disoluciones***