

**OBVEZNI DEL**

*Na elektronski naslov sem ti poslala navodila za ocenjevanje znanja. Če še nisi naredil naloge, jo naredi čim prej. Nalogo pošlji na moj elektronski naslov.*

Predno začnemo z novo snovjo, preglej naloge prejšnjega tedna.

Rešitve:

1. b) halogeni elementi
2. c) pada
3. a) naraščajo
4. d) plinasto, plinasto, tekoče, trdno
- 5.

Ime halogena	Kemijski simbol	Formula molekule	Agregatno stanje (pri sobni temp.)	Barva elementa
fluor	F	F <sub>2</sub>	plinasto	svetlorumena
klor	Cl	Cl <sub>2</sub>	plinasto	svetlozelena
brom	Br	Br <sub>2</sub>	tekoče	rdečerjava
jod	I	I <sub>2</sub>	trdno	temnosiva

Rešitve nalog: Znam za več:

5. c) kalijev klorid in jod
6. sedmi, desni, reaktivni, svetlorumene, svetlozelene, rdečerjava, temnosive, strupen, razkuževanje
7. a) z raztopino natrijevega klorida
  - b) Brom je reaktivnejši od joda (reakcije izpodrivanja).
  - c) Natrijev bromid (vodna raztopina), jod (vodna raztopina).
  - d) brom + natrijev jodid → natrijev bromid + jod
  - e)  $\text{Br}_2(\text{l}) + 2\text{NaI}(\text{aq}) \rightarrow 2\text{NaBr}(\text{aq}) + \text{I}_2(\text{aq})$

**Nadaljujemo...**

V učbeniku preberi strani od 112 - 113.

V zvezek napiši naslov: **Žlahtni plini**

S pomočjo spodnje slike ponovi vse skupine, ki smo jih že spoznali. Zapomni si, kje ležijo žlahtni plini.

**ŽLAHTNI PLINI (VIII.skupina)**

ALKALIJSKE KOVINE – I. skup.      ŽLAHTNI PLINI (VIII.skupina)      ŽLAHTNI PLINI – VIII. skup.

ZEMELJSKOALKALIJSKE KOVINE - II. skup.      HALOGENI ELEMENTI - VII. skup.      VIII

PREHODNI ELEMENTI

Lantanoidi

Aktinoidi

POLKOVINE

**V zvezek zapiši spodnje besedilo.**

- Nahajajo se v VIII. skupini periodnega sistema: He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn.
- Atomi imajo zapolnjene zunanje lupine z elektroni, zato so zelo nereaktivni.
- So brezbarvni plini, ki jih pridobivamo iz utekočinjenega zraka.
- So enoatomni, ne tvorijo dvoatomnih molekul kot drugi plini.
- Temperatura vrelišča in gostota po skupini naraščata.
- Uporaba:
  - Helij: za polnjenje balonov, za pripravo dihalne mešanice s kisikom za potapljače.
  - Neon: za razsvetljavo reklamnih napisov (zaradi intenzivne rdečeoranžne barve).
  - Kripton: za laserje.
  - Ksenon: dodajamo predvsem avtomobilskim žarnicam za povečanje svetilnosti, uporaba v fotografskih bliskavicah pa omogoča ustvarjanje močne svetlobe.

**ZNAM ZA VEČ:**

**SILICIJ** (drugi najbolj razširjen element v zemeljski skorji)

Prepiši v zvezek lastnosti silicija. S pomočjo učbenika, stran 114 in spleta, dopolni povedi. V pomoč že imaš našete tri možnosti. S pravilno dopolni poved.

Silicij je najpomembnejša

- rdečerja trda kovina.
- rumena trdna nekovina.
- temnosiva trda polkovina.

Vezan je v različnih spojinah najbolj znan je mineral

- apnenec.
- kremen.
- granit.

Uvrščamo ga med

*A polprevodnike – prevaja električni tok bolje kot nekovine a slabše kot kovine..*

*B prevodnike – prevaja električni tok kot kovine.*

*C neprevodnike – ne prevaja električnega toka.*

Silicijev dioksid potrebujemo za proizvodnjo

*A jekla,*

*B stekla,*

*C plastike,*

ki ga dobimo tako, da stalimo zmes silicijevega dioksida, natrijevega karbonata in kalcijevega karbonata.

Pomemben silicijeve spojine so

A polimeri,

B silikoni,

ki jih uporabljamo v gradbeništvu ( tesnila, izolacija, laki in masti) in medicini.

V sodobni tehnologiji je pomemben čist silicij, ki ga uporabljamo v elektrotehniki, za izdelavo računalniških čipov in sončnih celic.

Imaš kakšno vprašanje? Pošlji ga na: [rahela.selan@guest.arnes.si](mailto:rahela.selan@guest.arnes.si)