Príprava halogenidov:

1. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_zlučovaním prvkov:
2. reakciou neušľachtilých kovov s halgénvodíkovými kyselinami:
3. Reakciou hydroxidu s halogénvodíkovou kyselinou
4. Reakciu roztokov solí s halogénvodíkovými kyselinami

Bieliaci lúh: NaCl .NaClO

Chlórové vápno: CaCl2.CaClO

Príprava chlóru: oxidačnými činidlami

MnO2 + 4HCl → Cl2 + MnCl2 + 2H2O

2KMnO4 + 16 HCl → 5Cl2 + 2MnCl2 + 2KCl + 8 H2O

Chlór – najreaktívnejší nekov, žltozelený plyn, toxický - jedovatý – vdychovanie edém pľúc, agresívny, spôsobuje koróziu, má bieliace a dezinfekčné účinky, vo vode má dez.účinky O z HClO !!!!

F- fluoridované pasty, teflón, PVC

Zdroje jódu: chaluhy, riasy, jodová tinktúra 5%-roztok (rozpúšťa sa) v etanole – dezinfekcia v lekárstve, NaI a KI očné kvapky

Lugolov roztok I2 v KI – dôkaz \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ sfarbenie

AgBr – fotografický priemysel

Minerály

Halit

Sylvín

Kryolit

apatit

HCl + kov H2

+ sulfid H2S

+uhličitan CO2 + H2O

+siričitan SO2 + H20

Analytický dôkaz + AgNO3 - AgCl - biela zrazenina, na svetle šedne

* AgBr – bledložltá
* AgI - žltá