

sreda 21.10. 2020 (2 uri)

Tabelski zapis si prepiši v zvezek.

tabelski zapis

## **KEMIJSKA REAKCIJA KOT SNOVNA IN ENERGIJSKA SPREMEMBA**

**NAVODILO:** na povezavi si pogledaj poskusa in odgovori na vprašanja

### **1. RAZTAPLJANJE CINKA V KLOROVODIKOVI KISLINI:**

<https://eucbeniki.sio.si/kemija8/943/index1.html>

Odgovori na vprašanja:

Razloži, kaj se je zgodilo z balončkom pri poskusu in zakaj?

Katera **vrsta spremembe** je potekla pri poskusu, ki si ga opazoval?

### **2. REAKCIJA MED KALIJEVIM JODIDOM IN SVINČEVIM NITRATOM:**

<https://eucbeniki.sio.si/kemija8/943/index2.html>

Odgovori na vprašanje:

Kaj se je zgodilo z raztopino kalijevega jodida, ko so s kapalko dodali raztopino svinčevega nitrata?

3. Da je potekla **kemijska reakcija**, lahko sklepamo po naslednjih **znakih**: nastajanje plina, nastanek oborine, sprememba barve snovi. Vse te **spremembe so kemijske** in jih imenujemo **kemijske reakcije**.

4. Pri **kemijskih reakcijah** nastajajo **nove snovi**.

5. Pri **kemijskih reakcijah** se spreminja **energija**. Energija se lahko sprošča ali porablja v obliki toplote, svetlobe, zvoka ali električne energije.

6. **Kemijske reakcije** je običajno **težko obrniti**.

Tabelski zapis si prepisi v zvezek.

tabelski zapis

## REAKTANTI IN PRODUKTI

1. **Reaktanti** so snovi, ki **vstopajo** v reakcijo (na **levi strani** enačbe).  
**Produkti** so snovi, ki **nastanejo** pri reakcij (na **desni strani** reakcije).
2. **Kemijske reakcije** zapišemo s **kemijskimi enačbami**.

Spomni se poskusa **gorenje magnezija**, ki smo ga naredili v sedmem razredu pri predmetu naravoslovje. Poskus si lahko ogledaš še enkrat na povezavi:

<https://www.youtube.com/watch?v=3cJ7FiyUgZM>

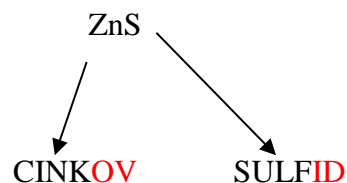
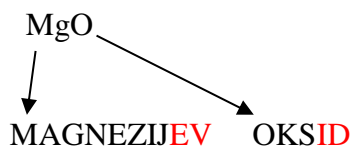
**Besedna enačba:** magnezij + kisik  $\longrightarrow$  magnezijev oksid

**Kemijska enačba:**  $2 \text{Mg} + \text{O}_2 \longrightarrow 2 \text{MgO}$

**Puščica** med reaktanti in produkti **označuje smer** reakcije.

3. **Agregatna stanja:** trdno (s),  
tekoče(l),  
plinasto (g),  
vodna raztopina (aq).

4. **Poimenovanje spojin:** Imena spojin, ki vsebujejo **dve vrsti elementov**, tvorimo tako, da dobi **slovensko ime prvega elementa** pripono **–ov** ali **–ev**, **latinsko ime drugega elementa** pa pripono **–id**. **Število atomov** posameznega elementa **zapišemo z grškimi števnik** (npr. di-dve,...).



Do četrta, **22. 10. 2020** mi po elektronskem naslovu ([helenaesnik1@gmail.com](mailto:helenaesnik1@gmail.com)) pošlji fotografiji tabelskih zapisov.

Vaše delo, prizadevanje in pravočasnost, se bosta tudi vrednotila in pripomogla k vašemu željenemu uspehu. Vaše delo sprti tudi beležim.