

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 B. Sto: 18 g C. Sto: 16 g D. Sto: 18 g
Ste: 320 g Ste: 320 g Ste: 340 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 5° 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 12° ¿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 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