

Protony, neutrony, elektrony

kl. 7

klasa 7

podstawa: chemia kl. 7: budowa atomu, układ okresowy, izotopy

POLECENIE**Oblicz liczbę protonów (p), neutronów (n) i elektronów (e).**

$$p = e = Z, n = A - Z.$$

węgiel C: $Z = 6, A = 12$ tlen O: $Z = 8, A = 16$ sód Na: $Z = 11, A = 23$ glin Al: $Z = 13, A = 27$ chlor Cl: $Z = 17, A = 35$ potas K: $Z = 19, A = 39$ wapń Ca: $Z = 20, A = 40$ żelazo Fe: $Z = 26, A = 56$ **1 Miejsce na obliczenia**