



Prof. Ricardo Honda

<http://www.professorhonda.com.br>

Resumão do Hondinha

Semelhanças atômicas

“Quais seriam as semelhanças atômicas? Essa é uma propriedade referente ao número de prótons, nêutrons, massa e número atômico particulares de cada átomo. Em alguns o número pode ser igual e por isso dizemos que existem semelhanças entre átomos”.

IsótoPos

São átomos que apresentam o mesmo número de Prótons; logo, pertencem ao mesmo elemento químico, mas diferem em seus números de massa (A).

Exemplos:

${}^12_6\text{C}$ e ${}^{14}_6\text{C}$ (ambos com 6 prótons).

${}^{16}_8\text{O}$, ${}^{17}_8\text{O}$ e ${}^{18}_8\text{O}$ (todos com 8 prótons).

IsóbAros

São átomos que apresentam o mesmo número de massa (A) e diferentes números atômicos (Z).

Exemplos:

${}^{40}_{19}\text{K}$ e ${}^{40}_{20}\text{Ca}$ (ambos com número de massa = 40).

${}^{14}_6\text{C}$ e ${}^{14}_7\text{N}$ (ambos com número de massa = 14).

IsótoNos

São átomos que apresentam o mesmo número de Nêutrons e diferentes números atômicos (Z) e de massa (A).

Exemplos:

${}^{14}_6\text{C}$ e ${}^{15}_7\text{N}$ (ambos com 8 nêutrons).

${}^{26}_{12}\text{Mg}$ e ${}^{28}_{14}\text{Si}$ (ambos com 14 nêutrons).