

**MODELO ATÓMICO DE RUTHERFORD**

fue

**E. GOLDSTEIN (1850-1931)**

quién estudió con más detalle el fenómeno que se produce en el tubo de descarga

**PARTÍCULAS CON CARGA POSITIVA (PROTONES)**

son partículas cuyas propiedades:

**LOS RAYOS CANALES**

**LA RELACIÓN Q/m DEPENDÍA DEL GAS EMPLEADO EN EL TUBO**

fueron:

**E. RUTHERFORD J. CHADWICK**

los que detectaron los protones

**AL BOMBARDEAR LOS ÁTOMOS CON PARTÍCULAS ALFA**

obtuvieron como conclusiones:

**LA MAYORÍA DE LAS PARTÍCULAS ATRAVESABAN LA LÁMINA SIN DESVIARSE**

**ALGUNAS SE DESVIABAN DE SU TRAYECTORIA INICIAL EN UN 0.1 %**

**OTRAS ERAN RECHAZADAS POR LA LÁMINA**

de ello se concluye:

**LOS ÁTOMOS ESTAN CONSTITUIDOS POR UNA DISTRIBUCIÓN REGULAR DE CARGA Y MASA**

estableciendo un nuevo modelo sobre la materia llamado:

**MODELO NUCLEAR**

**NÚCLEO DONDE ESTÁN LOS PROTONES Y CASI LA TOTALIDAD DE LA MASA**

**LA MATERIA ESTÁ CASI VACÍA**

**LA MAYOR PARTE DE LAS PARTÍCULAS ALFA PASAN A TRAVÉS DE LA CORTEZA Y NO SUFREN DESVIACIONES**

formado por:

explicando así los resultados observados:

**CORTEZA FORMADA POR ELECTRONES GIRANDO ALREDEDOR DEL NÚCLEO**

**LAS PARTÍCULAS ALFA QUE PASAN CERCA DEL NÚCLEO SON REPELIDAS FUERTEMENTE Y SE DESVÍAN**

**AQUELLAS PARTÍCULAS QUE CHOCAN CONTRA EL NÚCLEO REBOTAN**