

Pozdravljeni še zadnje navodilo za delo na daljavo.

V e-učbeniku si preberi poglavje **relativna atomska in relativna molekulska masa** na straneh od 148 do 151. Sproti reši tudi interaktivne naloge.

Povezava je tukaj: <https://eucbeniki.sio.si/kemija8/949/index.html>

Povzetek spodaj si prepisi v zvezek.

RELATIVNA ATOMSKA MASA

Atomi imajo zelo majhne mase. Izražamo jih s primerjalno vrednostjo, ki jo imenujemo **relativna atomska masa**.

Relativna atomska masa je število, ki pove, kolikokrat je masa atoma nekega elementa večja od ene dvanajstine mase atoma ogljikovega izotopa ¹²C. Označujemo jo s simbolom **A_r**, njeno vrednost lahko najdemo v periodnem sistemu elementov in je **brez enote**.

Primeri:

$$A_r(\text{Mg}) = 24,3$$

$$A_r(\text{Fe}) = 55,8$$

$$A_r(\text{C}) = 12,0$$

RELATIVNA MOLEKULSKA MASA

Relativna molekulska masa je število, ki pove, kolikokrat je masa molekule večja od ene dvanajstine mase atoma ogljikovega izotopa ¹²C. Označujemo jo s simbolom **M_r**, njeno vrednost pa lahko izračunamo s **seštevanjem relativnih atomskih mas** vseh elementov, ki sestavljajo molekulo spojine ali večatomnega elementa.

Podobno kot relativna atomska masa je tudi relativna molekulska masa število **brez enote**.

Primeri:

$$M_r(\text{H}_2\text{O}) = 2 \cdot A_r(\text{H}) + 1 \cdot A_r(\text{O}) = 2 \cdot 1,0 + 1 \cdot 16,0 = 18$$

$$M_r(\text{S}_8) = 8 \cdot A_r(\text{S}) = 8 \cdot 32,1 = 256,8$$

$$M_r(\text{CaCO}_3) = 1 \cdot A_r(\text{Ca}) + 1 \cdot A_r(\text{C}) + 3 \cdot A_r(\text{O}) = 1 \cdot 40,1 + 1 \cdot 12,0 + 3 \cdot 16,0 = 100,1$$

V delovnem zvezku reši naloge na str. 31/45, 46; 32/47, 48, 49.

Želim vam uspešno delo.