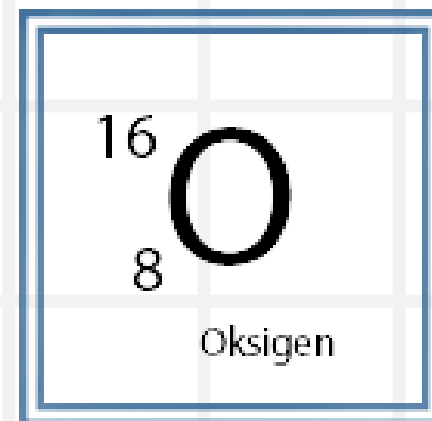


# I S O T O P , I S O B A R , I S O T O N



## Isotop

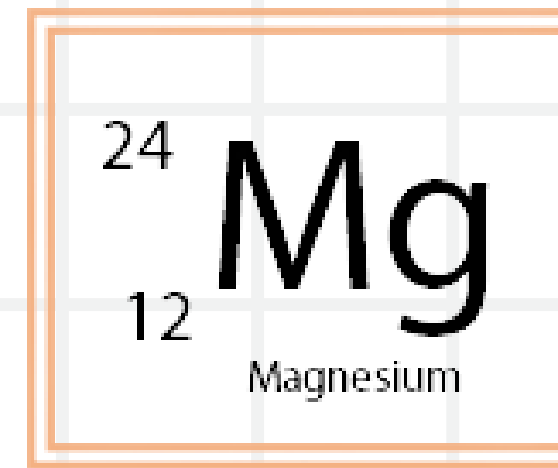
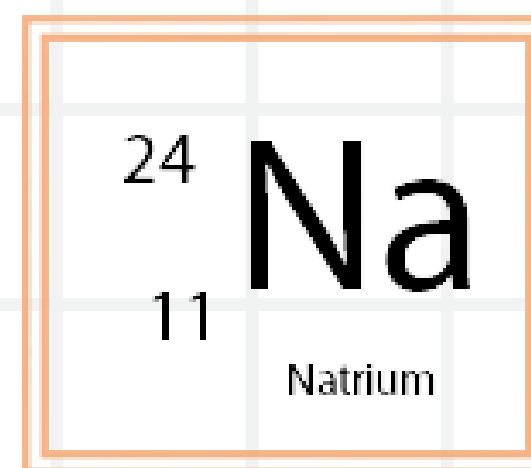
Isotop merupakan atom-atom yang memiliki **nomor atom yang sama** namun memiliki nomor massa yang berbeda. Dengan kata lain sebuah unsur yang memiliki jumlah proton dan elektron sama dapat memiliki jumlah neutron yang berbeda, itulah yang dinamakan dengan isotop.





## Isobar

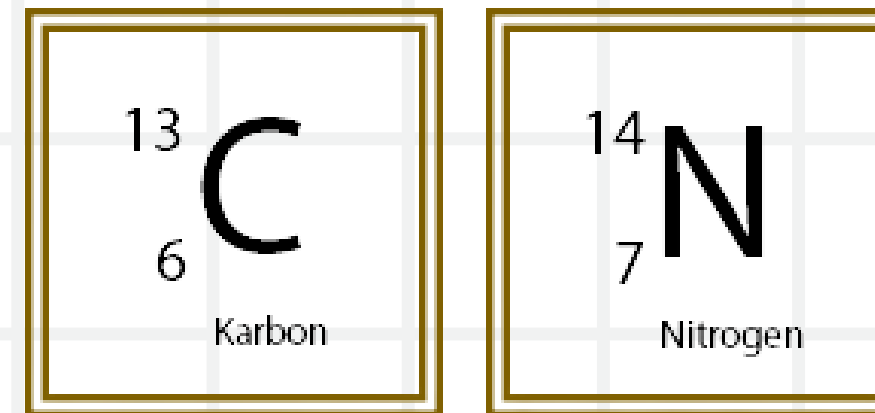
Isobar adalah unsur atomnya berbeda namun memiliki **nomor massa** yang sama. Hal ini dinamakan isobar.





## Isoton

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



Atom karbon dan nitrogen mempunyai jumlah neutron sama yaitu sebanyak 7

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

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