

# 1. Diferencia Química Orgánica e Inorgánica

- Química Orgánica estudia las estructuras y reacciones de los compuestos basados en los carbonos y la química inorgánica estudia las propiedades de los elementos.

## 2. Escriba los Ciclos del Carbono

Son 2 Ciclos

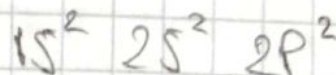
- Uno que comprende el intercambio rápido del carbono entre los organismos vivos

- y otro que se encarga del ciclo del carbono a través de los procesos geológicos

## 3. Grafique el átomo del Carbono



- Electron o Neutron
- Proton



## 4. Escriba un párrafo sobre el Carbono y cómo representa la Naturaleza

El Carbono se representa en la naturaleza en 5 formas alotrópicas

que son el diamante, grafito, uterenos nanotubos, nanospumas

### Ventaja del Carbono

Es regulador de la temperatura global  
Esta presente en los alimentos que consumimos

5- Realice un Cuadro Comparativo

#### INORGANICOS

- Puntos de fusión altos
- Conduce electricidad
- Generalmente no arden
- Generalmente iónicos
- Solubles en agua.

#### ORGANICOS

- No conducen electricidad
- Generalmente covalentes
- Reacciones complejas
- Generalmente arden
- Puntos de ebullición bajos



## Compuestos Organicos =

Sustancias quimicas que contienen  
Carbono formando enlaces Covalentes  
Carbono-carbono y/o Carbono-hidrogeno

## Compuestos Inorganicos

Los enlaces que forman los compuestos  
inorganicos suelen ser ionicos o  
covalentes... Cada molecula de cloruro  
de sodio

## Organico

Metanol =  $(CH_3OH)$  Alcohol

Formol =  $(H_2O)$  Carbonil

Etanol =  $(C_2H_6O)$  Alcohol

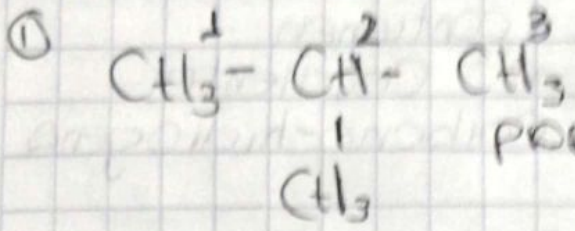
## Inorganico

Cloruro de sodio  $(NaCl)$   $H+$

Amoniac  $(NH_3)$  Amino

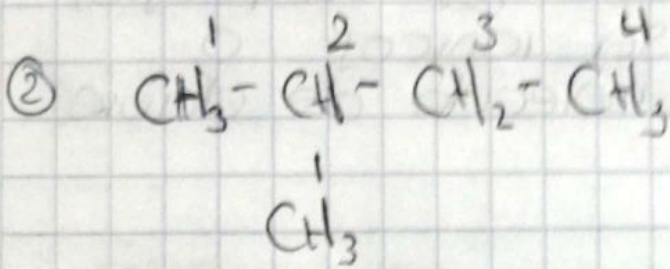
Acido clorhidrico  $(HCl)$   $HCl$

# Ejercicio De Alcanos



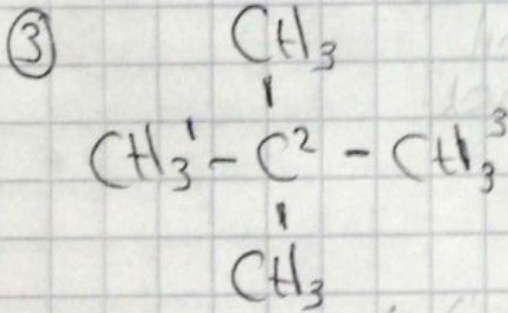
propano

2-Metilpropano

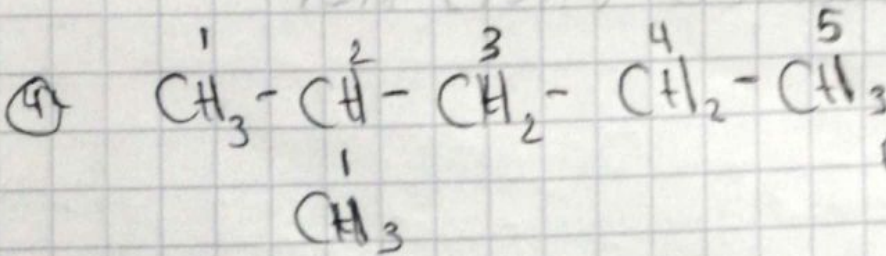


butano

2-metilbutano

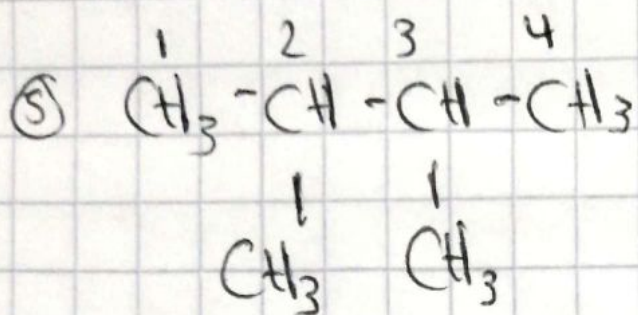


2,2-dimetilpropano

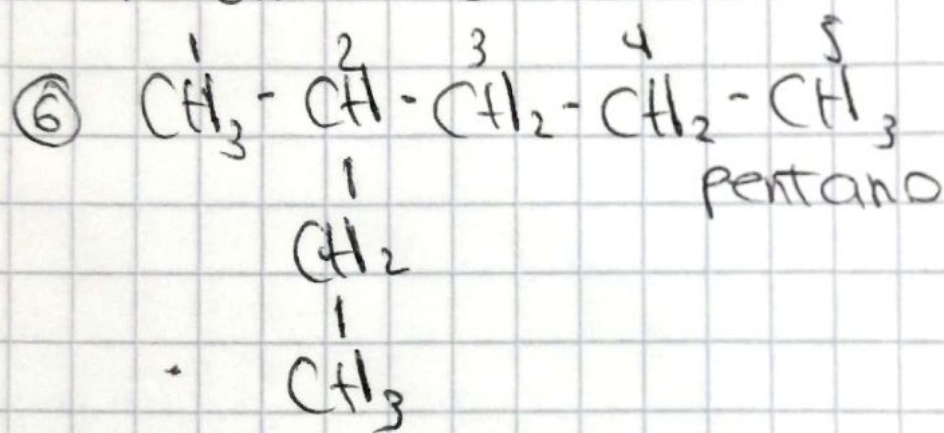


pentano

2-metilpentano



2,3 dimetilbutano



2-etilpentano