

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).

NAVODILA ZA DELO 22. 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 ₂	2x16,0=32,0
vodik		
	Cl ₂	
	N ₂	
		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: $Ar(\text{Al}) + 3xAr(\text{O}) + 3xAr(\text{H}) =$