



## EVALUACIÓN SUMATIVA

**Instrucción: escribe dentro del paréntesis la letra de la opción correcta y resuelve los problemas que se te piden.**

1.- ( ) La “fórmula” que leemos en las etiquetas de los medicamentos y en otros productos es un ejemplo de la importancia que tiene el concepto:

- a) Solubilidad
- b) Soluteo
- c) Concentración
- d) Disolución

2.- ( ) La expresión: Disolución de glucosa al 5% m es una forma de expresar la:

- a) Solubilidad
- b) Concentración en % masa
- c) Concentración en % volumen
- d) Cantidad de mezcla

3.- ¿Qué significa expresar la concentración de una mezcla en % en masa?

---

---

4.- La aspirina contiene 500 mg del principio activo ácido acetilsalicílico mezclados con 500mg de excipiente ¿Cuál es el % en masa del principio activo?

---

5.- El vinagre es una disolución de ácido acético en agua. Si cierto vinagre contiene una concentración de 1.5 % en volumen de ácido acético ¿Cuánto ácido acético hay en un litro de vinagre?

---

6.- Al destilar un volumen de 90 mL de un vino español, se obtuvieron 8.5 mL de alcohol. Calcula el % en volumen de alcohol en ese vino.

---

7.- ¿Cuántos gramos de agua se deben agregar a 3000 g de cloruro de sodio para obtener una disolución acuosa al 15% en masa de sal?