

- pokazuje koliko je puta prosječna masa nekog atoma veća od atomske jedinice mase dalton:

$$A_r(X) = \frac{m_a(X)}{\text{Da}} \quad \text{ili} \quad m_a(X) = A_r(X) \times \text{Da}$$

atomska jedinica mase (u)
ili
dalton (Da)

$$1 \text{ Da} = u = 1/12 m_a(^{12}\text{C})$$

$$1 \text{ Da} \approx m(p^+) \approx m(n^0)$$

- broj je koji se dobije uspoređivanjem mase atoma s atomskom jedinicom mase dalton

A_r

Napiši relativne atomske mase
kemijskih elemenata.

| | | |
|-------|-------|-------|
| 11 | 15 | 30 |
| Na | P | Zn |
| 22,99 | 30,97 | 65,38 |

decimalan broj bez dimenzije tj. bez jedinice

Riješeni zadatci 4.-7., udž. str. 29.

RELATIVNA ATOMSKA MASA

Razlika između mase atoma i relativne atomske mase

MASA ATOMA (m_a)

Ovisi o broju **protona** i **neutrona** jednog atoma kemijskog elementa.

RELATIVNA ATOMSKA MASA (A_r)

Ovisi o prosječnoj masi svih atoma **izotopa** istog kemijskog elementa.

- najveći broj kemijskih elemenata u prirodi postoji kao smjesa izotopa
- zbog različitog broja neutrona takvi atomi nemaju jednaku masu
- zato govorimo o prosječnoj masi atoma nekog kemijskog elementa $m_a(X)$