

APELLIDOS Y NOMBRES:

CARRERA:

INSTRUCCIONES:

Resuelve los siguientes ejercicios, toma los valores enteros, recuerda las reglas de aproximación y aplícalos en los pesos o masas atómicas de los elementos, con la ayuda de la tabla periódica debes responder las siguientes actividades, seleccionando la respuesta correcta, el valor obtenido será el promedio de 12 puntos para esta tarea.

1. Balanciendo la siguiente ecuación por el método Algebráico:



encontramos que los coeficientes son:

- a. 1,2 → 5,4
- b. 2,7 → 4,6
- c. 4,5 → 5,6

2. ¿Cuál es la masa molar del Fosfato de Calcio (II) ---- $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$?

- a. 350 gramos
- b. 310 gramos
- c. 299 gramos

3. ¿Cuál es la masa molar del Nitrato de Mercurio (II) ---- $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$?

- a. 310 g
- b. 400 g
- c. 325 g

4. La masa molar del Cremor tártaro $KC_4H_5O_6$ es:
 - a. 210 g
 - b. 188 g
 - c. 100 g

5. ¿Cuántos moles hay en 15 g de NH_3 ?
 - a. 0.488 mol
 - b. 0.882 mol
 - c. 0.120 mol

6. ¿Cuántos gramos hay en 0.488 moles $C_3H_6O_3$?
 - a. 5 g
 - b. 150 g
 - c. 43.9 g

NOTA: al finalizar debes tomar captura al momento de obtener la nota, recuerde que debe aparecer tu nombre, para que sea tomada en cuenta el promedio de la calificación de la semana.