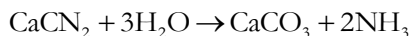
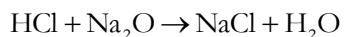


1. Izračunati zapreminu 20 g azot(V)-oksida.
2. Vodonik se smatra odličnim gorivom. Koje od navedenih jedinjenja ima najveći maseni procenat vodonika: H_2O , H_2O_2 , $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ ili C_8H_{18} ?
3. Kodein se nalazi u tabletama za ublažavanje bolova. Odrediti empirijsku formulu ako 23,950 g kodeina sadrži 17,294 g ugljenika, 1,697 g vodonika, 1,121 g azota i ostatak je kiseonik.
4. So $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ se zagrevanjem na 250 °C oslobađa fizisorbovane i hemisorbovane vode. Sa koliko molekula vode kristališe natrijum-karbonat ako se pri zagrevanju 8,4 g kristalne soli izdvaja 5,3 g vode?
5. Izračunati procenat prinosa ako u reakciji 17,8 g CaCN_2 nastaje 4,6 g NH_3 :



6. Izračunati broj molova Na_2O koji su potrebni za dobijanje 17,5 mol NaCl prema sledećoj jednačini:



7. Reakcijom natrijuma i hlorovodonične kiseline dobijaju se kuhinjska so i gasoviti vodonik. Koja masa soli se dobija reakcijom 50 g hlorovodonične kiseline sa odgovarajućom količinom natrijuma?
8. Koliko se dm^3 acetilena, merenog pri normalnim uslovima može dobiti dejstvom vode na 16 g kalcijum-karbida prema sledećoj reakciji:

