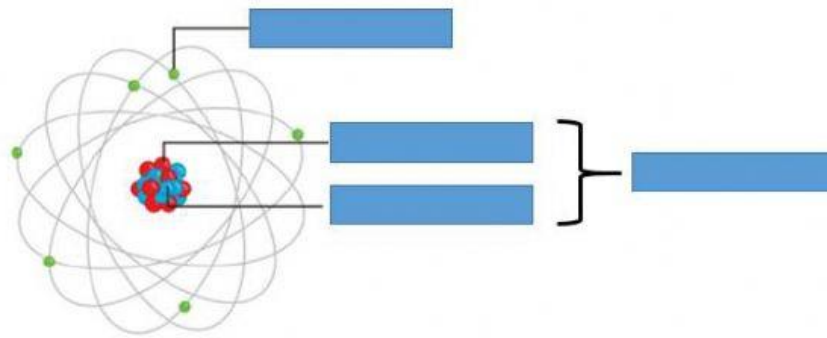


ACTIVIDAD - ESTRUCTURA DE LA MATERIA

1. Ubica en los cuadros vacíos la partícula correspondiente que hace parte de la estructura básica de un átomo.



NÚCLEO

ELECTRÓN

NEUTRÓN

PROTÓN

2. Como ya lo hemos estudiado, los átomos están conformados por partículas más pequeñas que conocemos como partículas subatómicas. Las principales (porque hay partículas aún más pequeñas) son los protones, neutrones y electrones.

La siguiente tabla resume sus principales características:

Partícula	Carga	Masa (uma)
Protón	+1	1.0073
Neutrón	0	1.0087
Electrón	-1	0.0005486

3. De acuerdo a la información de la tabla anterior, completa los espacios en blanco del siguiente párrafo, utilizando el banco de palabras propuesto:

¡Atención! Fíjate que no se utilizan todas las palabras del banco. Lee atentamente.

El núcleo del átomo está constituido por los _____ de carga + y los neutrones de carga _____ que se mantienen unidos gracias a las fuerzas nucleares débiles y fuertes, alrededor del núcleo. En regiones de probabilidad electrónica orbitan los electrones de carga _____ que tienen una masa mucho _____ que la de los protones y neutrones.

Menor

Positiva

Mayor

Neutra

Negativa

Protones

4. Ubica cada palabra en el lugar correcto de acuerdo a la información



PESO ATÓMICO

SÍMBOLO

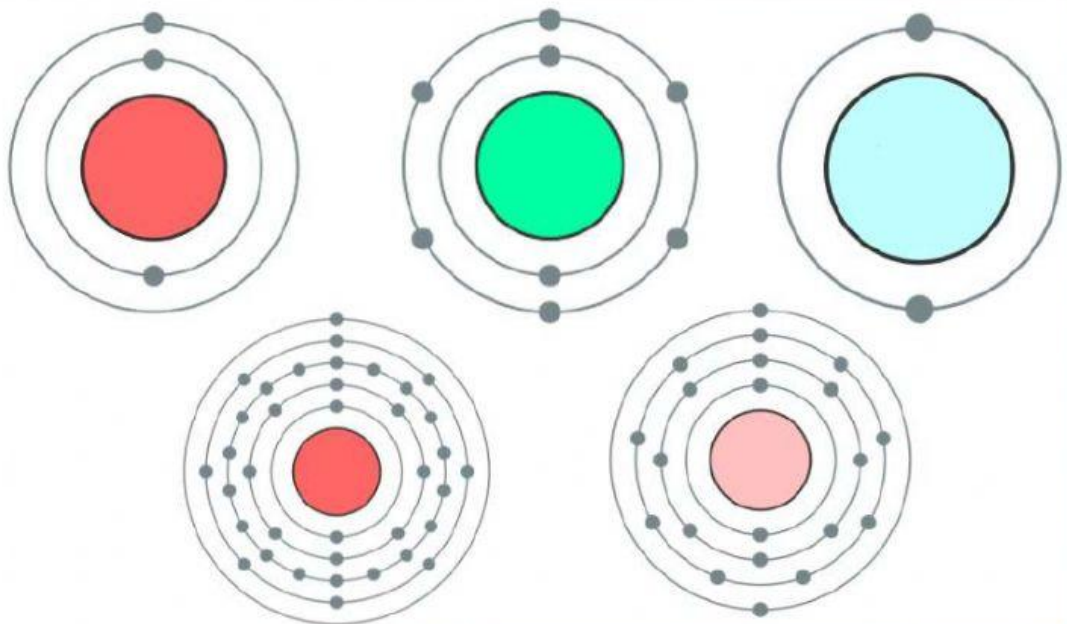
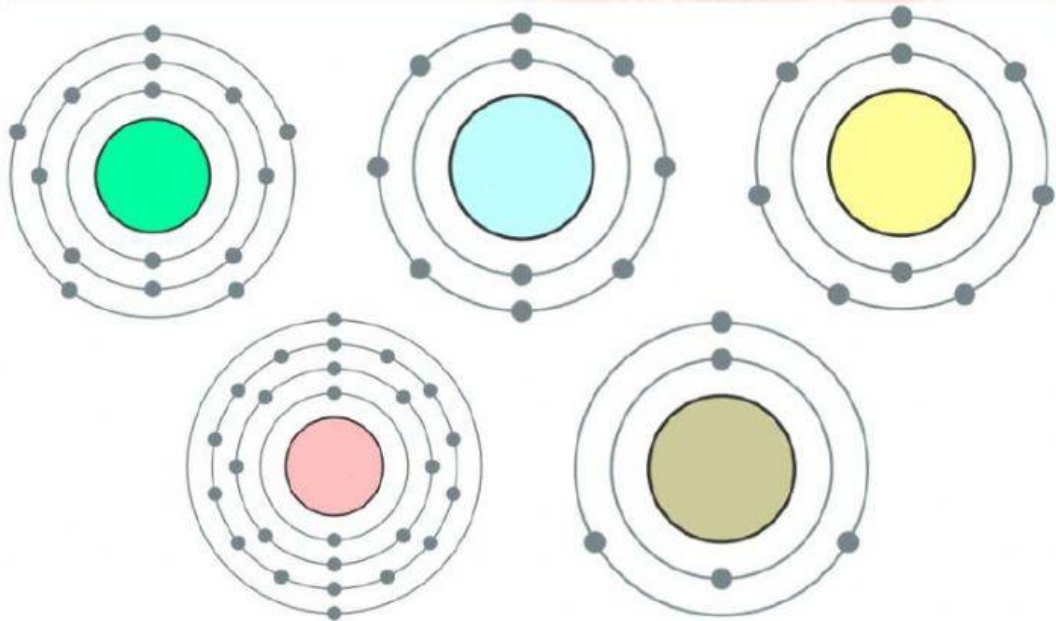
NÚMERO ATÓMICO

NOMBRE

Los átomos de los elementos químicos son partículas eléctricamente neutras ya que tienen el mismo número de Protones y de Electrones. La tabla periódica nos ofrece diferentes tipos de información como el número atómico y el período en que se organiza.

A partir de la información proporcionada en la siguiente tabla, ubica cada elemento en la tabla periódica y a partir del periodo al que pertenezca cada elemento, relaciona el símbolo de cada elemento con el dibujo del átomo correspondiente:

Elemento químico	Símbolo	Número atómico
Rubidio	Rb	37
Hierro	Fe	26
Boro	B	5
Oxígeno	O	8
Neón	Ne	10
Escandio	Sc	21
Fósforo	P	15
Litio	Li	3
Fluor	F	9
Helio	He	2



Rb	Sc	Li	P	Fe
He	B	Ne	O	F