



## Izotopi

Autor: Jakov

Objavljeno: 04-03-2016

(engl. isotopes) To su atomi istog elementa, ali s različitim brojem neutrona i prema tome različitim atomskih težina. Izotopi mogu biti stabilni i nestabilni. Kemijske osobine svih izotopa jednog elementa su iste jer uglavnom ovise o atomskom broju jezgre, a ne o njezinoj masi. Ipak, brzina kemijske reakcije ovisi o masi, dakle ovisi o vrsti izotopa tog elementa. To je tzv. izotopni efekt. ((Prohić, E., (1998), Geokemija, Zagreb: TARGA.))

Primjer:  $^{16}\text{O}$ ,  $^{17}\text{O}$ ,  $^{18}\text{O}$