*KEMIJA 8A 30.4.*

*SOLI –dobivanje,pravila –vježba*

*ROK 4.5.2020. DO 17 SATI*

*1. Jednadžbama kemijskih reakcija prikaži sva četiri načina nastajanja magnezijeva klorida.*

*2. Odredi molekulsku formulu spoja u kojem je maseni udio natrija 36.48%, sumpora 25.44% i kisika 38.08%. Relativna molekulska masa spoja iznosi 126.04.*

*Imenuj ovaj kemijski spoj. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_*

*Jednadžbom kemijske reakcije prikaži nastajanje ovog kemijskog spoja neutralizacijom.*

3. Dopuni jednadžbe kemijskih reakcija.

 \_\_\_\_\_ + S → FeS

 2 \_\_\_\_ + Cl2 → 2 NaCl

Vapnenac ili kalcijev karbonat najrašireniji je spoj kalcija u prirodi.

Zaokruži slovo ispred kemijske formule kalcijeva karbonata (vapnenca).

 CaO b. CaCO3  c. CaSO4  d. CaS

4.NAPIŠI NEUTRALIZACIJU I IMENUJ PRODUKTE!

a) natrijev hidroksid i ugljična kiselina

b) cinkov hidroksid i sulfatna kiselina

ZADATCI ZA UČENIKA UZ PRILAGODBU

1. NAPIŠI KEMIJSKU FORMULU VAPNENCA
2. NAPIŠI KEMIJSKU FORMULU KUHINJSKE SOLI