

# Partículas Subatómicas

Si bien en la antigua Grecia el átomo era considerado como la parte más pequeña e indivisible de la materia, los descubrimientos posteriores replantearon este modelo y se empieza a hablar de partículas subatómicas. Los primeros modelos atómicos consideraron básicamente tres partículas subatómicas, protones, neutrones y electrones. Más adelante, el descubrimiento de la estructura interna de los protones y neutrones reveló que estas partículas son compuestas y están constituidas por otras partículas. Estructura del átomo

A pesar de que “átomo” significa “indivisible” hoy día sabemos que está formado por partículas más pequeñas llamadas partículas subatómicas.

En el átomo distinguimos dos partes, el núcleo y la corteza o envoltura nuclear:

- El núcleo es la parte central del átomo y contiene partículas con carga positiva (protones) y partículas que no poseen carga eléctrica, es decir, son neutras (neutrones). La masa de un protón es exactamente igual a la masa de un neutrón.
- La corteza es la parte exterior del átomo, en ella se encuentran los electrones con carga negativa, ordenados en distintos niveles y girando alrededor del núcleo. La masa de un electrón es unas 2000 veces menor que la de un protón. (Estructura atómica, 2005).

# Partículas Subatómicas

## PARTÍCULAS SUBATÓMICAS

Nombre	Localización	Carga eléctrica	Símbolo	Masa
Protón	Núcleo atómico	Positiva	$p^+$	1 uma
Neutrón	Núcleo atómico	Neutra	$n^0$	1 uma
Electrón	Girando alrededor del núcleo	Negativa	$e^-$	0.00055 uma

# Partículas Subatómicas

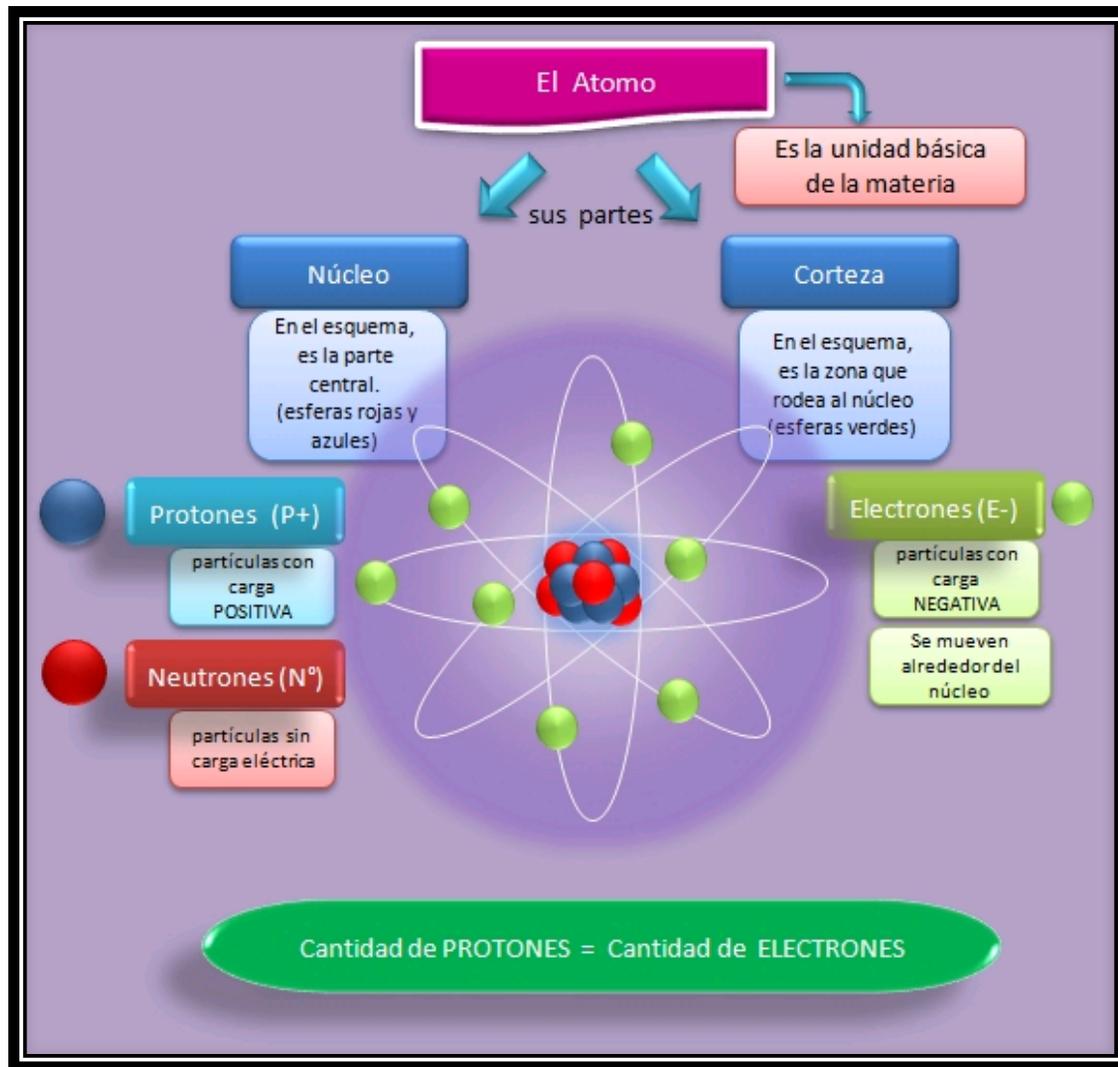


Imagen recuperada de C, BETA (lunes, 31 de octubre de 2011, El Átomo, Tu Homework [imagen] recuperada el 29 septiembre 2014 a través de <http://goo.gl/de8Cwr>