



*Osnovna šola Gornji  
Petrovci  
Gornji Petrovci 2  
9203 Petrovci  
Tel.: 02 - 556 - 90 - 20*



*<http://www.os-gpetrovci.si>  
E-mail: o-  
gpetrovci@guest.arnes.si  
Davčna številka: 61749206  
Številka: /2019-2020  
Datum: 19.4.2020*



## **Spoštovani učenci 8. razreda! ( KEMIJA)**

Stopili smo že v peti teden dela na daljavo. V tem tednu boste delali s periodnim sistemom kot do sedaj. Spoznavali bomo relativno molekulsko maso.

Seveda vam bom ob tem v podporo, ob vseh dilemah in vprašanjih sem vam na voljo preko elektronske pošte ([zdenka.lainscek@guest.arnes.si](mailto:zdenka.lainscek@guest.arnes.si)).

**NAVODILA ZA DELO: od 20. 4. 2020 do 24. 4. 2020 (2 šolski uri)**

**UČNA TEMA: RELETIVNA MOLEKULSKA MASA**

**Cilji:**

- ❖ Učenec zna poiskati relativne atomske mase elementov v periodnem sistemu elementov in iz njih izračunati relativne molekulske mase.

**V učbeniku si natančno preberi učno snov in napravi izpiske. Nato pa rešiš učni list in mi ga vrneš v pregled.**

**Naloge lahko rešiš tudi v zvezek in mi potem pošlješ sliko.**

Uspešno delo!

Učiteljica Zdenka

- ❖ Pojasni razliko med pojmomoma reletivna atomska masa in reletivna molekulska masa.
- ❖ Kako izračunamo reletivno molekulska maso.
- ❖ Spoznali smo, da se nekateri elementi nahajajo v obliki dvoatomskih molekul. Dopolni preglednico.

Ime elementa	Formula elementa	Relativna molekulska masa
kisik	O <sub>2</sub>	2x16,0=32,0
vodik		
	Cl <sub>2</sub>	
	N <sub>2</sub>	
		2x19,0=38,0
		2x79,9=159,8

- ❖ Prikazan je model molekula ozona. V molekuli ozona so kisikovi atomi. Reši nalogo.



Formula ozona:

Relativna molekulska masa ozona:

- ❖ Izračunaj reletivne molekulske mase navedenih spojin. Glej primer.

Amoniak                       $Mr(\text{NH}_3) = Ar(\text{N}) + 3xAr(\text{H}) = 14,0 + 3x1 = 14,0 + 3 = 17,0$

Metan                               $Mr(\text{CH}_4) =$

Dušikova kislina               $Mr(\text{HNO}_3) =$

Sečnina                             $Mr(\text{CON}_2\text{H}_4) =$

Žveplova kislina               $Mr(\text{H}_2\text{SO}_2) =$

Aluminijeva baza               $Mr(\text{Al}(\text{OH})_3) =$

Pri tej nalogi upoštevaj naloge z oklepaji podobno kot pri matematiki- kar je znotraj oklepaja pomnožiš s številko zunaj oklepaja.

**Torej:**  $Ar(\text{Al}) + 3xAr(\text{O}) + 3xAr(\text{H}) =$