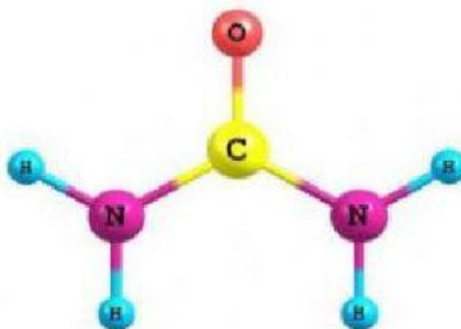


## EVALUACIÓN DE FÓRMULA EMPÍRICA Y MOLECULAR

1. Observa el siguiente modelo molecular:



Determina la masa molecular, composición porcentual y fórmula empírica.

|      |  |                                |  |         |
|------|--|--------------------------------|--|---------|
| 50g  |  | N 32,5% H 6,4% O 28,7% C 32.2% |  | C1N2H4O |
| 60 g |  | N 46,6% H 5,3% O 25,6% C 22.4% |  | C3NH4O  |
| 25 g |  | N 46,6% H 6,6% O 26,6% C 20,0% |  | C2N2H2O |
| 70 g |  | N 32,5% H 8,3% O 23,7% C 35.5% |  | C1N4HO2 |

2. Una determinada sal presenta un análisis con 49,48 % de carbono, 4,24 % de hidrogeno, 29,8 % de sodio y 16,48 de oxígeno, y se determina que el compuesto tiene una masa molecular de 100,182 g/mol. Según los anteriores datos ¿cuál es la fórmula molecular de la glucosa?

C3Na3H4O

C4Na1H4O

C2Na1H4O

C1Na4H1O2