

RELATIVNA MOLEKULSKA MASA

1. Mnoge spojine in nekateri elementi, se ne nahajajo v obliki atomov, ampak kot **MOLEKULE**.
2. Tudi molekule imajo premajhno maso, da bi jo tehtali z običajnimi tehtnicami.
3. **RELATIVNA MOLEKULSKA MASA (Mr)** je vsota relativne **ATOMSKE** mase **VSEH ATOMOV** v molekuli.
4. Je število brez enote.

Primer za elemente:

Fluor, F₂

$$Mr(F_2) = 2 \times Ar(F) = 2 \times 19 = 38$$

Izračunaj relativno molekulsko maso ozona (O₃) in fosforja (P₄).

Primer za spojine:

Voda, H₂O

$$Mr(H_2O) = 2 \times Ar(H) + Ar(O) = 2 \times 1,01 + 16 = 18,02$$

Izračunaj relativno molekulsko maso ogljikovega dioksida (CO₂) in acetona (C₃H₆O).

DOMAČA NALOGA

Izračunaj relativno molekulsko maso:

- a) Ca(OH)₂
- b) C₂H₅OH
- c) CuSO₄ * 5H₂O