

APELLIDOS Y NOMBRES:

CARRERA:

INSTRUCCIONES:

Calcular las siguiente fórmulas empíricas con los datos que se te proporcionan a continuación, realiza los procedimientos y luego selecciona la respuesta correcta el valor obtenido será el promedio de 13 puntos para esta tarea. Recuerda adjuntar tus procedimientos junto a la captura de pantalla con todos tus datos.

1. Un compuesto está formado por 43.4 % de Na; 11.3 % de C; y 45.3% O.
¿Cuál es la fórmula empírica?
 - a. NaClO_4
 - b. Na_2CO_3
 - c. Na_3CO_2

2. Calcular la fórmula empírica de un compuesto formado por 18.8% de Na; 29% de Cl; 52.3% de O.
 - a. NaClO_4
 - b. NaCl_2O_3
 - c. Na_2ClO_4

3. Calcular fórmula empírica de un compuesto formado por 55.3% K; 14.6 % de P; 30.1 % de O.
 - a. K_3PO_5
 - b. K_3PO_4
 - c. K_2PO_2

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 nota.