

UDS

MI UNIVERSIDAD

Nombre de alumno: ITZEL ABIGAIL TLAMANI LOPEZ

Nombre del profesor: MARIA DE LOS ANGELES VENEGAS CASTRO

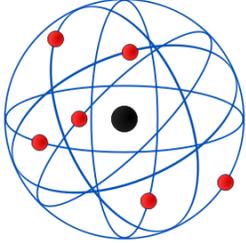
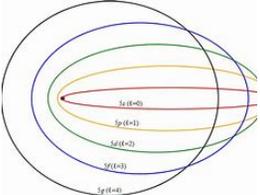
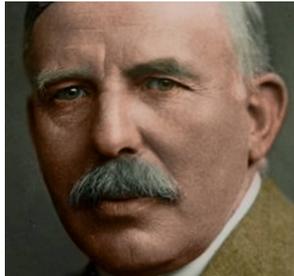
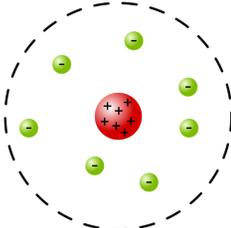
Nombre del trabajo: ACTIVIDAD UNIDAD II

Materia: QUIMICA

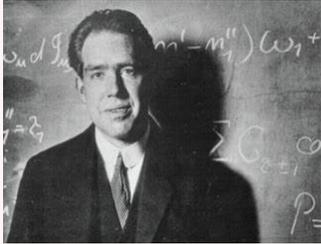
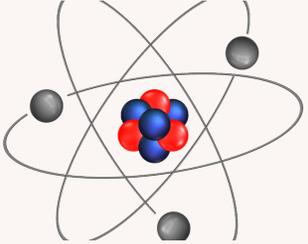
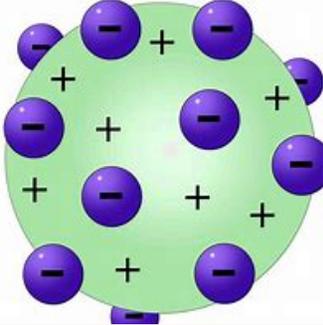
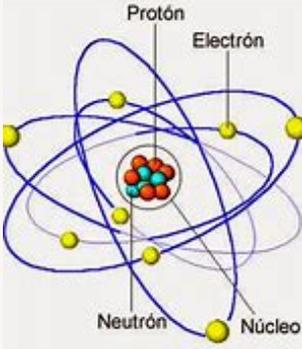
Grado: PRIMERO DE BACHILLERATO

Grupo: TECNICO EN ADMINISTRACION EN
RECURSOS HUMANOS

CUADRO COMPARATIVO

Autor	Descripcion del modelo	Año	Aciertos y errores	Imagen del creador	imagen del atomo
Democrito	<p>los principales puntos de su teoria son,1.los atomos son eternos,indivisibles ,homogeneos e invisibles 2.los atomos se diferencian solo en forma y tamaño 3.las propiedades de la materia varian segun el agrupamiento de los atomos</p>	450 a.c	<p>Error,uno de sus errores de este modelo es que penso que compuesto mas simple entre dos elementos es siempre un atomo de cada elemento esto lo hizo concluir que el agua era HO en vez de H2O Acierto,dice que la materia se encuentra formada por diminutas particulas</p>		
Dalton	<p>la materia esta formada por particulas muy pequeñas llamadas atomos .Los atomos de diferentes elementos quimicos son diferentes entre si segun esta teoria atomica</p>	1803 y 1808	<p>Errores , que los atomos son indivisibles hoy en dia se sabe que se pueden descomponer en particulas subatomicas Aciertos, la materia se compone de particulas muy pequeñas llamadas atomos se combinan en una razon de numeros enteros y sencillos</p>		
Sommerfeld	<p>El modelo atomico de sommerfeld es una extencion del modelo atomico de bohr... los electrones se mueven alrededor del nucleo del atomo ,en orbitas circulares o elipticas</p>	1910	<p>Errores,habia encontrado que en ciertos atomos las velocidades de los electrones alcanzaban una fraccion apreciable de la velocidad de la luz</p>		
Rutherford	<p>El atomo tiene nucleo central en el que estan concentradas la carga positiva y practicamente toda la masa ,Rutherford supuso que el atomo estaba formado por un espacio fundamentalmente vacio ,ocupado por electrones que giran alrededor de un nucleo central muy denso y pequeño</p>	1911	<p>Errores , el atomo presentaba el inconveniente de ser inestable Aciertos introduce el concepto del nucleo atomico ,deshace la concepcion atomica que dejo thompson</p>		

Cuadro comparativo

autor	Descripcion del modelo	Año	Aciertos y errores	Imagen del creador	imagen del atomo
Bohr	Los electrones de un atomo se mueven en orbitas a cierta distancia del nucleo,a cualquier nivel energetico estable,el electron se mueve en una orbita circular ,estas orbitas se denominan niveles de energia o capas	1913	Errores, no menciona los neutrones,el modelo atomico de bohr solo puede explicar los espectros de atomos de un solo electron 'hidrogeno'.No puede explicar los espectros de atomos de varios electrones aciertos ,permite deducir valores para los radios de las orbitas y para sus energias		
Thomson	El atomo esta formado por electrones de carga negativa incrustados en una esfera de carga positiva como en un pudin de pasas ,el atomo es neutro de manera que las cargas negativas de los electrones se compensan con la carga positiva	1897	Errores,no pudo explicar como se mantiene la carga en los electrones dentro del atomo,tampoco pudo explicar la estabilidad de un atomo ,Aciertos demostro que dentro de los atomos hay unas particulas diminutas ,con carga electrica negativa ,a los que llamo electrones		
SCHROEDINGER Y HEISEMBERG	Es un modelo cuantico no relativista ,en este modelo los electrones se complementaban originalmente como una onda estacionaria	1926	Errores,ignora los efectos relativistas de los electrones rapidos Aciertos,predice adecuadamente las lines de emision espectrales ,tanto de atomos neutros como de atomos ionizados ,el modelo tambien predice la modificacion de los niveles energeticos cuando existe un campo magnetico o electrico		

REFERENCIA BIBLIOGRAFICA

Modelos atómicos: aciertos y errores

 By kimi vejares
Sept. 22, 2016

 Present



para ver la informacion dara click en la barra de abajo en las flechitas