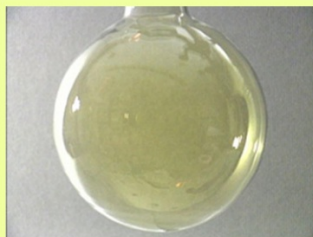


HALOGENI ELEMENT

(U, str. 110 - 112)

1. So elementi VII. skupine.
2. So zelo reaktivni, v naravi jih najdemo le v spojinah.
Reaktivnost po skupini navzdol pada.
3. V elementarnem stanju so v obliki molekul (F_2 , Cl_2 ...)



4. Opis elementov:

- **Fluor** je zelo reaktiven svetlo rumen plin, ki reagira skoraj z vsemi elementi in spojinam. Fluorove spojine najdemo v zobni pasti, v teflonu.



- **Klor** je rumenozelen strupen plin. Uporablja se za razkuževanje vode in za beljenje tkanin. Prvi bojni strup (iperit) je klorova spojina.



- **Brom** je rdečerjava tekočina, povzroča hude opekline. Bromove spojine so v solzivcu.



- **Kristali joda** so temno sive barve, imajo kovinski sijaj, pri segrevanju sublimira, pare so vijolične barve. Raztopina v alkoholu je razkužilo. Jodove spojine so dodane kuhinjski soli.

sol je jodirana



**povečana ščitnica
(golša)**

