KEMIJA 7R 11.5. ZAKON O OČUVANJU MASE

ROK ZA ZADAĆU 15.5. DO 17 SATI (U WORDU)

**I. Poveži pojmove i oznake:**

1.

2. Izračunaj masu vode koja nastaje reakcijom 4 g vodika i 32 g kisika.

b) Odredi vrstu smjese. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3.. Izračunaj masu klora koji reagira s 2 g vodika pri čemu nastaje 72 g klorovodika.

b) Odredi vrstu smjese. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 Jednadžbom kemijske reakcije prikaži opisane kemijske promjene(zadatak 2.i 3)

(znači primjenjuješ zakon o očuvanju mase,postaviš zadatak kao jednadžbu i onda izračunaš)

2.zadatak 4g H2 + 32g O2$→$ kolika je masa vode?H2O (zbrojiš)36g H2O

Tako i slijedeći zadatak…

.4. Imenuj spojeve preko valencija:

 Na2S \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 CaCl2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 Al2O3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 CuCl2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

5. Napiši kemijske formule za:

ugljikov(IV) oksid \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

magnezijev jodid \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

dušikov(I) oksid \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

aluminijev klorid \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

.

6. Odredi valencije pojedinih atoma u: CO \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 SO3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 KI \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 Cu3N2 -----------------------------------------------

UČENIK UZ PRILAGODBU SAMO KOLIKO MOŽE