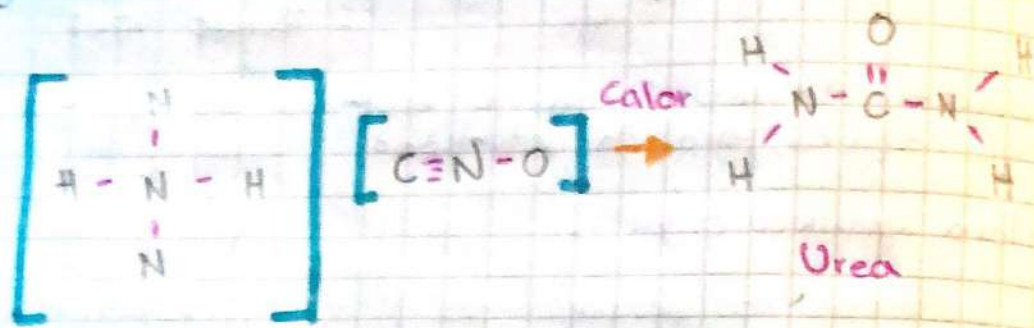


03/03/20



Carato de amonio

Orina

Urea

taller

- Que es un compuesto químico
- Como diferenciar un compuesto orgánico de un inorgánico
- Que enlaces poseen los compuestos orgánicos y los inorgánicos
- Escriba tres ejemplos de funciones químicas orgánicas y su grupo funcional
- Escriba tres ejemplos de funciones químicas inorgánicas y su grupo funcional

Solución

- Básicamente un compuesto químico es una sustancia formada por la combinación química de dos o más elementos de la tabla periódica. Esta combinación da como resultado.
- Un compuesto orgánico es todo aquel que tiene como base el carbono. Sus enlaces son covalentes, de carbono con carbono, o entre carbono e hidrógeno. Un compuesto inorgánico es todo aquel que no tiene como principal elemento el carbono y en el que no ocurre un enlace covalente entre el carbono y el hidrógeno

• **Compuestos orgánicos:**

Sustancias químicas que contienen carbono, formando enlaces covalentes carbono-carbono y/o carbono-hidrógeno. En muchos casos contienen oxígeno, y también hidrógeno, azufre, fósforo, boro, halógenos y otros elementos.

• **Compuestos inorgánicos:**

Los enlaces que forman los compuestos inorgánicos suelen ser iónicos o covalentes... Ejemplos de compuestos inorgánicos: Cada molécula de cloruro de sodio (NaCl) está compuesta por un átomo de sodio y otro de cloro.

• **Orgánico**

- Metanol (CH_3OH) Alcohol
- Formol (CH_2O) Carbonil
- Etol ($\text{C}_2\text{H}_5\text{O}$) Alcohol

• **Inorgánico**

- Cloruro de sodio (NaCl) H^+
- Amoníaco (NH_3) Amino
- Ácido clorhídrico (HCl) HCl