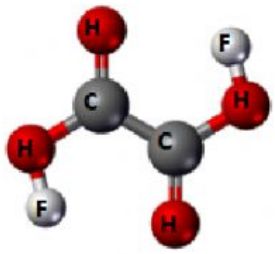
EVALUCIÓN DE FÓRMULA EMPÍRICA Y MOLECULAR

1. Observa el siguiente modelo molecular:



Determina la masa molecular, composición porcentual y fórmula empírica.

66 g		C 25,13%, H 7,05%, F 62.47%		C1H2F4
64 g		C 30,23%, H 6,16%, F 67.16%		C1H4F
65 g		C 36,36%, H 6,06%, F 57.58%		CH2F
32 g		C 23,10%, H 8,05%, F 52.85%		CH4F2

2. Del análisis elemental de una muestra de un compuesto inorgánico se reporta la presencia de 28,02 % de sodio, 24,48 % de carbono, 3,24 % de hidrogeno, 27,78 % de nitrógeno y 16,48 de oxígeno, y se determina que el compuesto tiene una masa molecular de 287,7 g/mol. Según los anteriores datos ¿cuál es la fórmula molecular de la glucosa?

C3N3Na3H4O
C4N2Na3H4O3
C1N1Na3H4O
C6N3Na3H9O3