

Budowa jądra - izotopy

Jądro atomowe - centralna część atomu zbudowana z jednego lub więcej **protonów** (o ładunku +1 i masie spoczynkowej równej ok. 1 u) i **neutronów** (obojętnych elektrycznie), zwanych nukleonami. Jądro stanowi niewielką część objętości całego atomu, jednak to w jądrze skupiona jest prawie cała masa.

Liczba atomowa Z - odpowiada liczbie protonów (elektronów) w jądrze atomu. Jest liczbą porządkową danego atomu i jest równa ładunkowi jądra

Liczba masowa A - odpowiada liczbie nukleonów, czyli sumie protonów (elektronów) i neutronów w jądrze.

A-Z = liczba neutronów

Izotopy - odmiany pierwiastka o tej samej liczbie **atomowej Z**, a różnej liczbie **masowej A**.

