

Utrjevanje znanja pred 2. pisnim ocenjevanjem

Učna snov (poglavja):

- Kemijske reakcije
- Elementi v periodnem sistemu
- Ogljikovodiki (vključno z imeni nerazvejanih alkanov).

Vprašnja bodo objavljena v spletni učilnici.

Vprašanja v krepkem tisku zajemajo minimalne standarde znanja.

ELEMENTI V PERIODNEM SISTEMU

- 1. Naštej glavne vire elementov in spojin v naravi.**
- 2. Naštej pline v suhem zraku. Kako te pline pridobijo iz zraka?**
- 3. Naštej tri samorodne elemente.**
4. Zapiši formulo za apnenec, žgano apno in gašeno apno. Napiši kemijsko ime za te spojine.
5. Napiši kemijsko enačbo za razpad kalcijevega karbonata pri segrevanju. Uporabi oznake za agregatna stanja.

6. Kateri plin dokazujemo z apnico? Napiši kemijsko enačbo, ki poteče med tem plinom in apnico. Uporabi oznake za agregatna stanja.

7. Določi relativno atomsko maso za natrij in dušik.

8. Določi relativno molekulsko maso za kisik in ogljikov dioksid.

9. Izračunaj masni delež natrija v natrijevem sulfidu.

10. Kako imenujemo elemente I., II. VII. In VIII. skupine?

11. Naštej lastnosti kovin.

12. Napiši enačbo za oksidacijo aluminija. Uporabi oznake za agregatna stanja.

13. Napiši enačbo za reakcijo litija s klorovodikovo kislino. Uporabi oznake za agregatna stanja.

14. Napiši en primer uporabe bakra, živega srebra in železa.

15. Naštej lastnosti alkalijskih kovin.

16. Napiši enačbo za reakcijo kalija z vodo.

17. Naštej lastnosti zemeljskoalkalijskih kovin.

18. Napiši enačbo za reakcijo stroncija z vodo. Uporabi oznake za agregatna stanja.

19. Kako obarvajo plamen spojine alkalijskih in zemeljskoalkalijskih kovin?

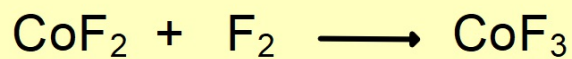
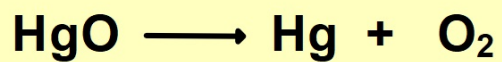
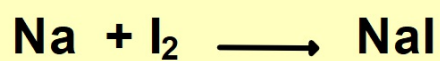
20. Naštej lastnosti nekovin.

21. V kakšnem agregatnem stanju so halogeni elementi pri sobni temperaturi?

22. Kakšne barve so posamezni halogeni elementi?

KEMIJSKE REAKCIJE

1. Uredi enačbe kemijskih reakcij. Poimenuj reaktante in produkte.



2. Napiši urejene kemijske enačbe. Označi agregatna stanja.

Kalij reagira z jodom.

Aluminij vržemo v klorovodikovo kislino.

Oksidacija kalcija.

3. Kaj je značilno za fizikalno spremembo? Primeri.

4. Kaj je značilno za kemijsko spremembo? Primeri.

5. Kaj je oborina?

6. Kaj pomenijo izrazi sinteza, analiza, oksidacija, redukcija, obarjanje?

8. Opiši eksotermno reakcijo. Primeri. Nariši energijski diagram za to spremembo.

9. Opiši endotermno reakcijo. Primeri. Nariši energijski diagram za to spremembo.

OGLJIKOVODIKI

- 1. Kaj so ogljikovodiki? Katera sta glavna vira ogljikovodikov?**
- 2. Opiši popolno in nepopolno gorenje ogljikovodikov.**
- 3. Kaj so alkani? Kakšna je njihova splošna formula?**
- 4. Naštej prvih deset alkanov z nerazvejano verigo.**
- 5. Napiši urejeno kemijsko enačbo za popolno gorenje propana.**

6. Napiši strukturno, racionalno in molekulsko formulo za spojine, ki jih predstavljajo modeli.

