URJEVANJE ZNANJA – 9. RAZRED

1. **Izračunaj** masni delež v raztopini, ki jo pripraviš tako, da v 237,5 g vode raztopiš 12,5 g natrijevega klorida.
2. Pri gorenju žvepla nastane trdna snov, ki daje z vodo kislo raztopino.
3. **Dopolni** enačbo:

 SO3(s) + H2O(l) → \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ (\_\_\_)

1. Napiši **formulo in ime** ionov, ki so nosilci kislih lastnosti:

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Razvrsti naslednje snovi na kisline, baze in soli.

CH3COOH, HNO3, Ca(OH)2, CaCO3, amonijak, HBr(aq)

1. Kako se obarva lakmusov papir v kislem in bazičnem?

Katero vrsto spojin dokažemo z indikatorjem metiloranžem? Kako se metiloranž obarva v tej vrsti spojin?

1. Dopolni z ustreznimi pojmi.

Molekulska relativna masa (Mr) in molska masa (M) se med seboj ne razlikujeta v \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ (vrednosti/enoti). Molsko maso izražamo v enoti \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ .

1. Izračunaj molsko maso za:
2. Ogljikov dioksid
3. etanojsko kislino (CH3COOH)
4. Izračunaj množino 86 g metana (CH4)
5. Pri gorenju magnezija nastane magnezijev oksid.
6. Uredi enačbo reakcije.

 Mg + O2 → MgO

1. Koliko gramov magnezija predstavlja 73 mol magnezija?