**8. razred: KEMIJA**

Sreda, 27. 5. 2020 Zaporedna ura: 14., 15./59., 60.

Petek, 30. 5. 2020

Danes nadaljujemo s spoznavanjem elementov v PSE. Še prej pa preveri pravilnost odgovorov iz prejšnje ure.

* Najprej preveri, če imaš pravilno rešene naloge iz prejšnje ure. Kar imaš narobe popravi, če kaj manjka, dopiši.
1. aluminij + kisik → aluminijev oksid
4Al(s) + 3O2(g) → 2Al2O3(s)
2. železo + kisik + voda → železov oksid (rja)

4Fe(s) +3O2(g) +2 x H2O(l) → 2Fe2O3 x H2O(s) to je železov oksid z vezano vodo - RJA

X pomeni različno število molekul vode

kovanci za 1 in 2 evra so sestavljeni iz dveh zlitin.

|  |  |
| --- | --- |
| **Vrednost** | **Sestava** |
| 2 €1 € | 'zlati' del75 % baker20 % cink5 % nikelj | 'srebrni' del75 % baker25 % nikelj |
| 0,50 €0,20 €0,10 € | 89 % baker5 % aluminij5 % cink1 % kositer |
| 1, 2 in 5 centov | jeklo z bakreno prevleko |

Kovanca za 10 in 20 centov sta iz zlitine bakra, aluminija, cinka in kositra, kovanec za 2 centa pa je jeklen z bakreno prevleko.

1. Rumeno zlato – zlitina zlata, bakra in srebra

Belo zlato – zlitina zlata, niklja in cinka (včasih platine).

1. Čisto zlato ima 24 karatov, v 18 karatnem zlatu pa je 25 % drugih kovin.

Nova snov: **Halogeni elementi** - **VII. skupina PSE**

* Danes bomo nadaljevali s spoznavanjem halogenih elementov. Se še spomnite, kje v periodnem sistemu ležijo? Ali so reaktivni? Kje jih uporabljamo?
* Najprej preberi v svojem učbeniku pod naslovom Halogeni elementi, nato pojdi še na spodnjo povezavo

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

* V zvezek napiši naslov, prepiši tabelo ter vse ostalo in odgovori na vprašanje.

**VII. skupina PSE - Halogeni elementi**

**Vsi halogeni elementi so strupeni, najmanj jod.**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Ime  | simbol | Formula  | Barva in agregatno stanje pri sobni T |
| Fluor | F | F2 | svetlo rumen plin – NAJBOLJ REAKTIVEN |
| Klor | Cl | Cl2 | rumeno zelen plin |
| Brom | Br | Br2 | rdeče rjava tekočina |
| Jod | I | I2 | sivi kristali, trdno – NAJMANJ REAKTIVEN |
| astat | At | / | radioaktiven element |

* Nariši puščico v smer, kjer reaktivnost raste.

Katere so skupne značilnosti halogenih elementov? Zapiši v zvezek.

**Uporaba halogenov**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **FLUOR** | **KLOR** | **BROM** | **JOD** |
| •v zobnih pastah, •za izdelavo teflona | •belilna sredstva (varikina: NaClO) •razkužila •PVC, •beljenje papirja, •razkuževanje vode | •za izdelavo pesticidov, •v proizvodnji zdravil, •v fotografskih filmih (srebrov bromid) | •je antiseptik, alkoholno raztopino uporabljamo za razkuževanje, •za čiščenje vode |

**Vodne raztopine halogenov**

 • klorovica

 • bromovica

 • jodovica

**Pridobivanje klora**

Iz slanice (NaCl(aq) ) s pomočjo električnega toka- ta proces imenujemo ELEKTROLIZA.

NaCl(aq) elektroliza → H2(g) + Cl2(g) + NaOH(aq)

* Vadiš še z nalogami na spodnji povezavi (od 6.1 do 6.11). Nalogo 6.10 prepiši v zvezek.

 <http://www.osbos.si/ekemija/e-gradivo/6-sklop/utrjevanje5.html>

**Po vsej verjetnosti se v tem šolskem letu še srečamo tudi pri običajnem pouku v šoli. Takrat bomo snov temeljito ponovili. Preden bom ocene zaključila, bom pregledala zapiske predelane snovi v vaših zvezkih, zato kar preverite, če imate vse narejeno.**