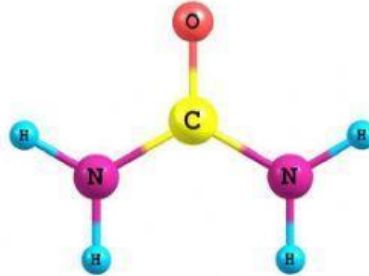


QUIZ – FORMULA MINIMA Y MOLECULAR

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. Del análisis elemental de una muestra de glucosa se reporta la presencia de 49,48 % de carbono, 4,24 % de hidrogeno, 29,8 % de nitrógeno y 16,48 de oxígeno, y se determina que el compuesto tiene una masa molecular de 100,182 g. Según los anteriores datos ¿cuál es la formula molecular de la glucosa?

C3N3H4O
C4N2H4O
C2N1H4O
C1N4H1O2