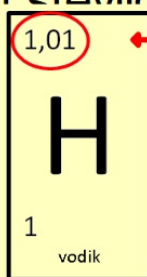


RELATIVNA ATOMSKA IN RELATIVNA MOLEKULSKA MASA

(U, str. 93 - 94)

1. **Relativna atomska masa (A_r)** je število, ki pove, kolikokrat je masa nekega atoma večja od $1/12$ mase atoma ogljika z masnim številom 12 (^{12}C).

2. Zapisana je v PSE.



relativna atomska masa

3. Primer: Relativna atomska masa helija, natrija in živega srebra.

$$A_r(\text{He}) =$$

$$A_r(\text{Na}) =$$

$$A_r(\text{Hg}) =$$

4. **Relativna molekulska masa (M_r)** je število, ki pove, kolikokrat je masa neke molekule večja od $1/12$ mase atoma ogljika ^{12}C . Dobimo jo s seštevanjem relativnih atomskih mas.

5. Primer: Relativna molekulska masa vodika in ogljikovega dioksida.

$$M_r(\text{H}_2) =$$

$$M_r(\text{CO}_2) =$$

Vaja

1. Določi relativne atomske mase za žlahtne pline (vsakega posebej).

2. Izračunaj relativno molekulsko maso za spojine.

$$M_r(\text{H}_2\text{S}) =$$

$$M_r(\text{P}_4\text{O}_{10}) =$$

$$M_r(\text{CaCO}_3) =$$

$$M_r(\text{Na}_2\text{SO}_4) =$$