

6. naloga

Izračunaj relativne molekulske mase navedenih spojin. Glej primer.

amonijak $M_r(\text{NH}_3) = A_r(\text{N}) + 3 \cdot A_r(\text{H}) = 14,0 + 3 \cdot 1,0 = 17,0$

metan $M_r(\text{CH}_4) = A_r(\text{C}) + 4 \cdot A_r(\text{H}) = 12 + 4 \cdot 1 = 16$

vodikov peroksid $M_r(\text{H}_2\text{O}_2) = 2 \cdot A_r(\text{H}) + 2 \cdot A_r(\text{O}) = 2 \cdot 1 + 2 \cdot 16 = 34$

didušikov trioksid $M_r(\text{N}_2\text{O}_3) = 2 \cdot A_r(\text{N}) + 3 \cdot A_r(\text{O}) = 2 \cdot 14 + 3 \cdot 16 = 76$

dušikova kislina $M_r(\text{HNO}_3) = A_r(\text{H}) + A_r(\text{N}) + 3 \cdot A_r(\text{O}) = 1 + 14 + 3 \cdot 16 = 63$

etanol $M_r(\text{C}_2\text{H}_6\text{O}) = 2 \cdot A_r(\text{C}) + 6 \cdot A_r(\text{H}) + A_r(\text{O}) = 2 \cdot 12 + 6 \cdot 1 + 16 = 46$

sečnina $M_r(\text{CON}_2\text{H}_4) = A_r(\text{C}) + A_r(\text{O}) + 2 \cdot A_r(\text{N}) + 4 \cdot A_r(\text{H}) =$
 $12 + 16 + 2 \cdot 14 + 4 \cdot 1 = 60$

7. naloga

* Snovi v navedenih parih imajo (ko jih zaokrožimo na cela števila) enako relativno molekulske maso. Izračunaj relativne molekulske mase ter napiši formule in imena iskanih snovi. Glej primer.

a) Didušikov oksid N_2O ima relativno molekulske maso 44. Enako relativno molekulske maso spojina XO_2 (X je neznani element). Zapis XO_2 predstavlja spojino CO_2 , ogljikov dioksid

b) Ogljikov oksid CO ima relativno molekulske maso 28. Enako relativno molekulske maso ima element X_2 (X je neznani element). Zapis X_2 predstavlja element N_2 dušik

c) Etan C_2H_6 ima relativno molekulske maso 30. Enako relativno molekulske maso ima spojina XO (X je neznani element). Zapis XO predstavlja spojino NO dušikov oksid

č) Metanol CH_4O ima relativno molekulske maso 32. Enako relativno molekulske maso ima element X_2 (X je neznani element). Zapis X_2 predstavlja element O_2 kisik