**HALOGENI ELEMENTI**

*Poskusi:*

1. Sublimacija joda
2. Raztapljanje v tetraklorometanu
3. Sinteza Cl2 – zelen plin

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| F, - v naravi, v spojinah | | |
| Cl, | *nekovine* | NaCl, MgCl2 |
| Br, | Tekoč v algah |
| I, trden | | |

At – radioktiven

**JOD, I**

* edini, od halogenih elementov, ki je v trdnem stanju
* črno sivi kristali
* z alkoholom se dobro topi, nastane rjavkasto rdeča raztopina
* v tetraklorometanu se topi z vijolično barvo
* tinkture

**KLOR, Cl**

* rumenkasto – zelene barve
* topen v vodi (klorovica)
* strupen (bojni plin)
* uporaba
  + razkužila
  + klorovodikova kislina

**BROM. Br**

* za barvanje
* zdravila (uspavala, pomirjevala)
* črno-bela fotografija