

Naziv škole: Osnovna škola Vladimira Pavlovića u Čapljini

Razred: VIII.

Nastavni predmet: Kemija

Datum: 18.03.2020.

Nastavna jedinica: Ponavljanje gradiva

Artikulacija nastavnog sata:

Na početku slijede rješenja zadataka prethodne nastavne jedinice, mole se učenici da provjere točnost svojih uradaka te isprave eventualne pogreške:

1. Zadatak

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

2. Zadatak

primjer: 4 S

Radi se o elementu sumporu. Radi se o četiri atoma sumpora.

3. Zadatak

- a) 5 O
- b) 5 O₂
- c) 6 S₈
- d) 10 N

4. Zadatak

- a) 5 P₄ - pet molekula fosfora
- b) 8 S₈ - osam molekula sumpora
- c) 3 N₂ - tri molekule dušika
- d) O₂ - jedna molekula kisika

5. Popuni tablicu!

Kemijska formula	Broj i vrsta molekula	Broj atoma u molekulama
P ₄	Jedna molekula fosfora	N (P) = 4
2Cl ₂	Dvije molekule klora	N (Cl) = 2×2=4
4 O ₂	Četiri molekule kisika	N (O) = 2×4=8
3 N ₂	Tri molekule dušika	N (N) = 2×3=6

1. Doprši slijedeće tvrdnje.

- Izotopi su atomi istog _____ broja, a različitog _____ broja.
- Izotopi nekog kemijskog elementa imaju isti broj _____ i elektrona, a različit broj _____.
- Maseni broj označuje se s _____, a pokazuje zbroj _____ i _____.

2. Za slijedeće izotope odredi broj elementarnih čestica.

a) ^{17}O : $N(p^+) =$

$N(e^-) =$

$N(n^0) =$

b) ^{127}I

c) ^{36}S

3. Popuni tablicu.

Atom	Z	A	N (p)	N (e)	N (n)	Vrsta atoma
A		1		1		vodik
B	6				6	
C		17	8		9	
D	11	23				
E			13		14	
F		37				Klor
G	26				26	

* Sjetimo se da je $A = N(p) + N(n)$, a $Z = N(p) = N(e)$

Plan učenickog zapisa čine navedena tri zadatka koja učenici trebaju prepisati u svoje bilježnice (naslov: Vježba) te ih riješiti.

Domća zadaća: Vježbati za kemijski diktat!