

## INICIJALNI TEST IZ OPŠTE I NEORGANSKE HEMIJE 1.

1. Zaokruži homogene smeše:

Slana voda, čokolada sa rižom, bistri sok, vazduh, supa sa knedlama, kolač sa višnjama

2. Iz kojih čestica se sastoji atom?  
3. Protoni su \_\_\_\_\_ naelektrisane čestice i nalaze se u \_\_\_\_\_ atoma.  
4. Šta je redni broj?  
5. Napisati simbole sledećih elemenata: vodonik, azot, aluminijum, bakar  
6. Napisati 5 atoma ugljenika i 3 molekula kiseonika  
7. Izračunati relativnu molekulsku masu sledećih jedinjenja: HCl, NaNO<sub>3</sub>  
Ar(H)=1, Ar(Cl)=35, Ar(Na)=23, Ar(N)=14 i Ar(O)=16.  
8. Rastvor se sastoji iz \_\_\_\_\_ i \_\_\_\_\_ supstance  
9. Zaokruži nemetale:  
Cink, vodonik, sumpor, bakar, fosfor, natrijum, ugljenik, hlor, aluminijum, gvožđe  
10. Razvrstaj ponuđene formule u tabelu: CO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, NaOH, CaCO<sub>3</sub>

so	baza	oksid	kiselina

---

## INICIJALNI TEST IZ OPŠTE I NEORGANSKE HEMIJE 2.

1. Zaokruži heterogene smeše:

Slana voda, čokolada sa rižom, bistri sok, vazduh, supa sa knedlama, kolač sa višnjama

2. Iz kojih čestica se sastoji atom?  
3. Elektroni su \_\_\_\_\_ naelektrisane čestice i nalaze se u \_\_\_\_\_ atoma.  
4. Šta je maseni broj?  
5. Napisati simbole sledećih elemenata: kiseonik, ugljenik, kalcijum, gvožđe  
6. Napisati 3 atoma azota i 5 molekula vodonika  
7. Izračunati relativnu molekulsku masu sledećih jedinjenja: NO, KClO<sub>2</sub>  
Ar(N)=14, Ar(O)=16, Ar(K)=39, Ar(Cl)=35.  
8. Rastvor se sastoji iz \_\_\_\_\_ i \_\_\_\_\_ supstance  
9. Zaokruži metale:  
Cink, vodonik, sumpor, bakar, fosfor, natrijum, ugljenik, hlor, aluminijum, gvožđe  
10. Razvrstaj ponuđene formule u tabelu: KOH, NaCl, SO<sub>3</sub>, HNO<sub>3</sub>

oksid	baza	kiselina	so