

NIELS BOHR

NIELS BOHR (1885-1962) FÍSICO DANÉS, PROPUSO DAR UNA EXPLICACIÓN DE POR QUÉ LOS ELEMENTOS PRESENTABAN LOS ESPECTROS DE EMISIÓN Y ABSORCIÓN Y POR QUÉ ERAN DIFERENTES UNOS DE OTROS, PARA ELLO RETOMÓ LOS TRABAJOS DE MAX PLANCK ACERCA DE LOS CUANTOS O FOTONES Y DE GUSTAV KIRCKHOFF QUIEN ESTUDIÓ EL COLOR QUE EMITÍA LA FLAMA DEL MECHERO CUANDO QUEMABA ALGUNAS SUSTANCIAS.

BOHR: LOS ELECTRONES SE ENCUENTRAN Y GIRAN EN ÓRBITAS DEFINIDAS Y QUE CADA UNA CONTIENE UNA CANTIDAD DE ENERGÍA, (NIVELES DE ENERGÍA).

LOS ELECTRONES SE ENCUENTRAN GIRANDO EN TORNO A SU NIVEL DE ENERGÍA, PERO QUE ESTOS PUEDEN PASAR DE UNO A OTRO, PARA ELLO NECESITAN ABSORBER ENERGÍA. SI EL ELECTRÓN "SALTA" A UN NIVEL DE ENERGÍA SUPERIOR EXCITADO Y SE PRODUCE UN ESPECTRO DE ABSORCIÓN.

