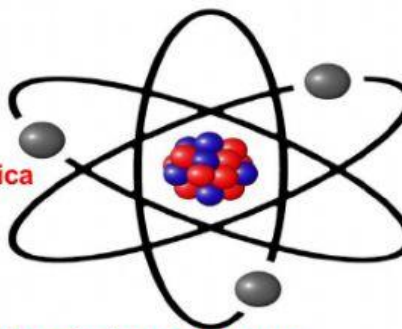


Evaluación Química

El átomo



I Completa los espacios vacíos de las siguientes descripciones del tema.

1. El es la unidad constituyente más pequeña de la que tiene las propiedades de un elemento químico.
2. Los protones y los son llamados
3. Los electrones se encuentran en la parte del átomo, rodeando al núcleo, y se mueven en regiones definidas del espacio llamadas
4. El número (Z), es el número de protones que tiene un átomo.
5. La atómica (A), es el número de protones más el número de de un átomo.
6. son átomos cuyos núcleos tienen el mismo número atómico, pero diferente número de

II Realiza ejercicios completando la siguiente tabla.

Elemento	Z	A	# p ⁺	# e ⁻	# n ⁰
Ca	20				20
Se		79			45
P	15	31			
Br	35		35		

III Menciona el nombre de acuerdo a la descripción de la forma de los subniveles de energía.

1.

2.

3.

4.

1. Tienen formas de pesas de gimnasia o forma de lóbulos respecto al núcleo.
2. Tienen formas diversas formadas por grupos lobulares y anillos.
3. Tienen forma esférica con el núcleo en el centro.
4. Tiene forma de trébol de cuatro hojas, tres de ellos se encuentran en el plano y el quinto se encuentra en el eje.

IV. Realiza la configuración electrónica con niveles de energía de los siguientes elementos.

Elemento	Símbolo y Nro atómico	Niveles principales
Cloro		

Elemento	Símbolo y Nro atómico	Niveles principales
Rubidio		

Elemento	Símbolo y Nro atómico	Niveles principales
Potasio		

Elemento	Símbolo y Nro atómico	Niveles principales
Bromo		

Elemento	Símbolo y Nro atómico	Niveles principales
Azufre		

Elemento	Símbolo y Nro atómico	Niveles principales
Aluminio		



Prof. lic. Reinaldo Gerspeder Gerspeder