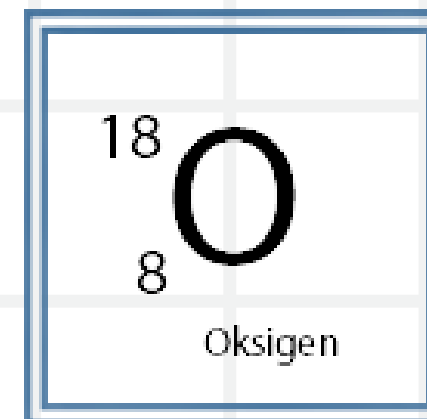
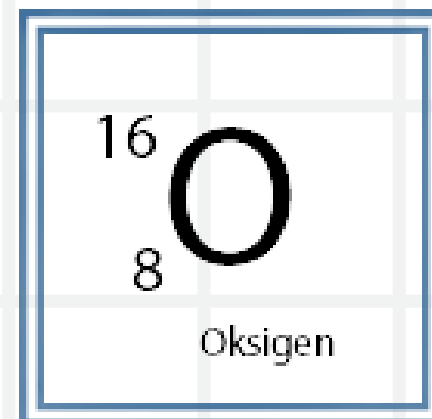


I S O T O P , I S O B A R , I S O T O N



Isotop

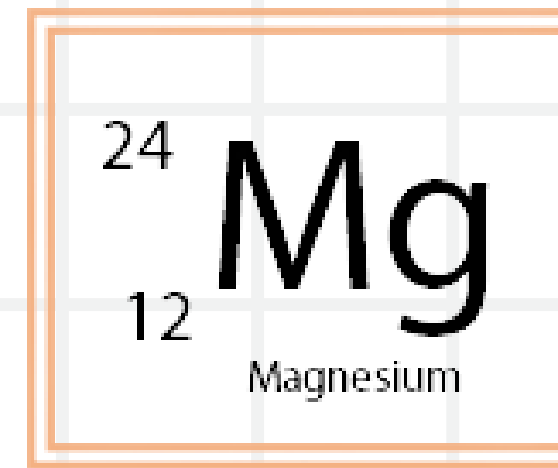
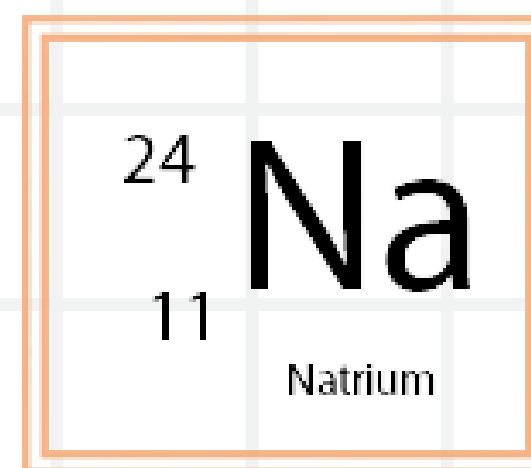
Isotop merupakan unsur-unsur yang memiliki **nomor atom yang sama** namun memiliki nomor massa yang berbeda. Dengan kata lain sebuah unsur yang memiliki jumlah proton dan elektron sama dapat memiliki jumlah neutron yang berbeda, itulah yang dinamakan dengan isotop.





Isobar

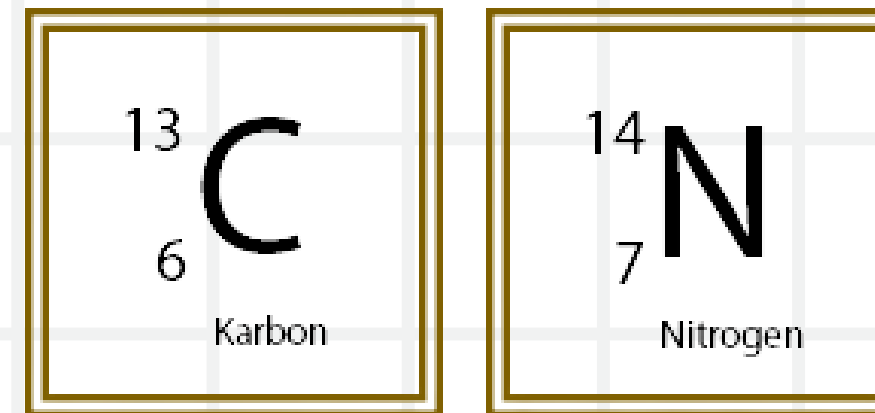
Isobar adalah unsur atomnya berbeda namun memiliki **nomor massa** yang sama. Hal ini dinamakan isobar.





Isoton

Isoton adalah unsur - unsur berbeda namun memiliki **jumlah neutron** yang sama.



Atom karbon dan nitrogen mempunyai jumlah neutron sama yaitu sebanyak 7

$$N \text{ (atom C)} = 13 - 6 = 7$$

$$N \text{ (atom N)} = 14 - 7 = 7$$