**Halogény**

Vlastnosti:

* Prvky VII.A skupiny: F, Cl, Br, I
* 7 valenčných elektrónov
* Do naplnenia valenčnej vrstvy im chýba 1 elektrón, preto sú veľmi reaktívne
* V prírode iba vo forme zlúčenín
* Voľné( nezlúčené) halogény sú prudko jedovaté( Cl- bojový plyn v 1. sv. vojne)
* Ak sú čisté vytvárajú dvojatómové zlúčeniny F2, Cl2 .....
* F, Cl- plyny, Br- kvapalina, I- tuhá látka

Využitie:

* Využívajú sa najmä zlúčeniny halogénov

Fluór

* Posilnenie zubnej skloviny

Chlór

* Dezinfekcia vody
* Bielenie textilu a papiera
* Výroba plastov

Jód

* Nevyhnutný pre činnosť štítnej žľazy
* Dezinfekcia rán- jódová tinktúra