

# Zapamiętaj



- **Średnia masa atomowa** to średnia mas izotopów danego pierwiastka.
- Obliczamy ją ze wzoru:

$$A_r = \frac{\%_1 \cdot A_1 + \%_2 \cdot A_2 + \dots + \%_n \cdot A_n}{100\%}$$

$A_r$  - średnia masa atomowa

$A_1, A_2, \dots, A_n$  - masy izotopów pierwiastka

$\%_1, \%_2, \dots, \%_n$  - procentowa obfitość danego izotopu

