

FICHA 4.1 – DEFINICIONES. ESTRUCTURA INTERNA DEL ÁTOMO

ACTIVIDAD: Relaciona cada concepto con su definición uniéndolos.

Isótopos

Dícese de los átomos que han perdido electrones, por lo que han quedado cargados positivamente.

Cationes

Número de nucleones o partículas que existen en el núcleo.

Aniones

Dícese de los átomos del mismo elemento químico (mismo número atómico) que tienen diferente número másico.

Número másico

Número de protones que tiene el átomo. Con él se diferencian unos elementos químicos de otros.

Número atómico

Dícese de los átomos que han ganado electrones, por lo que han quedado cargados negativamente.

ACTIVIDAD: Completa con las palabras adecuadas el texto

El átomo está esencialmente _____. En él se distinguen dos regiones: la primera es el _____ donde se encuentra la carga positiva y prácticamente la totalidad de la _____ del átomo. Se compone de _____ (de carga positiva) y _____ (sin carga eléctrica); Y la segunda es la _____ donde se encuentran los _____.

ACTIVIDAD: Completa las tablas con los números adecuados. En la primera tabla los átomos son neutros

Átomo	Nombre (Símbolo)	Num. e ⁻	Num. p ⁺	Num. n ⁰	Z	A
	Carbono (C)			8		14
$^{32}_{16}\text{S}$	Azufre (S)					
	Teluro (Te)		52	76		
	Paladio (Pd)	46				106
$^{114}_{49}\text{In}$	Indio (In)					
	Hierro (Fe)			29	26	
	Antimonio (Sb)		51			122
	Xenon (Xe)	54				132

Ión	Z	A	protones	neutrones	electrones
$^{23}_{11}\text{Na}^+$					
$^{79}_{34}\text{Se}^{2-}$					

OBSERVACIÓN. Utiliza la ficha resuelta para estudiar