

Dragi učenci!

Lepo vas pozdravljam, tokrat v že 5. tednu samostojnega domačega dela.

Sedaj smo se že vsi navadili na drugačen način dela, a gotovo tudi vi komaj čakate, da se spet vidimo v šolskih klopeh.

Zopet vas moram pohvaliti (vsaj veliko večino), da sproti, pridno opravljate svoje dolžnosti.

Pozivam tudi tiste, ki se še niso oglasili, da naredijo prvi korak.

Če česa ne razumete, me pokličite (dosegljiva sem na 041 832 001 od 10.00 do 11.30) ali pišite. Bolje, da probleme rešimo sproti.

Če vseh vprašanj za ponavljanje in utrjevanje ne boste utegnili rešiti, jih nekaj pustite za naslednji teden.

Veliko uspeha pri delu. Želim, da prijetno preživite teden in bodite zdravi – učiteljica Jerneja.

PONAVLJANJE IN UTRJEVANJE

1. Napiši simbol ime elementa, ki leži v VII. (17) skupini in 3. periodi.
2. Napiši dva elementa, ki imata podobne lastnosti kot kalij.
3. Kateri element ima enako število elektronov kot ion aluminija?
4. Koliko zunanjih elektronov ima atom žvepla?
5. Koliko protonov ima atom bakra?
6. Kateri element ima vrstno število 20?
7. Kaj so izotopi?
8. Napiši **formule**:

didušikov pentaoksid _____ metan _____ amoniak _____

ogljikov dioksid _____ tetrafosforjev dekaoksid _____

9. Napiši **imena**:

SO₃ _____ Al₂O₃ _____ Na₂S _____

10. Spodaj so naštete spremembe. Ugotovi katere so kemijske (zapiši **K**) in katere fizikalne (**F**).

gnitje limone _____ izhlapevanje vode _____ sublimacija _____ gorenje drv v peči _____

taljenje ledu _____ pečenje kruha _____ cvrtje jajca _____ kondenzacija _____

11. Kateri ioni vsebujejo **enako število elektronov**?

a) K⁺

b) S²⁻

c) Ca²⁺

č) Br⁻

12. Napiši **vrsto kemijske vezi**:

vodikov fluorid _____ kalijev bromid _____ molekula dušika _____
voda _____ molekula kisika _____ aluminijev oksid _____

13. Napiši **urejeno kemijsko enačbo**.

Pri reakciji med aluminijem in klorom nastane aluminijev triklorid.

ALKALIJSKE KOVINE

Učbenik stran 68. Preberi večkrat.

Napiši naslov ALKALIJSKE KOVINE

Napiši:

1. **Alkalijske kovine** ležijo v **I.** skupini PSE. Preriši iz učb. Ie I. skupino (temno modra polja).
2. Razlikujejo se od drugih kovin: so **mehke** (režemo jih z nožem), imajo **nizka tališča**.
3. V naravi jih **ne najdemo v elementarni obliki**. So **NAJBOLJ REAKTIVNE KOVINE**.
4. Pri reakciji z **vodo** nastanejo **hidroksidi** (bazične raztopine, ki so jim nekoč rekli alkalijske; od tod ime elementov I. skupine).

Primer: $2\text{Na}_{(s)} + 2\text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow 2\text{NaOH}_{(aq)} + \text{H}_{2(g)}$

natrij + voda → natrijev hidroksid + vodik

5. Zanimiva lastnost spojin alkalijskih kovin je, da **plamen obarvajo** v različne barve (ognjemeti).

Kakšne barve je plamen in še druge zanimivosti na spodnjih povezavah:

<https://www.youtube.com/watch?v=6ZY6d6jrq-0>

<https://www.youtube.com/watch?v=eaChisV5uR0>

<https://www.youtube.com/watch?v=m55kgyApYrY>

https://dijaski.net/gradivo/kem_ref_alkalijske_kovine_03_predstavitev

NALOGA: preberi o natriju in kaliju (učb. 68).Pojasni, odgovori!

1. Uporaba natrija v kemijski industriji.
2. Vloga natrija in kalija v našem telesu.
3. Katero sadje vsebuje veliko kalija?

Rešitve naloge sporoči v pdf obliki.

