

Preverjanje znanja kemije: RAČUNANJE V KEMIJI

Ime in priimek: _____ Razred: _____ Datum: _____

1. Odgovori.

1.1. Kateri delci so v atomu? Kje v atomu jih najdemo? _____

1.2. Zakaj je atom nevtralen delec? _____

1.3. Kaj nam o atomu pove

MASNO ŠTEVILO _____

ATOMSKO ŠTEVILO _____

RELATIVNA ATOMSKA MASA _____

1.4. Kaj so lupine? _____

1.5. Koliko delcev vsebuje en mol snovi? _____

2. Napiši imena skupin periodnega sistema.

I. skupina _____

II. skupina _____

VII. skupina _____

VIII. skupina _____

3. Dopolni tabelo.

Simbol elementa	Ime elementa	Vrstno število	Masno število	Število protonov	Število elektronov	Število nevtronov
${}_{12}^{23}\text{Mg}$						
				18		22
			7		3	

4. Dopolni tabelo.

Element	Število elektronov	Razporeditev elektronov	Skupina	Perioda
klor				
			II	3

5. Dopolni tabelo.

Ime količine	Oznaka	Enota
relativna atomska masa		
	M	
		mol
masa		
	N	

6. Določi relativno atomsko maso za žlahtne.

7. Določi relativno molekulsko maso spojin s kemijskimi formulami: $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, Fe_2O_3 , NaOH .

8. Določi molsko maso za: fluor (F_2), cink, etanal.

9. Izračunaj, koliko atomov je v 0,5 mol kalcija.

10. Izračunaj, koliko tehta 2,2 mol magnezijevega sulfida (MgS).

11. Določi množino snovi v 330 g ogljikovega dioksida.

12. Izračunaj, koliko molekul je v 112 g dušika.

13. Izračunaj, koliko tehta $5 \cdot 10^{23}$ molekul dušikove kisline.