



PREDMET: Kemija

Razred: 8. (osmi)

Vremensko razdoblje: 4. – 8.5

Nastavna jedinica: Ponavljanje gradiva

(Kemijske reakcije, Zakon o očuvanju mase, Kemijske  
jednadžbe)

Uputa za učenike: Potrebno je prepisati zadatke i odgovoriti na njih u bilježnicu

**Zadatak 1:** Koja vrsta reakcije je prikazana? Zaokruži S (sinteza) ili A (analiza).

- a) sumpor + kisik  $\longrightarrow$  sumporov dioksid      S    A  
b) vodikov peroksid  $\longrightarrow$  voda + kisik            S    A  
c) voda  $\longrightarrow$  vodik + kisik                            S    A  
d) amonijak + klorovodik  $\longrightarrow$  amonijev klorid    S    A

**Zadatak 2:** Odredi reaktante i produkte u kemijskim reakcijama.

- a) bakrov (II) klorid  $\longrightarrow$  bakar + klor

reaktanti: \_\_\_\_\_

produkti: \_\_\_\_\_

b) ugljik + vodik  $\longrightarrow$  metan

reaktanti: \_\_\_\_\_

produkti: \_\_\_\_\_

**Zadatak 3:** Od navedenih pojmova složi poznatu zakonitost:

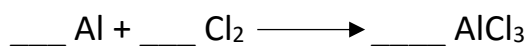
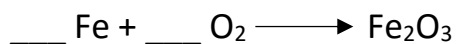
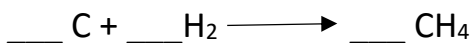
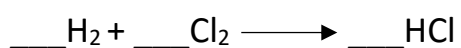
JEDNAKA, MASA, PRODUKATA, UKUPNA, MASI, REAKTANATA, UKUPNOJ, JE.

---

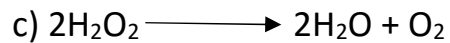
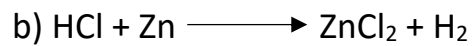
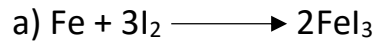
**Zadatak 4:** Za dobivanje 340 kilograma amonijaka potrebno je utrošiti 60 kilograma vodika. Koliko je potrebno dušika za ovu reakciju?

**Zadatak 5:** Što su kemijske jednačbe?

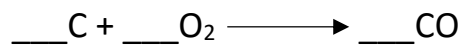
**Zadatak 6:** Izjednači sljedeće kemijske jednačbe upisivanjem odgovarajućih koeficijenata.



**Zadatak 7:** Koje od sljedećih jednađbi nisu napisane u skladu sa zakonom o očuvanju mase? (zaokruži slovo ispred takve jednađbe)



**Zadatak 8:** Izjednači sljedeću jednađbu te odredi njeno kvalitativno i kvantitativno značenje.



Kvalitativno značenje: \_\_\_\_\_

Kvantitativno značenje: \_\_\_\_\_

**Zadatak 9:** Gorenjem natrija (oksidacija) nastaje natrijev oksid. Ovu reakciju prikaži kemijskom jednađbom.

\_\_\_\_\_