**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