**AMONIAK, HNO3**

* brezbarven
* plin
* reagira bazično in direktno tvori soli
* vonj po sečnini
* slabo topen v vodi
* ***uporaba:***
  + čistila
  + razkužila
  + gnojila
  + razstreliva
  + baterijski členi
* ***pridobivanje***:
  + **HABER – BOSCHOV POSTOPEK – sinteza amoniaka**  
    N2(g) + 3H2(aq) 2 NH3 (g) pomembna sta tlak in temp.
  + **OSTWALDOV POTOPEK - sinteza dušikove (V) kisline**  
    a) 4NH3 + 5O2  4NO + 6H2O naprej pridobivajo dušikov oksid  
    b) 2NO + O2 2NO2  
    v) 2NO2 + H2O + O2 2HNO3