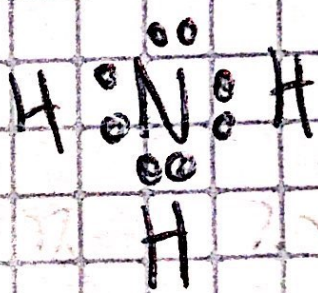
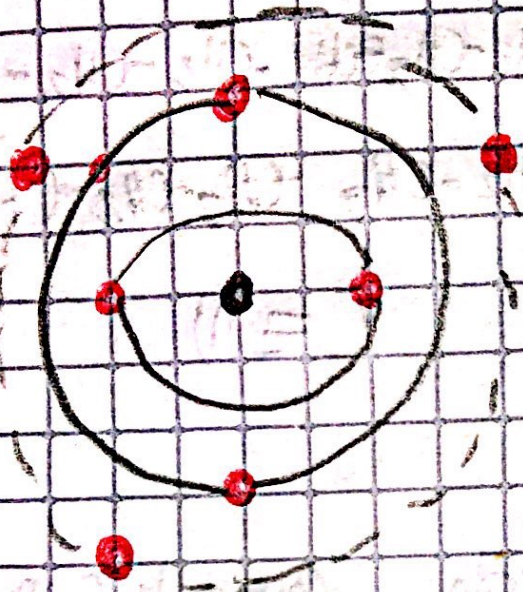


El elemento más similar de un átomo de nitrógeno formado
 tres enlaces similares es el amoníaco

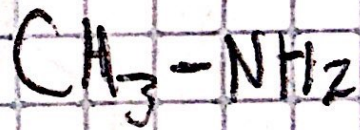


Función

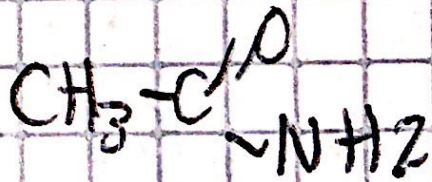
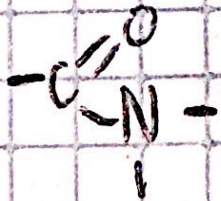
Grupo funcional

EJEMPLOS

Aminas



Amidas



Nitrocompuestos



Nitrilos $-C \equiv N$ $CH_3-C \equiv N$

Nomenclatura

Estructura

- 1- Cianuro de hidrogeno $H-C \equiv N$
- 2 acetonitrilo o etanonitrilo $CH_3-C \equiv N$
- 3 propionitrilo o propanonitrilo $CH_3-CH_2-C \equiv N$
- 4 butironitrilo o butanonitrilo $CH_3-CH_2-CH_2-C \equiv N$
- 5 pentanonitrilo $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-C \equiv N$
- 6 hexanonitrilo $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-C \equiv N$
- 7 heptanonitrilo o capronitrilo $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-C \equiv N$
- 8 octanonitrilo $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-C \equiv N$
- 9 nonanonitrilo o pelargonitrilo $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-C \equiv N$
- 10 decanonitrilo $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-C \equiv N$



Los nitrócompuestos se utilizan como disolventes, explosivos, propulsores de cohetes, fumigantes y aditivos de jabón