|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| NOMBRE | SÍMBOLO | CONCEPTO | CÁLCULO |
| **Molaridad**  (Concentración en mol por litro) | M C mol/L | Cantidad de sustancia (en mol) de soluto disuelto por cada litro de solución. | M= |
| **Molalidad**  (Concentración en mol por KG) | **M** | Cantidad de sustancia (en mol) de soluto disuelto por cada kilogramo de solvente. | **m**= |

**UNIDADES QUÍMICAS DE CONCENTRACIÓN**

**DE SOLUCIONES**

FICHA DE TRABAJO 5º CIENTÍFICO

EJERCICIOS

1. Se prepara una solución al disolver 4,35 g de glucosa ( C6H12O6) en 25,0 mL de agua a 25,0 ºC.. El agua tiene una densidad de 1,00 g/mL.
2. Calcule la molaridad de la glucosa en la disolución.
3. Calcule la molaridad de dicha solución.
4. Una solución con una densidad de 0,876 g/mL de tolueno (C6H8) y 225 g de benceno. Calcule la molaridad de dicha solución.
5. Una solución de glucosa C6H12O6  1,46 M contiene \_\_\_\_\_\_moles en 1,0L de solución y \_\_\_\_\_\_\_\_\_moles en 0,25 L.
6. ¿Cuántos gramos de dicromato de potasio (K2Cr2O7) se requieren para preparar 250 mL de una solución cuya concentración sea 2,16M.? Explique como la prepararía.
7. ¿Qué volumen de una solución de NaOH 0,315 M contiene 6,22 g de NaOH? Exprese el resultado en mL.