



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?	nº
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. ¿Isótopo de hidrógeno?	e-
16. ¿Neutrones?	IV A
17. ¿Electrones?	DEUTERIO
18. ¿Protones?	IA
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: _____"