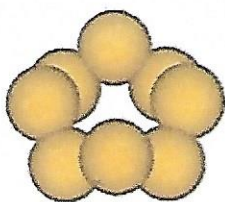


Relativna atomska masa in relativna molekulska masa

1. naloga

Prikazan je kalotni model molekule žvepla. Napiši formulo molekule žvepla in njegovo relativno atomsko maso ter izračunaj relativno molekulsko maso molekule žvepla.



a) Formula molekule žvepla: S_8

b) Relativna atomska masa žvepla: $A_r(S) = 32,07$

c) Relativna molekulska masa žvepla: $M_r(S_8) = 256,56$
 $M_r(S_8) = 8 \cdot A_r(S) = 8 \cdot 32,07 = 256,56$

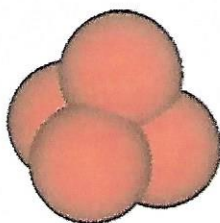
2. naloga

Z ustreznim kemijskim zapisom (uporabi formulo elementa in oznako za relativno molekulsko maso) zabeleži podatek: relativna molekulska masa joda je 253,8.

Odgovor: $M_r(I_2) = 253,8$ $A_r(I) = 126,90$

3. naloga

Prikazan je kalotni model molekule nekega elementa. Relativna molekulska masa te molekule je 123,88. Napiši simbol, ime in formulo molekule tega elementa.



a) Simbol elementa: P

b) Ime elementa: *fosfor*

c) Formula molekule: P_4

4. naloga

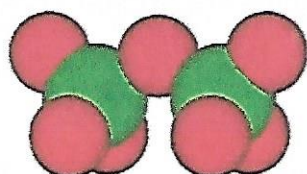
Molekula elementa vsebuje 60 atomov. Njena relativna molekulska masa je 720. Dopolni besedilo.

Iz navedenih podatkov lahko izračunam, da je relativna atomska masa 12 ,

kar ustreza elementu *ogljiku* (ime elementa). Formula opisane molekule je C_{60} .

5. naloga

Prikazan je kalotni model neke spojine. Zeleni kroglji predstavljata atoma klora, rdeče kroglje atome kisika. Napišite formulo in ime spojine ter izračunajte njeno relativno molekulsko maso.



a) Formula spojine: Cl_2O_7

b) Ime spojine: *diklorov heptoksid*

c) Relativna molekulska masa spojine: $M_r(Cl_2O_7) = 182,90$
 $M_r(Cl_2O_7) = 2 \cdot A_r(Cl) + 7 \cdot A_r(O)$