

Naziv škole: Osnovna škola Vladimira Pavlovića u Čapljini

Razred: VIII.

Nastavni predmet: Kemija

Datum: 17.03.2020.

Nastavna jedinica: **Kemijski simboli i molekule elementarnih tvari – vježba**

Artikulacija nastavnog sata:

Na početku ponovimo simbole kemijskih elemenata koje smo već naučili.

Primjer: Prikaži kemijskim simbolima:

- a) Dva atoma kisika: 2 O
- b) Atom vodika: H
- c) Četiri atoma magnezija: 4 Mg

Prisjetimo se da simbole kemijskih elemenata označujemo slovima izvedenim od latinskog naziva.

Veći broj istovrsnih atoma označavamo koeficijentom.

- 1. Zadatak
- Poveži!

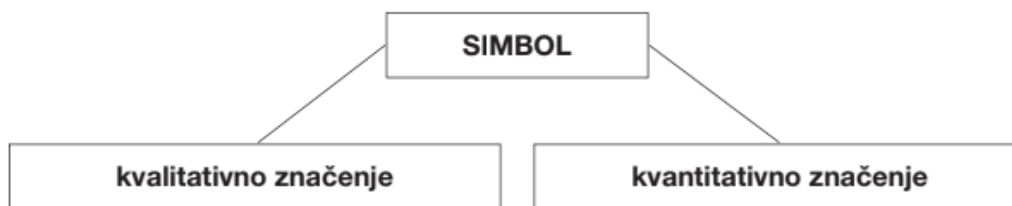
3 atoma natrija	S
Atom sumpora	C
Atom ugljika	Fe
Pet atoma klora	3 Na
Atom željeza	5 Cl

Primjer: Proučite napisane oznake te uočite razliku u pisanju oznaka za atom i za molekulu.

Prisjetite se da atom označavamo samo simbolom kemijskog elementa, a za pisanje oznaka za molekule koristimo indekse i koeficijente.

- | | |
|---------------------------|------------------|
| a) Molekula klora | Cl ₂ |
| b) Atom klora | Cl |
| c) Molekula broma | Br ₂ |
| d) Atom broma | Br |
| e) Molekula fosfora | P ₄ |
| f) Četiri molekule vodika | 4 H ₂ |

2. Zadatak



primjer: K

Radi se o elementu kaliju. Radi se o jednome atomu kalija.

primjer: 4 S

Radi se o elementu _____. Radi se o _____.

3. Zadatak

Napiši oznake za:

- Pet atoma kisika
- Pet molekula kisika
- Šest molekula sumpora
- Deset atoma dušika

4. Zadatak

Napiši značenje slijedećih oznaka:

- 5 P₄
- 8 S₈
- 3 N₂
- O₂

5. Popuni tablicu!

- Broj atoma u molekuli dobijemo kad indeks pomnožimo s koeficijentom.

Kemijska formula	Broj i vrsta molekula	Broj atoma u molekulama
P ₄	Jedna molekula fosfora	N(P)= 4
2Cl ₂		
4 O ₂		
3 N ₂		

Domaća zadaća: Vježbati pisanje oznaka za atome i molekule.

Plan učenikog zapisa: Učenici u svoje bilježnice trebaju prepisati navedene primjere i zadatke te riješiti zadatke.

OSNOVNA ŠKOLA VLADIMIRA PAVLOVIĆA