**A nitrogén**

**1; Előfordulása**

a; elemi állapotban: a levegő 78%-a

b; vegyületeiben: pl fehérjék; ammónia (**NH₃);** salétromsav ( **HNO₃)**

**2; Előállítása:** cseppfolyós levegőből

**3; Tulajdonságai**

* színtelen
* szagtalan
* közömbös (kevéssé reakcióképes) gáz

**4; Felhasználása**

ammónia-

gyártás

salétromsav-

**A nitrogén-dioxid (NO₂)**

(A nitrogén a levegő oxigénjével csak magas hőmérsékleten lép reakcióba.)

**A NO₂ tulajdonságai**

* vörösbarna
* MÉRGEZŐ
* gáz
* a savas esők okozója

Hőerőművekben, belsőégésű motorokban jelentős mennyiségű nitrogén-oxid képződik.

**Az ammónia (NH₃)**

(Fehérjék bomlásterméke.)

**1; Előállítása**: szintézis

**N₂ + 3H₂ → 2NH₃**

**2; Tulajdonságai**

* színtelen
* szúrós szagú
* a levegőnél könnyebb gáz
* vízben kitűnően oldódik (reakcióba is lép vele)

( **NH₃ + H₂O → NH₄⁺ + OH⁻ )**

ammónia víz ammóniumion hidroxidion

**3; Felhasználása**

salétromsav-

műtrágya-

gyártás

gyógyszer-

festék-