

1. Dopuni rečenice:

- a) U hemijskim promenama supstance koje reaguju zovu se \_\_\_\_\_,  
a supstance koje se dobijaju \_\_\_\_\_. Hemijske promene  
zovu se još i \_\_\_\_\_.
- b) Za grubo odmeravanje zapremine tečnosti koristi se \_\_\_\_\_.
- c) Mešanjem vode i alkohola dobija se \_\_\_\_\_ smeša koja se može razdvojiti  
metodom \_\_\_\_\_.

35 27

2. Atomi hlora i aluminijuma imaju sledeće atomske i masene brojeve 17Cl 13Al .

Poveži oznaku iz leve kolone s odgovarajućim brojem čestica u desnoj koloni.

Napiši odgovarajuće slovo na prazne linije.

1. \_\_\_\_\_Al a) 10 p+

3+

2. \_\_\_\_\_Al b) 10 e-

- c) 14 n°

3. \_\_\_\_\_Cl d) 18 p+

e) 18 e-

3. Podvuci samo hemijske promene : rendanje šargarepe, plima i oseka, varenje  
hrane, feniranje kose, čelijsko disanje, stvaranje oblaka, pravljenje kokica,  
mlevenje mesa, gorenje sveće.

4. Pored tačnog iskaza zaokruži slovo T, a pored netačnog N.

a) Natrijum-hlorid je jedinjenje koje se sastoji od dva elementa. T N

b) U molekulu kiseonika je zastupljena dvostruka jonska veza. T N

c) Valentni elektroni se nalaze na drugom energetskom nivou. T N

d) Destilovana voda je jedinjenje, a ne homogena smeša. T N

5. Sledeće čestice razvrstaj u tabelu.

3+ 2- 2+ - 3+

Al , Ca , F<sub>2</sub> , CO<sub>2</sub> , H<sub>2</sub> , S , Mg , Na , O<sub>3</sub> , Cl , Cu<sub>2</sub>O , Fe

Atomi Molekuli Anjoni Katjoni

6. Predstavi hemijskom formulom :

a) šest molekula kiseonika \_\_\_\_\_

Koliko atoma kiseonika ima u šest molekula kiseonika ? \_\_\_\_\_

b) četiri molekula azot(III)-oksida \_\_\_\_\_.

Koliko atoma azota ima u četiri molekula ovog oksida ? \_\_\_\_\_.

c) pet atoma vodonika \_\_\_\_\_.

7. Ako u zasićen rastvor plavog kamena u vodi dodaš još 10g plavog kamena,  
rastvor je :

a) prezasićen b) zasićen c) nezasićen

Zaokruži tačan odgovor . Obrazloži

\_\_\_\_\_

8. Zaokruži slovo ispred ponuđenih smeša koje predstavljaju rastvore.

a) sirće b) zemlja c) vazduh d) staklo e) gusti voćni sok

9. Napiši hemijsku jednačinu sinteze gvožđe(III)-oksida i odredi koeficijente tako da važi Zakon održanja mase.

\_\_\_\_\_ gvožđe + kiseonik ----- gvožđe(III)-oksid

10. Luisovim formulama ( elektronskim) objasni nastanak molekula azota.

14

7 N

11. Napiši raspored elektrona po energetskim nivoima za atom kalcijuma čiji je  
atomski broj 20 , a maseni broj 40.