**KEMIJA 8. razred**

**DELO NA DALJAVO ( DOMA ), torek, 31.3.2020**

**Halogeni elementi**

Učenci spoznajo lastnosti halogenov ter uporabo halogenov.

**Navodila za učence**

Razišči

* Halogeni elementi se nahajajo v 17.(VII) skupini periodnega sistema. Poišči halogene elemente v [periodnem sistemu](http://ekemija.osbos.si/e-pomoc/celoten_ps_crta.jpg).

V učbeniku na str. 90-91, preberi vse o halogenih. V zvezek zapiši naslov **Halogeni elementi** in prepiši *zapis v zvezek*.

V DZ na str. 104, reši naloge, pomagaš si lahko z učbenikom.

Na spletni strani i-učbeniki, si oglej video - poskus (reakcijo med klorom in natrijem)

<https://eucbeniki.sio.si/kemija8/953/index4.html>

*Zapis v zvezek, torek, 31.3.2020*

**HALOGENI ELEMENTI**

Halogeni so elementi 17. skupine PSE. Fluor – **F**; klor – **Cl**; brom – **Br** in jod - **I** so pomembni elementi.

Vsi halogeni tvorijo **dvoatomne** **molekule**: **F2, Cl2, Br2, I2.**

Tališča in vrelišča halogenov se **večajo po skupini navzdol**. Reaktivnost halogenov se **manjša po skupini navzdol**, najbolj reaktiven je fluor ( F ).



Strupenost

Vsi halogeni elementi so strupeni.

* Fluor in klor sta pri sobni temperaturi plina sta zelo nevarna in pri vdihavanju poškodujeta dihalne poti.
* Klor (strupen plin zadušljivega vonja) in druge klorove spojine so v 1. svetovni vojni uporabljali kot bojni strup.
* Brom je škodljiva tekočina, močno poškoduje kožo in rane se težko celijo.
* Jod je med halogenimi elementi najmanj strupen. Je antiseptik. Alkoholno raztopino joda se lahko uporablja za razkuževanje ran.

**Uporaba halogenov**

Halogeni elementi so zelo pomembni v vsakdanjem življenju.

|  |  |
| --- | --- |
| **Ime elementa** | **Uporaba** |
| F – fluor | V zobnih pastah, za izdelavo teflona. |
| Cl – klor | Belilna sredstva, razkužila, PVC, beljenje papirja, razkuževanje vode |
| Br - brom | Za izdelavo pesticidov, v proizvodnji zdravil, |
| I - jod | Alkoholno raztopino uporabljamo za razkuževanje, za čiščenje vode. |