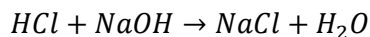
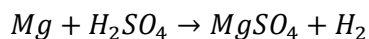


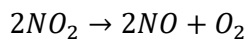
1. Izračunati zapreminu 15 g ugljendioksida.
2. Izračunati broj molekula bromovodonika u 32 dm³ ovog jedinjenja u gasovitom stanju.
3. Izvesti formulu organskog jedinjenja koje sadrži 54,5 % ugljenika, 36,4 % kiseonika i 9,1 % vodonika.
4. Izvesti najjednostavniju formulu kristalohidrata kalcijum-hlorida, ako se zna da 10,95 g kristalohidrata pri dehidraciji gubi 5,4 g vode.
5. Koliko grama hlorovodonične kiseline je potrebno za neutralizaciju 10 g natrijum-hidroksida.



6. Pri rastvaranju magnezijuma u sumpornoj kiselini dobijeno je 18 g magnezijum-sulfata. Kolika je masa magnezijuma i masa sumporne kiseline potrebna da bi se dobila ova masa proizvoda?



7. Koliko mL kiseonika i azot(II)-oksida se dobija termičkim razlaganjem 100 mL azot(IV)-oksida?



8. Pomešano je 14 molova vode i 15 molova kiseonika, u sudu pod povišenim pritiskom, pri čemu nastaje vodonik-peroksid. Koji od dva reaktanta je u višku i koliko grama proizvoda nastaje?

