



COMPUESTOS Y ELEMENTOS.

I. INSTRUCCIONES: UNE LAS DOS COLUMNAS CORRECTAMENTE.

1. ¿Número de electrones que pierde, gana o comparte un átomo al unirse con otro?	n°
2. ¿Tendencia de un elemento a reaccionar con otro?	32
3. ¿Familia de los gases nobles?	II A
4. ¿Familia del oxígeno?	VALENCIA
5. ¿Familia del carbono?	VI A
6. ¿Grupo de los metales alcalinotérreos?	PERIODO
7. ¿Grupo de los metales alcalinos?	K
8. ¿Filas horizontales de la tabla periódica?	z
9. ¿Conjunto de elementos que tienen igual cantidad de electrones en su último nivel?	p+
10. ¿Elemento más ligero de la tabla periódica?	2 (n ²)
11. ¿Máxima capacidad electrónica del tercer nivel energético?	GRUPO
12. ¿Máxima capacidad electrónica del cuarto nivel energético?	VIII A
13. ¿Regla de Rydberg?	NA
14. ¿Primer nivel energético del átomo?	ACTIVIDAD QUÍMICA
15. ¿Isotopo de hidrogene?	e-
16. ¿Neutrones?	IV A
17. ¿Electrones?	DEUTERIO
18. ¿Protones?	I A
19. ¿Símbolo del número de masa?	18
20. ¿Símbolo del número atómico?	H



CIENTÍFICOS Y SUS MODELOS ATÓMICOS, TABLA PERIÓDICA, PARTÍCULAS SUBATÓMICAS. II.

II. INSTRUCCIONES: TOCA Y ARRASTRA LOS CUADROS AL LUGAR CORRESPONDIENTE.

NÚMERO ATÓMICO

MENDELEIEV

BOHR

RUTHERFORD

NÚMERO DE MASA

NEUTRÓN

NÚMERO ATÓMICO

THOMSON

DALTON

ÁTOMOS

- a).- El filósofo griego Demócrito consideró que el universo estaba constituido por partículas indivisibles e indestructible, llamadas:
- b).-La primera teoría atómica basada en una de las propiedades de la materia, la masa, fue Propuesta por el científico:
- c).-El descubrimiento del electrón como partícula de materia con masa y carga se le considera al científico:
- d).-La cantidad de protones que tiene un átomo en el núcleo, recibe el nombre de:
- e).-La partícula que se encuentra en el núcleo del átomo y no tiene carga, eléctrica, se llama:
- f).-La suma de protones más neutrones de un átomo recibe el nombre de:
- g).-El modelo atómico en que se considera que el átomo se parece al sistema solar fue dado a conocer por:
- h).-El modelo atómico que considera que los electrones giran en niveles energéticos definidos, fue dado a conocer por:
- i).-El primero en ordenar periódicamente los elementos químicos en función de sus masas atómicas fue:
- j).-En la tabla periódica actual los elementos se ordenan según la siguiente ley "Las propiedades de los elementos son funciones periódicas de sus: