

## MASNI DELEŽ ELEMENTA V SPOJINI

1. Iz formule spojine lahko izračunamo **MASNI DELEŽ ELEMENTA** v spojini.
2. **MASNI DELEŽ ELEMENTA** pove kolikšen del mase spojine predstavlja masa ustreznega elementa.
3. Masni delež označujemo z **W** in **JE ŠTEVILO BREZ ENOTE**. Lahko ga izrazimo v **ODSTOTKIH (%) – ŠTEVILO POMNOŽIMO S 100**.
4. FORMULA:

$$W(\text{elementa}) = \frac{Ar(\text{elementa})}{Mr(\text{spojine})}$$

Primeri:

Izračunaj masni delež kisika v očetni kislini  $\text{CH}_3\text{COOH}$ .

Izračunaj masni delež kisika v ogljikovem dioksidu.

Izračunaj masni delež vodika v etanolu ( $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ).

DOMAČA NALOGA

Izračunaj masni delež ogljika v etanu ( $\text{C}_2\text{H}_6$ ) in etenu ( $\text{C}_2\text{H}_4$ ).