HOJA DE TRABAJO

Calificación

Estudiante: .....

Curso: ..... **Fecha:** .....

Seleccione la respuesta correcta.

1) Calcula el % m/m de una solución que tiene 15 gramos de soluto en 300 gramos de disolución.

   A. 5% **B. 6%** **C. 7%** **D. 8%**

2) ¿Cuántos gramos de soluto y solvente tendrán 320 gramos de solución cuya concentración es 5 % m/m?

   A. Sto: 16g Ste: 320 g **B. Sto: 18 g Ste: 320 g** **C. Sto: 16 g Ste: 340 g** **D. Sto: 18 g Ste: 340 g**

3) La cerveza es una mezcla de varios ingredientes como agua, malta, levadura, alcohol etílico y otras especies ¿Qué volumen total de cerveza tiene una lata de 5º y 17.25 mL de alcohol etílico?

   A. 360 mL **B. 350 mL** **C. 300 mL** **D. 345 mL**

4) En la etiqueta de una botella de vino de 750 mL se lee 12º ¿Qué cantidad de alcohol etílico contiene la botella?

   A. 90 mL **B. 80 mL** **C. 70 mL** **D. 60 mL**

5) Se quiere preparar una solución de glucosa al 6% m/v. Si se dispone de 500 ml de solución, ¿cuántos gramos de glucosa se deben utilizar?

   A. 27 g **B. 30 g** **C. 35 g** **D. 36 g**

6) ¿Cuántos mL de una disolución de glucosa al 5% m/v contienen 80 g de glucosa?

   A. 1500 mL **B. 1600 mL** **C. 1400 mL** **D. 1700 mL**

7) Se tomó una de muestra de 0.5 kg de aire de la Ciudad de México para su análisis de contaminante de monóxido de carbono dando como resultado una concentración de 12 mg/Kg. ¿Cuál es la masa del monóxido de carbono en gramos?

   A. 0,009 g **B. 0,008 g** **C. 0,006 g** **D. 0,007 g**

8) Las normas de salud pública de Estados Unidos permiten un total en concentración en ppm de 500 mg/L de sólidos disueltos. Si al evaporar una muestra de 500 mL queda un residuo de 0.046 g de sólidos, ¿Está dentro de los límites o excede la concentración máxima permitida?

   A. 92 ppm **B. 80 ppm** **C. 70 ppm** **D. 65 ppm**

LIVEWORKSHEETS