

Colegio Valle Verde Carretera
V Bachillerato
Química Honors

Nombre: _____
Fecha: _____

Evaluación Acumulativa I –Tercer Período - Estequiometría
Temario A

Instrucciones: Resuelve los problemas que se te presentan a continuación, deja constancia de todos tus procesos en hojas extras. La nota de cada respuesta se distribuye: 80% proceso, 20% respuesta correcta esto incluye el número correcto (10%) y unidad de medida correcta (10%). No puedes utilizar regla de tres, esta evaluación mide tus aprendizajes de la estequiometría y el adecuado uso de las unidades de medida.

1. Calcule el número de átomos de hidrógeno que hay en 39.6 g de sulfato de amonio, $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$.
2. Una muestra de 20.882g de un compuesto iónico contiene 6.072g de Na, 8.474g de S y 6.336g de O. Encuentre la fórmula empírica del compuesto.
3. ¿Qué masa de cromo hay en 35.8g de $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$?
4. Calcule la masa en gramos de hidróxido bórico, que se necesita para preparar 2.50L de solución con una concentración 0.0600M
5. Una muestra de ácido sulfúrico comercial contiene 96.4% de dicho ácido en masa y la densidad relativa de la solución es de 1.84 g/mL. Calcule la molaridad de esta solución de ácido sulfúrico.
6. ¿Cuántos mililitros de H_2SO_4 18.0M se requieren para preparar 1.00L de solución de H_2SO_4 0.900M?