

Nombre: NEREA

Fecha: 7-2-2022

PRIMERO: Relaciona cada concepto con su definición uniéndolos.

Isótopos	Número de nucleones o partículas que existen en el núcleo.
Cationes	Dícese de los átomos del mismo elemento químico (mismo número atómico) que tienen diferente número másico.
Aniones	Dícese de los átomos que han ganado electrones, por lo que han quedado cargados negativamente.
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 perdido electrones, por lo que han quedado cargados positivamente.

SEGUNDO: 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 _____.

TERCERO: 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
	Selenio			46		80
$^{35}_{17}\text{Cl}$						
	Fósforo		15	16		
	Hierro	26				56

Ión	Z	A	protones	neutrones	electrones
$^{39}_{19}\text{K}^{+}$					
$^{32}_{16}\text{S}^{2-}$					



CUARTO: Escribe el símbolo químico o nombre según corresponda

	Sodio
	Nitrógeno
Sr	
Sn	
	Plata
	Manganeso
Hg	

	Cobre
	Cromo
K	
Au	
	Magnesio
	Plomo
Sb	

	Flúor
	Aluminio
Pt	
I	
	Neón
	Hierro
As	

QUINTO. Completa la tabla con el nombre (nomenclatura sistemática según tus indicaciones) o fórmula.

Pb ₃ As ₄	
AuF	
V ₂ O ₅	
CuH	
CrO ₃	
Mn ₂ S ₇	
SnH ₄	

	Diboruro de triestroncio
	Diseleniuro de carbono
	Dihidruro de calcio
	Tetrayoduro de paladio
	Monóxido de zinc
	Hexacloruro de azufre
	Oxido de dipotasio

CH ₄	
H ₂ S	

	Amoniaco
	Ácido clorhídrico