

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<sub>4</sub>
  - b. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
  - c. Na<sub>3</sub>CO<sub>2</sub>
  
2. Calcular la fórmula empírica de un compuesto formado por 18.8% de Na; 29% de Cl; 52.3% de O.
  - a. NaClO<sub>4</sub>
  - b. NaCl<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
  - c. Na<sub>2</sub>ClO<sub>4</sub>
  
3. Calcular fórmula empírica de un compuesto formado por 55.3% K; 14.6 % de P; 30.1 % de O.
  - a. K<sub>3</sub>PO<sub>5</sub>
  - b. K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
  - c. K<sub>2</sub>PO<sub>2</sub>

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.