Centro de Estudios Tecnológicos Industrial y de Servicios Nº 37
"Francisco Villa"

REACAPITULACIÓN

1. CONTESTA VERDADERO (V) YFALSO(F)

LA QUIMICA ES LA CIENCIA QUE ESTUDIA LA TRANSFORMACIÓN DE LA MATERIA Y ENERGIA

LA MATERIA ES LA CAPACIDAD QUE TIENE UN CUERPO PARA PRODUCIR TRABAJO

EL ATOMO ES LA UNIDAD BASICA DE LA MATERIA

LAS MEZCLAS HOMOGENEAS SN AQUELLAS QUE POR MAS QUE SE DISUELVAN SE OBSERVAN DOS FASES.

UN COMPUESTO ES LA UNIÓN DE 2 O MAS ELEMENTOS

UN ELEMENTO ESTA CONSTITUIDOS POR 2 O MAS ATOMOS IGUALES

2. COLOCA EN EL PARENTESIS EL NUMERO CORRECTO

1 DALTÓN	1	Átomos esféricos, indivisibles e indestructibles
2. THOMSON		El átomo está compuesto por un núcleo atómico de carga positiva (donde se concentra la mayor parte de su masa) y los electrones, que giran libremente alrededor de este núcleo "MODELO DEL SISTEMA PLANETARIO"
3. RAYOS CATODICOS		Determina que as orbitas son circulares, establece el numero cuántico "n" Los electrones emiten o absorben energía al saltar de una órbita a otra y al hacerlo emiten un fotón
4. CHADWICK	4	Establece la existencia del núcleo y del neutrón
5. RUTHERFORD		se basó en parte de los postulados relativistas de Albert Einstein. Determino que las orbitas son elípticas
6. BORH		Modelo atómico vigente a inicios del siglo XXI, "Modelo Cuántico-Ondulatorio".
7. SOMMERFELD		Se determina el protón
8. SCRODINGER		sumía que los átomos estaban compuestos por una esfera de carga positiva y los electrones de carga negativa estaban incrustados en ella, como las pasas en el pudín.

LIVEWORKSHEETS

Centro de Estudios Tecnológicos Industrial y de Servicios Nº 37
"Francisco Villa"

3. Determina los siguientes valores utiliza la tabla periódica

A	Br	Na	Ag	F	P
Z	35			9	
P+	35	11		9	
e-		11		9	
n-/+			61		16
Ion	36				16
e-(valencia)	7	1		7	5

DESARROLLA LA CONFIGURACIÓN ELECTRONICA

C	1S2,2S2,2P2
Al	
Po	
Hg	1S2,2S2,2P6,3S2,3P6,4S2,3D10,4P6,5S24D10,5P6,6S2,4F14,5D10
Rb	1S2,2S2,2P6,3S2,3P6,4S2,3D10,4P6,5S1

LIVEWORKSHEETS