



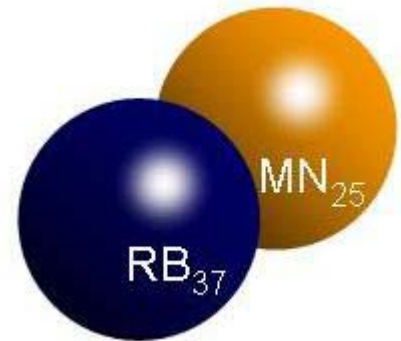
NUMERO Y MASA ATOMICA

El número atómico indica el número de protones en la corteza de un átomo. El número atómico es un concepto importante de la química y de la mecánica cuántica.

El elemento y el lugar que éste ocupa en la tabla periódica derivan de este concepto. Cuando un átomo es generalmente eléctricamente neutro, el número atómico será igual al número de electrones del átomo que se pueden encontrar alrededor de la corteza. Estos electrones determinan principalmente el comportamiento químico de un átomo. Los átomos que tienen carga eléctrica se llaman iones. Los iones pueden tener un número de electrones más grande (cargados negativamente) o más pequeño (cargados positivamente) que el número atómico.

La masa atómica de un átomo expresada en unidades de masa atómica (umas), indica el número de partículas en la corteza de un átomo; esto quiere decir los protones y los neutrones.

Cada isótopo de un elemento químico puede variar en masa. La masa atómica de un isótopo indica el número de neutrones que están presentes en la corteza de los átomos. La masa atómica total de un elemento es una media ponderada de las unidades de masa de sus isótopos. La abundancia relativa de los isótopos en la naturaleza es un factor importante en la determinación de la masa atómica total de un elemento.



Fuentes: <http://es.wikipedia.org/wiki/%C3%81tomo>
<http://www.monografias.com/trabajos/atomo/atomo.shtml>
http://es.encarta.msn.com/encyclopedia_761567432/%C3%81tomo.html
Consultor temático práctico – Ediciones Nauta – © Copyright 2003