

DUSÍK

Vlastnosti

- bezbarvý plyn bez zápachu
- je inertní - málo reaktivní
- tvoří dvouatomové molekuly N_2 , spojené trojnou vazbou
- tvoří 78% atmosféry
- teplota pod $-196^{\circ}C$ – kapalný dusík (převaha tlakové lahve se zeleným pruhem)

Využití

- inertní atmosféra např. v prostředí, kde hrozí nebezpečí výbuchu (přečerpávání hořlavin)
- k plnění obalů výrobků, aby nedošlo k jejich zmačkání a zvlhčení (káva, brambůrky,...)
- výroba dusíkatých sloučenin (amoniak, kyselina dusičná, výbušniny – TNT, ...)
- dusíkatá hnojiva
- kapalný dusík – chladicí zařízení v potravinářství a ve zdravotnictví (uchovávání spermií, tkání a buněk)

Sloučeniny dusíku

- dusičnany, dusitany

Amoniak (azan, čpavek)



- bezbarvý, toxický, žravý a pro životní prostředí nebezpečný plyn
- vzniká rozkladem zbytků rostlin a živočichů, z exkrementů a moči živočichů působením bakterií
- tvoří součást atmosféry tzv. velkých planet Sluneční soustavy
- je rozpustný ve vodě, roztok obsahující 24-28% amoniaku – koncentrovaný vodný roztok amoniaku
- užití: výroba kyseliny dusičné, hnojiv, výbušnin, náplň chladicích systémů a klimatizačních zařízení

Koloběh dusíku v přírodě http://vitejtenazemi.cenia.cz/hry/vzduch/kolobeh_dusiku/index.html

