**KEMIJA 8. razred**

**DELO NA DALJAVO (DOMA), ponedeljek, 20.4.2020**

**Utrjevanje**

**Navodila za učence**

V učbeniku na str. 72. si preberite povzetek Kemijske reakcije – Zapomnim si. Pripravila sem vam vprašanja, da boste ponovili in utrdili znanje. Preberite vsa vprašanja in odgovore zapišite v zvezek za kemijo. Najprej poskusi sam/-a odgovoriti na vprašanja in tako oceni svoje znanje.

Odgovore poslikaj in mi pošlji do petka, 24.4.2020 [marina.cupi@gmail.com](mailto:marina.cupi@gmail.com)

V DZ na str.83-84 Preizkusim svoje znanje, reši naloge 1-8. Preveri svoje znanje, tako da preveriš rešene naloge s pomočjo rešitev str. 152.



KEMIJSKE REAKCIJE

(kemijske reakcije, kemijske enačbe, zakon o ohranitvi mase,

eksotermna in endotermna reakcija)

**Vprašanja za utrjevanje**

1. Pojasni razliko med kemijsko reakcijo in fizikalno spremembo?
2. Naštej nekaj kemijskih reakcij.
3. Katere fizikalne spremembe poznaš?
4. Pojasni razliko med spajanjem in razkrojem.
5. Kaj je gorenje?
6. Napiši urejeno enačbo gorenje etana C2H6
7. Pojasni zakon o ohranitvi mase.
8. Na krožnik natresi malo pecilni prašek in mu dodaj malo kisa. Kaj opaziš?
9. Kaj se dogaja pri eksotermnih reakcijah? Navedi primer take reakcije.
10. Kaj se dogaja pri endotermnih reakcijah? Navedi primer take reakcije.
11. Opiši fotosintezo.

Preizkusi svoje znanje (kemijske reakcije in elementi v periodnem sistemu)

1. Kaj so reaktanti in kaj produkti?
2. Katere od navedenih reditev so pravilne?
3. Pri kemijski reakciji se snov ne spremeni.
4. Celično dihanje je kemijske reakcija.
5. Pri kemijski reakciji se energija lahko sprošča.
6. Pri kemijski reakciji ni sprememb energije.
7. Pri kemijski reakciji je masa reaktantov enaka masi produktov.
8. Sprememba agregatnega stanja snovi ni kemijska reakcija.
9. Kakšna je bistvena razlika med kemijsko in fizikalno spremembo?
10. Uredi kemijske enačbe
11. \_\_\_ Si(s) + \_\_\_ Cl2(g) 🡪 \_\_\_ SiCl4(l)
12. \_\_\_ Ca(s) + \_\_\_ HCl(g) 🡪 \_\_\_ CaCl2(s) + \_\_\_ H2(g)
13. Uredi kemijske enačbe ter zapiši reaktante in produkte.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Kemijska enačbe** | **Reaktanti** | **Produkti** |
| \_\_\_ CrO3(s) 🡪 \_\_\_ Cr2O3(s) + \_\_\_ O2(g) |  |  |
| \_\_\_ ZnS(s) + \_\_\_ O2(g) 🡪 \_\_\_ ZnO(s) + \_\_\_ SO2(g) |  |  |
| \_\_\_ CaCO3(s) 🡪 \_\_\_ CaO(s) + \_\_\_ CO2(g) |  |  |
| \_\_\_ Fe(s) + \_\_\_ Cl2(g) 🡪 \_\_\_ FeCl3(s) |  |  |

1. Odgovori na vprašanja.
2. Kako imenujemo elemente 1. skupine v periodnem sistemu elementov?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Kako imenujemo elemente 2. skupine v periodnem sistemu elementov?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Kako imenujemo elemente 17. skupine v periodnem sistemu elementov?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Kako imenujemo elemente 18. skupine v periodnem sistemu elementov?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Izračunaj masni delež kisika v etanolu C2H5OH.
2. Izračunaj masni delež mangana v manganovih oksidih: MnO, MnO2, Mn2O3