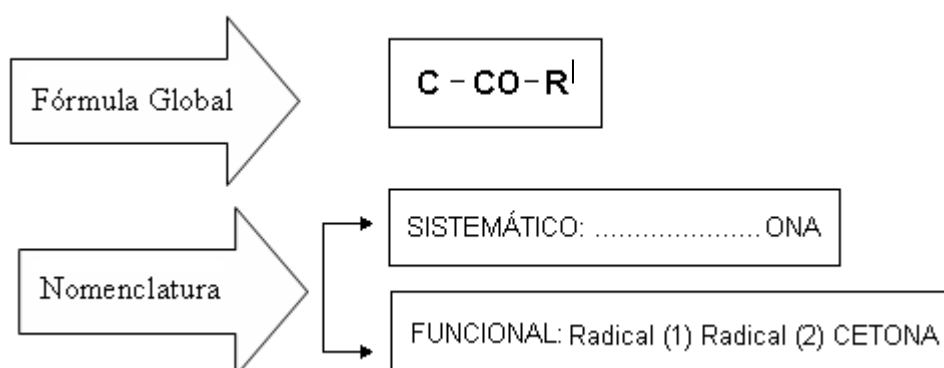




CETONAS

QUIMICA

Son compuestos orgánicos, ternarios, constituidos por carbono, hidrógeno y oxígeno, poseen el grupo funcional carbonillo (-CO-). Se obtienen al sustituir 2 átomos de hidrógeno por un átomo de oxígeno.



Nomenclatura (IUPAC)

- Al Alcano se le agrega la terminación "ona".
- Se selecciona la cadena principal que es la que contiene el o los grupos carbonilos.
- La numeración se realiza por el extremo más próximo al grupo carbonilo.
- Si existe más de un grupo carbonilo, se le agrega la terminación di, tri, tetro, etc.

Ejemplo:



N.S.: Propanona
N.F.: dimetil cetona



N.S.: 2 Butanona
N.F.: metil – etil cetona

PROPIEDADES FÍSICAS

La cetona se puede encontrar a veces en la sangre, en diversos tumores y en la orina de pacientes afectados por trastornos del metabolismo de glúcidos y lípidos.

Los diez primeros son líquidos y de olor aromático; los de elevado número de átomos de carbono son sólidos e inodoros.

APLICACIONES

Por sus propiedades disolventes se utiliza en la fabricación de barnices y pinturas, pólvoras y esmaltes, y como desnaturizador del alcohol.

Práctica

- a) 2, 3 pentanodiona
- b) 3 etil – 5 metil – 2 hexanona
- c) 3, 4, 6 octanotriona
- d) 2, 2 dimetil – 4 propil cetona
- e) Etil – pentil cetona
- f) $\text{CH} - \text{CO} - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- g) $\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- h) $\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- i) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CO} - (\text{CH}_2)_3 - \text{CH}_3$
- j) $\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CH}_3$

QUIMICA