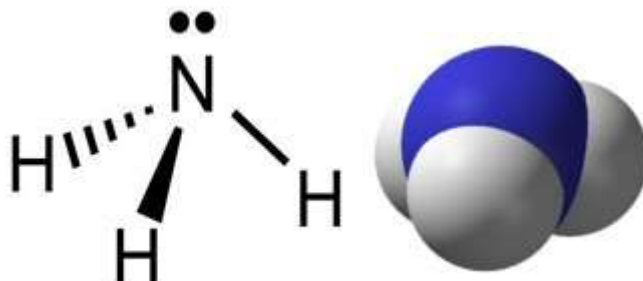


Ammónia NH₃

1.) Atomszerkezet

- Alakja háromszög alapú piramis
- Dipólusmolekula



2.) Fizikai tulajdonságai

- Színtelen, szúrós szagú gáz
- Könnyen cseppfolyósítható
- Vízben kitűnően oldódik, vizes oldata a szalmiákszesz

3.) Kémiai tulajdonságai

- Vízben való oldása fizikai és kémiai változás
 $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$ = sav- bázis reakció
- Savakkal közvetlenül reagál
 $\text{HCl} + \text{NH}_3 = \text{NH}_4\text{Cl}$ = szalmiáksó
- Mérgező

4.) Előfordulása

- Szerves anyagok bomlásterméke

5.) Előállítása

- Szalmiákszesz hevítése
- Iparban elemeiből:
 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 = 2\text{NH}_3$ $\Delta E < 0$
- Szintézis: az anyagok alkotórészeiből, elemeiből kiinduló előállítása

6.) Felhasználása

- Hűtőszekrények hűtőfolyadéka
- Salétromsavgyártás, műtrágyagyártás
- Folttisztító szer