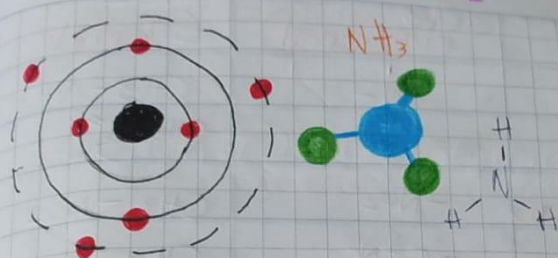
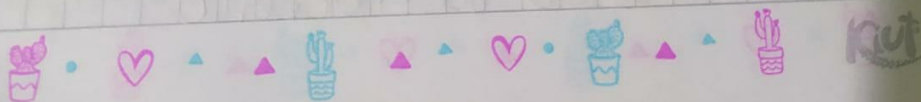


23 de Septiembre - 2021

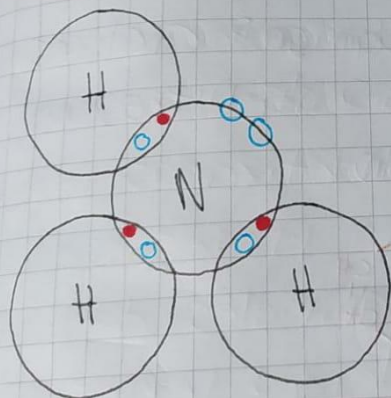
Propósito: comprender e identificar las características de los compuestos nitrogenados

### Compuestos nitrogenados

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



Átomo de nitrógeno



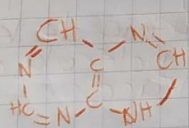
Estructura de Lewis de la molécula de amoníaco

Los compuestos con grupos funcionales nitrogenados son los siguientes:

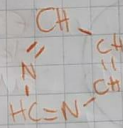
| Función         | GRUPO Funcional  | Ejemplos                               |
|-----------------|------------------|--|
| Aminas          | -N-              | CH <sub>3</sub> -NH <sub>2</sub>       |
| Amidas          | -C(=O)-N-        | CH <sub>3</sub> -C(=O)-NH <sub>2</sub> |
| Nitrocompuestos | -NO <sub>2</sub> | CH <sub>3</sub> -NO <sub>2</sub>       |
| Nitrilos        | -C≡N             | CH <sub>3</sub> -C≡N                   |

## Heterociclos

Son compuestos orgánicos cíclicos que contienen átomos de nitrógeno incorporados al ciclo



Purina

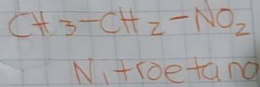
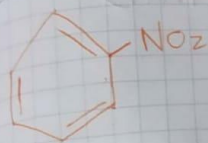


2-Pirimidina

Nucleótidos Presentes en el ADN y en el ARN.

## Nitrocompuestos

Presentan el grupo nitro: -NO<sub>2</sub>.  
Ejemplo: Nitro, etano, CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-NO<sub>2</sub>



## Nitobenceno

Uso: Se utilizan como disolventes, explosivos, propulsores de cohetes, fumigantes, y aditivos de gasolina. Algunos de ellos se emplean en las industrias del caucho, textil, pinturas y barnices.

