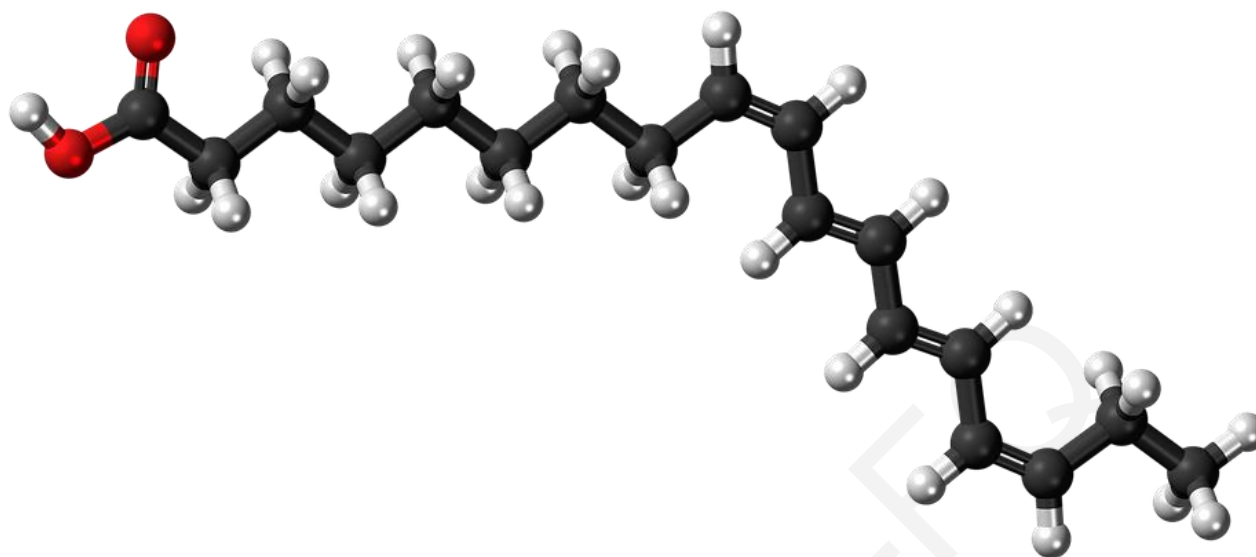


Problemas con imagen. Química

ÁCIDO ORGÁNICO**



Datos . Masas atómicas: C= 12, H = 1 , O = 16

La fotografía corresponde a un modelo molecular de un ácido orgánico poliinsaturado. Las esferas negras representan los átomos de carbono, las blancas los de hidrógeno y las rojas los de oxígeno. Las varillas representan pares electrónicos compartidos.

- Determina la fórmula molecular del ácido
- Escribe su fórmula desarrollada. Un par electrónico se representa por una línea horizontal
- Calcula la composición centesimal en masa del ácido.
- Si 12 gramos de este ácido se someten a hidrogenación en presencia de un catalizador se convierte en un ácido saturado. Calcula el volumen de hidrógeno que es necesario medido a 23°C y 758 mm de mercurio.