

2022-Respeto
Química 9no grado.

Lic. Alejandro J. Acuña.

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 encentran la carga positiva y la masa.

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

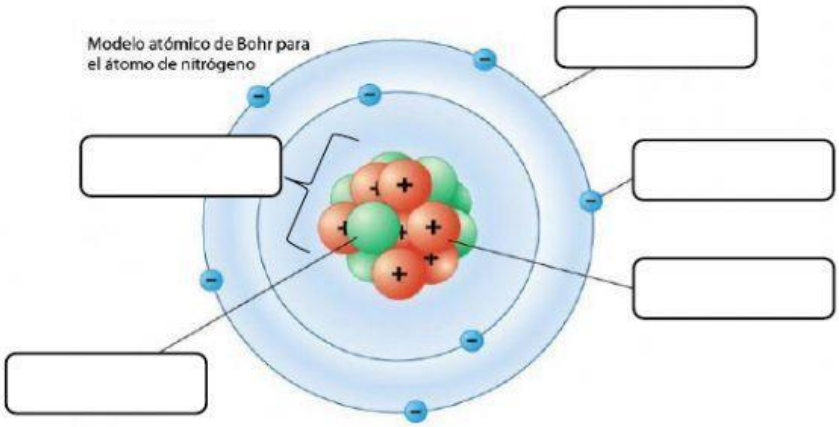
Núcleo

Protón

Electrón

Neutrón

Corteza



LIVEWORKSHEETS LIVEWORKSHEETS

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.

LIVEWORKSHEETS
LIVEWORKSHEETS