

Halogének Halogény

TK: 41. oldal



Füzetbe leírni:

F – fluór

Cl – klór

Br – bróm

I – jód

At – asztácium

- A halogének a VII. A csoportban helyezkednek el, mert külső héjukon 7 e található.
- oxid. számuk $-I$, mert egy elektront képesek felvenni, hogy oktett állapotba kerüljenek.
- kétatomos molekulákat alkotnak: F_2 , Cl_2 , Br_2 és I_2
- könnyen egyesülnek a hidrogénnel és az alkáli fémekkel
- nagyon reakcióképes elemek, legreaktívabb a fluor
- mérgező, bűzös elemek
- F – gáznemű, zöldessárga
- Cl – gáznemű, sárgászöld
- Br – cseppfolyós, vörösbarna
- I – szilárd, szürkésfekete
- F, Cl, I – biogén elemek
- Cl : kősóból állítják elő, mérgező gáz (háborúban használták), maró hatású, fertőtlenítésre, textilfehérítés, műanyagok és gyógyszerek előállítására használják, gyomorban található meg, mint gyomorsav (0,3 %- os sósav)
- F: vegyületei a fogzománcban és a csontokban fordulnak elő
- I: vegyületei a pajzsmirigyben fordulnak elő, mint jódtinktúra a gyógyászatban használják a sebek fertőtlenítésére.



A Zoom órán felelünk az utolsó 3 tananyagból



*A füzetbe leírt tananyagot kérem szépen
lefényképezni és elküldeni messengeren szerda
estig.*

Köszönöm

