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, $(NH_4)_2SO_4$.

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 $(NH_4)_2Cr_2O_7$?

4. Calcule la masa en gramos de hidróxido bárico, que se necesita para preparar 2.50L de solución con una concentración 0.0600*M*

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 18.0*M* se requieren para preparar 1.00L de solución de H_2SO_4 0.900*M*?

LIVEWORKSHEETS