

26/02/2021

Isótopos

Átomos cuyos núcleos atómicos tienen el mismo número de protones pero diferente número de neutros

Tipos de isótopos:

Los radioisótopos son elementos que no tienen la proporción correcta de protones y neutrones, pasan por una etapa de desintegración en la que se emiten rayos beta, alfa o gamma

Isótopos estables: En la naturaleza solo existen un poco más de 300 isótopos estables, sin embargo estos isótopos naturales se encuentran en toda muestra de cualquier elemento que se utilice y siempre en una misma proporción

Uso de los Isótopos

- Agricultura
- Ganadería
- metalurgia
- Ingeniería de motores
- Historia
- Medicina
- Investigaciones biológicas
- Antropología
- Geología
- Esterilización de alimentos enlatados
- Industria de los plásticos

Símbolo químico (del elemento)
 Número másico = $A = Z + N$
 A
 Z
 Número atómico
 número de protones

Símbolo	Número Atómico	Número másico	protones (p ⁺)	Electrones (e ⁻)	Neutrones (n ⁰)
¹ ₁ H	1	1	1	1	0
¹² ₆ C	6	12	6	6	6
³⁵ ₁₇ Cl	17	35	17	17	18

N = número de neutrones