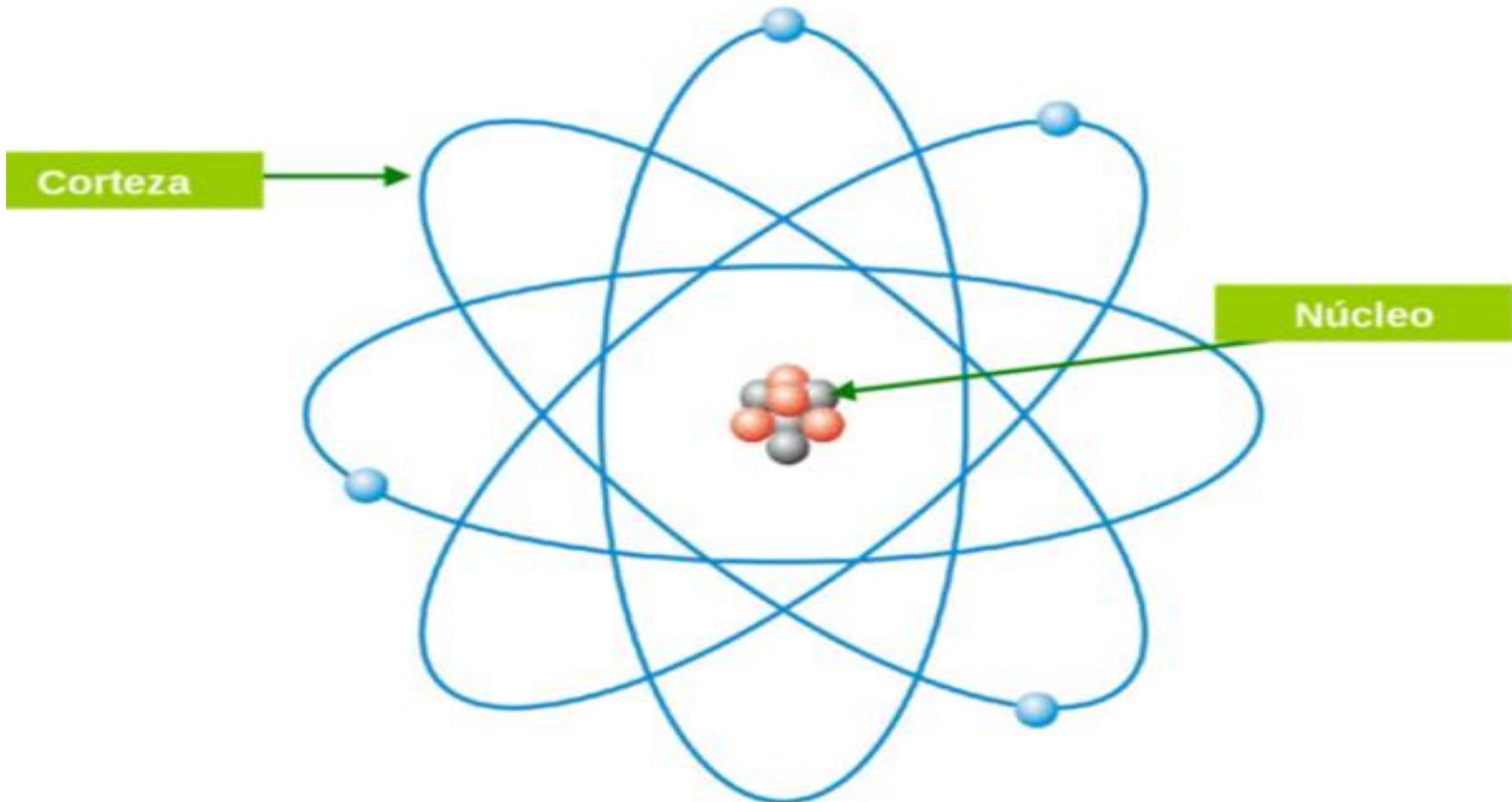




Estructura del átomo



- **El núcleo** es la parte central del átomo y contiene partículas con carga positiva, los **protones**, y partículas que no poseen carga eléctrica, es decir son neutras, **los neutrones**.
- **La corteza** es la parte exterior del átomo. En ella se encuentran **los electrones**, con carga negativa.

Partículas subatómicas

Partícula	Símbolo	Masa (g)	Carga
protón	p+	$1,672622 \cdot 10^{-24}$	+1
electrón	e-	$9,109382 \cdot 10^{-28}$	-1
neutrón	n	$1,674927 \cdot 10^{-24}$	0



Institución Educativa
Pedro Estrada



SC-CER219123



ESTRUCTURA DE LOS ÁTOMOS EN LA TABLA PERIÓDICA

The diagram shows a single cell from the periodic table for Hydrogen. Red arrows point from labels on the left to the corresponding information in the cell:

- Número Atómico (cantidad de protones)** points to the number **1**.
- Símbolo** points to the letter **H**.
- Nombre del elemento** points to the word **Hidrógeno**.
- Masa Atómica (en gramos/Mol)** points to the value **1,00794**.

1
H
Hidrógeno
1,00794

- Número Másico o Peso Atómico

“cantidad de nucleones o masa concentrada en el núcleo”

Es un número entero igual a la suma del número de protones y el de neutrones presentes en el núcleo.

Se representa con A.

$$A = Z + N$$

$$A = P^+ + N^0$$

- Número de Neutrones

Los neutrones son partículas subatómicas que se encuentran en el núcleo atómico.

El número de neutrones se indica con N.

$$N = A - Z$$

Neutrones = Numero Másico – Numero Atómico



SC-CER219123



Número Atómico (Z)

El Número Atómico (Z) corresponde al número de protones (p^+) que posee un átomo en su núcleo.

Cuando los átomos son neutros, el número de protones (p^+) coincide con el número de electrones (e^-).

$$Z = p^+ = e^-$$

1. Complete la siguiente tabla:

Elemento	Número atómico	Numero de protones	Numero de electrones	Numero de neutrones	Número másico
		6		6	
				18	35
	47				108
		26			56