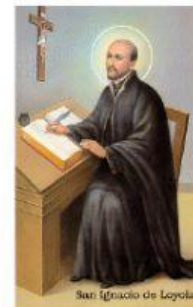




Lic. Alejandro J. Acuña.

# 2022-Respeto Química 9<sup>no</sup> grado.



## EL ÁTOMO Y LOS MODELOS ATÓMICOS

### I. Selecciona la respuesta correcta.

Partícula subatómica con carga positiva:

Quartz

Neutrón

Electrón

Protón

¿En qué parte del átomo se encuentra concentrada su masa?

Núcleo

Nivel de energía

Nube electrónica

Orbital

El número de protones que tiene un átomo, indica el número:

De masa

Atómico

De cargas positivas

De cargas negativas

### II. Relaciona con líneas las columnas derecha e izquierda.

Dalton

Su modelo es conocido como "budín de pasas".

Bohr

Sostuvo que la materia está conformada por átomos, que son pequeñas partículas indivisibles e indestructibles.

Rutherford

Mencionó que los electrones se encuentran girando alrededor del núcleo en órbitas estacionales sin que estas pierdan energía.

Thomson

En su postulado (1911) definió al núcleo como la zona en la cual se encuentran la carga positiva y la masa.

### III. Arrastra y suelta texto sobre los espacios en blanco.

Núcleo

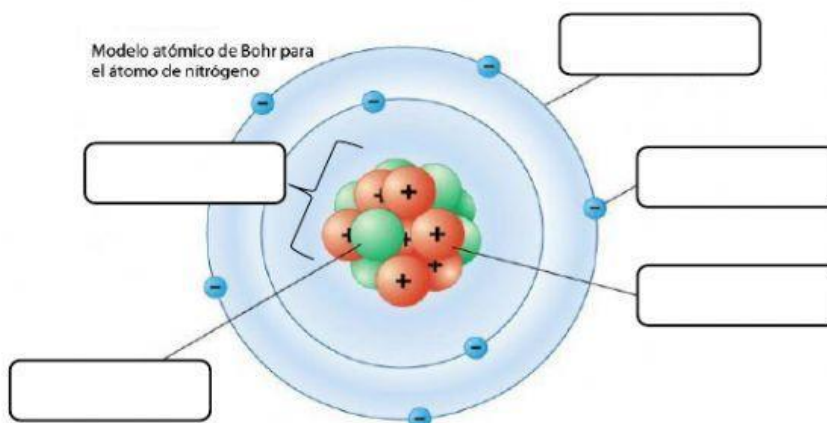
Protón

Electrón

Neutrón

Corteza

Modelo atómico de Bohr para  
el átomo de nitrógeno



**IV. Elige V si es verdadero o F si es falso.**

- El primer científico en describir el núcleo y la corteza del átomo fue Rutherford.
- La diferencia entre los átomos de carbono y oxígeno, está en el número de protones.
- En la tabla periódica, los átomos están ordenados por el número de electrones.
- De Broglie propuso que el electrón se comporta como partícula y onda.
- En un átomo, el número de cargas positivas es igual al número de cargas negativas.