

Izotopy, nuklid :)

Atómy toho istého chemického prvku, ktoré líšia sa [nukleónovým číslom](#), to znamená počtom neutrónov v jadre.

Každý chemický prvok má niekoľko izotopov, napríklad [vodík](#) má tri izotopy; obyčajný vodík, v prírode najrozšírenejší, má jadro vytvorené len jedným protónom; ťažký vodík deutérium, má v jadre okrem protónu jeden neutrón; trícium má v jadre dva neutróny.

Mnohé z izotopov boli pripravené umelo, pomocou jadrových reakcií (**nuklid**).