



4.5 Preveri, kaj znaš

Ustrezne relativne atomske mase poišči v periodnem sistemu elementov. Pri računskih nalogah lahko vrednosti zaokrožiš na cela števila.

1. Kolikokrat je molekula vode H_2O težja od atoma berilija Be? Razloži odgovor.
2. Izračunaj relativne molekulske mase snovi:
 - a) žvepla S_8 ,
 - b) dušikovega dioksida NO_2 ,
 - c) saharoze $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$.
3. Kolikšne so molske mase snovi iz 2. vprašanja?
4. Izračunaj molsko maso spojine, ki vsebuje v molekuli atom ogljika in štiri atome klora.
5. Izračunaj množino:
 - a) kalcijevega oksida CaO v 224 g kalcijevega oksida,
 - b) 6×10^{25} molekul ogljikovega dioksida.
6. Izračunaj maso:
 - a) 25 mol kalijevega bromida KBr ,
 - b) 3×10^{22} molekul kisika O_2 .
7. Dva mola neznane kovine tehtata 104 g. Katera kovina je to?
-  8. Neznani plin vsebuje elementa ogljik in kisik. Masa treh molov tega plina je 84 g. Izračunaj molsko maso tega plina in ugotovi, kateri plin je to.
9. Žgano apno (kalcijev oksid CaO) pridobivajo s segrevanjem apnenca (kalcijevega karbonata CaCO_3).
 - a) Katera snov še nastane pri tej reakciji?
 - b) Napiši kemijsko enačbo reakcije, označi agregatna stanja snovi in uredi enačbo.
 - c) Kolikšno množino kalcijevega karbonata potrebujejo, da dobijo 56 kg žganega apna?
-  10. Napiši formuli magnezijevega in kalcijevega oksida. Ali je masni delež kisika večji v magnezijevem ali kalcijevem oksidu?