

TAREA DE QUIMICA

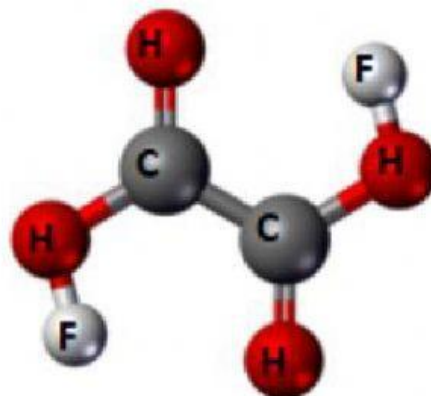
Fecha:

Nombre del estudiante:

Docente responsable. Ing. Ximena Pozo

➤ Lea y analice la siguiente información

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%		C₃H₆F₃
64 g		C 30,23%, H 6,16%, F 67.16%		C₁H₄F₁
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?

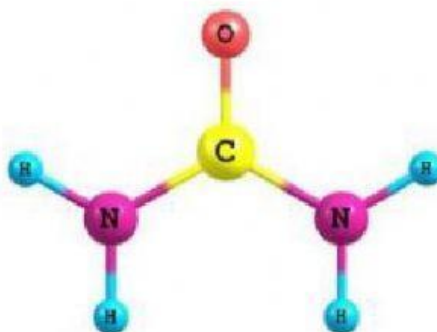
C3N3Na3H4O

C4N2Na3H4O3

C1N1Na3H4O

C6N6Na3H9O3

- 3 . 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

4. Del análisis elemental de una muestra de glucosa se reporta la presencia de 49,48 % de carbono, 4,24 % de hidrógeno, 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 fórmula molecular de la glucosa?

C3N3H4O

C4N2H4O

C2N1H4O

C1N4H1O2