**A klór**

**1; Előfordulása**

**a; elemi állapotban:** vulkáni gőzökben, gázokban

**b; vegyületeiben** pl. NaCl (kősó, konyhasó)

**2; Előállítása**

**a; ipari:** konyhasó elektromos bontása

**b; laboratóriumi:** káliumpermanganát+ cc. sósav reakciójával

**3; Tulajdonságai:**

* sárgászöld
* nehezebb a levegőnél
* mérgező
* színtelenít, fertőtlenít (oxidálószer)
* nagy a reakciókészsége
* fojtó szagú
* gáz

**4; Reakciói: redoxireakció**

*a; hidrogénnel*

**H₂ + Cl₂ → 2 HCl**

*b; fémekkel pl. nátriummal*

**2Na + Cl₂ → 2NaCl**

**5; Felhasználása**

* színtelenítés
* fehérítés
* fertőtlenítés
* klórtartalmú vegyületek előállítása