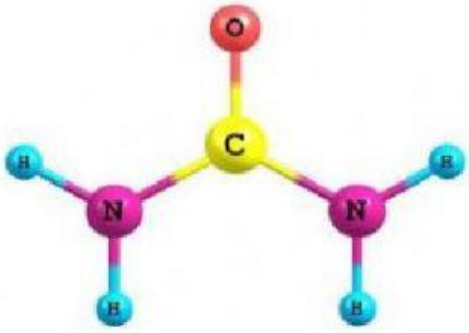
EVALUCIÓN DE FÓRMULA
EMPÍRICA Y MOLECULAR

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