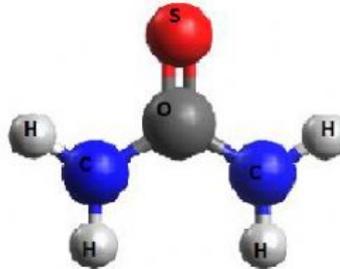


## EVALUCIÓN DE FÓRMULA EMPÍRICA Y MOLECULAR

1. Observa el siguiente modelo molecular:



Determina la masa molecular, composición porcentual y fórmula empírica.

73 g	S 32,5% H 6,34% O 28,07% C 32.23%	C <sub>2</sub> SH <sub>4</sub> O
66 g	S 36,6% H 5,72% O 25,13% C 35.04%	C <sub>3</sub> SH <sub>4</sub> O
76 g	S 46,6% H 6,86% O 26,10% C 20,06%	C <sub>2</sub> S <sub>2</sub> H <sub>2</sub> O
64 g	S 42,10% H 5,26% O 21,06% C 31.58%	C <sub>1</sub> S <sub>4</sub> H <sub>0</sub> O <sub>2</sub>

2. Del análisis elemental de una muestra de glucosa se reporta la presencia de 19,3% de Na, 36,9% de S, 4,24 % de hidrogeno y 39,56 de oxígeno, y se determina que el compuesto tiene una masa molecular de 216 g/mol. Según los anteriores datos ¿cuál es la fórmula molecular de la glucosa?

S<sub>3</sub>Na<sub>3</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub>

S<sub>4</sub>Na<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O

S<sub>2</sub>Na<sub>2</sub>H<sub>10</sub>O<sub>6</sub>

S<sub>1</sub>Na<sub>4</sub>H<sub>11</sub>O<sub>2</sub>