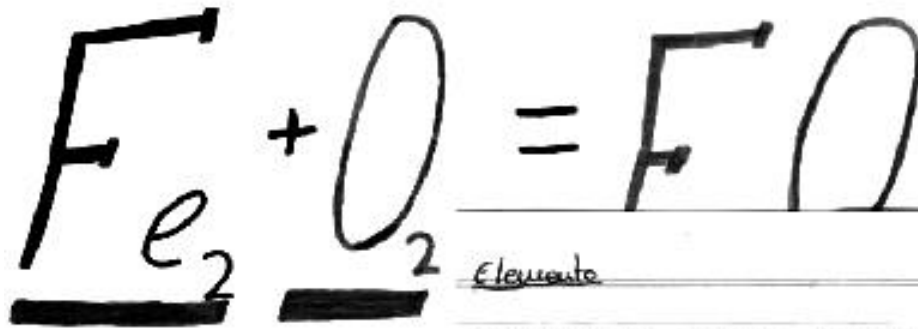
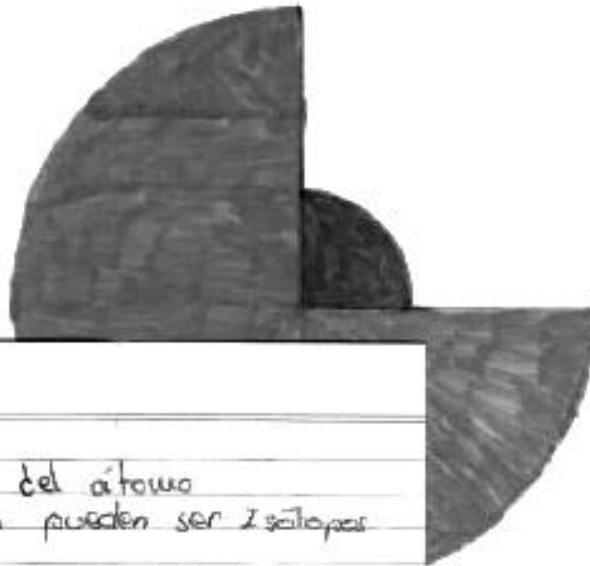


Apéndice IV
Tarjetas del hipermedia Modelos Atómicos
elaboradas por un grupo de alumnos del curso
93/94



Elemento

principio que compone un cuerpo o materia



Núcleo

Parte central del átomo
Los núcleos pueden ser isótopos

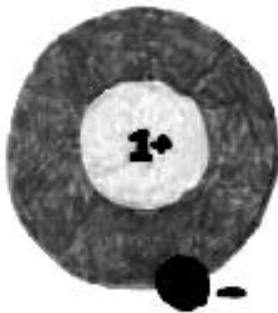


Descubrimientos de Rutherford:

La objeción más seria que recibió este modelo y que obligó a su abandono fue la de que seguía las leyes físicas.

Isótopos

Estudios posteriores permitieron permitir que existan átomos de un mismo elemento en los que sus números másicos difieren ligeramente. Ello es a que poseen distintos números de neutrones en el núcleo. A estas átomos se les denomina Isótopos.



1

Número Másico

Indica el nº total de nucleos constituyentes del correspondiente del núcleo y también existe el número atómico


H

HIDRÓGENO

Nº Atómica.

numero atómico

Presenta el nº de protones del núcleo que es exactamente igual de electrones de la corteza cuando existe equilibrio de carga.

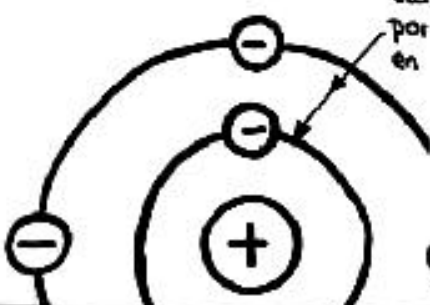


HIDROGENO

El átomo de Bohr.

Según Bohr un electrón en un átomo tiene una energía que forma un nivel energético que solo puede tomar ciertos valores a cada uno de los cuales le corresponde una órbita particular.

Car por en



Corrección de Sommerfeld.



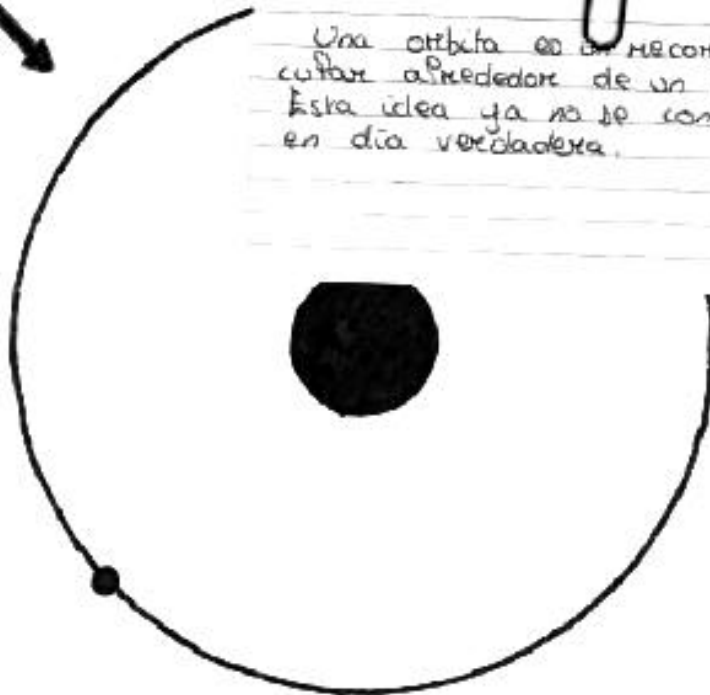
Electrón moviéndose de una órbita a otra.



Corrección de Sommerfeld

Este modificó el trabajo de Bohr mediante la aplicación de mecánica cuántica y la teoría de la relatividad

Órbita



Órbita:

Una órbita es un recorrido cíclico que se da alrededor de un núcleo. Esta idea ya no se considera hoy en día verdadera.

Tarjetas del hipermedia Modelos Atómicos elaboradas por un grupo de alumnos del curso 93/94