

AMONIAK, HNO₃

- brezbarven
- plin
- reagira bazično in direktno tvori soli
- vonj po sečnini
- slabo topen v vodi
- **uporaba:**
 - o čistila
 - o razkužila
 - o gnojila
 - o razstreliva
 - o baterijski členi
- **pridobivanje:**
 - o **HABER – BOSCHOV POSTOPEK – sinteza amoniaka**
$$\text{N}_{2(\text{g})} + 3\text{H}_{2(\text{aq})} \longrightarrow 2\text{NH}_3(\text{g})$$

pomembna sta tlak in temp.
 - o **OSTWALDOV POTOPEK – sinteza dušikove (V) kisline**
 - a) $4\text{NH}_3 + 5\text{O}_2 \longrightarrow 4\text{NO} + 6\text{H}_2\text{O}$

dušikov oksid naprej pridobivajo
 - b) $2\text{NO} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{NO}_2$
 - v) $2\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{HNO}_3$