

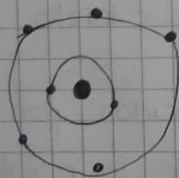
• PROPIEDADES Y USOS

- A temperatura ambiente son líquidos
- Punto de ebullición más elevado que los ácidos correspondientes
- Reaccionan con alcoholes primarios y secundarios dando ésteres y ácidos.
- Son muy empleados en síntesis orgánicas. Por ejemplo, en la industria farmacéutica se utiliza para la elaboración de la aspirina.

23/04/21

(COMPUESTOS) NITROGENADOS

El ejemplo más simple de un átomo de nitrógeno formando tres enlaces simples es el amoníaco.



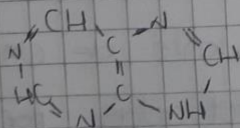
ATOMO DE NITRÓGENO

Los compuestos son grupos funcionales nitrogenados son las siguientes

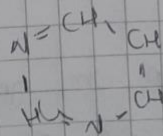
FUNCION	GRUPO FUNCIONAL	EJEMPLOS
Aminas	$-N-$	CH_3-NH_2
Amidas	$-C(=O)-N-$	$CH_3-C(=O)-NH_2$
Nitrocompuestos	$-NO_2$	CH_3-NO_2
Nitrilos	$-C \equiv N$	$CH_3-C \equiv N$

• HETEROCICLOS

Son compuestos orgánicos cíclicos que contienen átomos de Nitrogeno incorporados al ciclo.



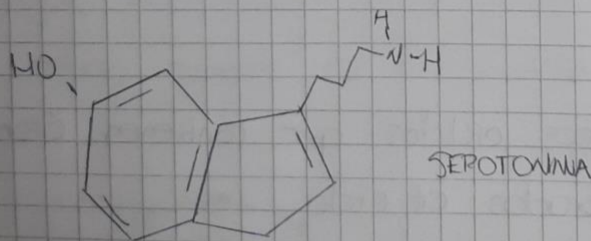
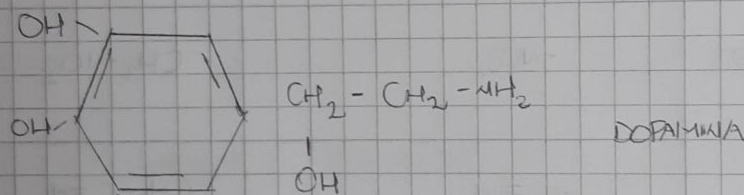
Purina



2-pirimidina

La adrenalina y la noradrenalina son dos hormonas secretadas en la médula de la glándula adrenal y liberadas en el torrente sanguíneo cuando un animal se siente en peligro.

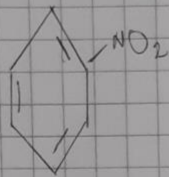
La dopamina y la serotonina son neurotransmisores que se encuentran en el cerebro. Los niveles anormales de dopamina se asocian con muchos trastornos psiquiátricos, incluyendo la enfermedad de Parkinson.



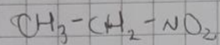
Los alcaloides son un grupo importante de aminas biológicamente activas, que son biosintetizadas por algunas plantas para protegerse de insectos.

• NITROCOMPUESTOS

Presenten el grupo nitro: $-NO_2$. Ejemplo: nitro etano, CH_3-CH_2-
 NO_2



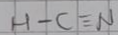
NITROBENCENO



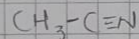
NITROETANO

NOMENCLATURA

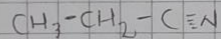
1. CIANURO DE HIDROGENO



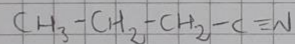
2. ACETONITRILLO / ETANONITRILLO



3. PROPIONITRILLO



4. BUTIRONITRILLO



5. PENTANONITRILLO

