

MASNI DELEŽ ELEMENTA V SPOJINI

(U, str. 94 - 95)

1. Iz formule spojine lahko izračunamo masni delež elementa v spojini. Ta nam pove, kolikšen del mase spojine predstavlja masa nekega elementa.
2. Masni delež ima oznako **w** in **nima enote**. Vrednost je med 0 in 1.

3. Računanje masnega deleža iz formule spojine:

$$w(\text{element}) = \frac{\text{št. atomov elementa} \cdot A_{\text{R}}(\text{element})}{M_{\text{R}}(\text{spojina})}$$

4. Primer: Masni delež ogljika in klora v ogljikovem tetrakloridu.

..

5. Vsota masnih deležev vseh elementov v spojini je 1.

Razmisli in odgovori (U, str. 95/ 4):