

Izotopi (gr. *isos* – vienāds + *topos* – vieta)

Viena kīmiskā elementa atomi, kuru kodolos ir vienāds skaits protonu, bet atšķirīgs skaits neitronu.

Izotopa apzīmējumā pie kīmiskā elementa simbola norāda masas skaitli (augšā) un dažreiz ‘- arī protonu skaitu kodolā (apakšā). Piemēram, ^{12}C vai $_{6}^{12}\text{C}$.

Angl. isotopes; kr. изотопы