1.)Napiši kaj nastane (napiši tudi naboj elementa kjer manjka) in poimenuj produkt!

Li + H20

MgO + H20

BeO + H20

NO3 + H20

SO3 + voda

C02  + voda

P205 + voda

2.)Napiši reakcije, tako kot je treba in poimenuj produkte!

žveplova kislina + berilijev hidroksid

klorovodikova k. + aluminijev hidroksid

fosforjeva kislina + kalcijev hidroksid

3.)Na kaj razpadejo soli?!

NaCl

BeS

AlCO3

4.)Kalcij počasi reagira s kisikom iz zraka. Nastali oksid se dobro topi v vodi.

a)Napiši urejeni enačbi za obe opisani kemijski spremembi.

b)Kako bi se obarval sok rdečega zelja, če bi vanj vlil nastalo raztopino?

5.)Zapiši kateri delci so v vodni raztopini:

magnezijevega karbonata

dušikove kisline

kalijevega hidroksida

6.)Katera vrsta reakcije poteče med žveplovo kislino in kalijevim hidroksidom? Zapiši jo z urejeno enačbo!

7.)Kdaj je raztopina nasičena?

8.)V koliko ml vode moraš raztopiti 200g sladkorja, da bo masni delež 0,15?

9.)Izračunaj molekulsko maso naslednjim spojinam:

kalijev hidroksid

fosforjeva kislina

Mg(NO3)

dikoloro butan

ciklopropen