

TP N° 5

ESTRUCTURA ATÓMICA

REACCIONES QUÍMICAS

1 - Seleccione la respuesta correcta.

Partícula subatómica con carga positiva:

- A) Quartz
 B) Neutrón
 C) Electrón
 D) Protón

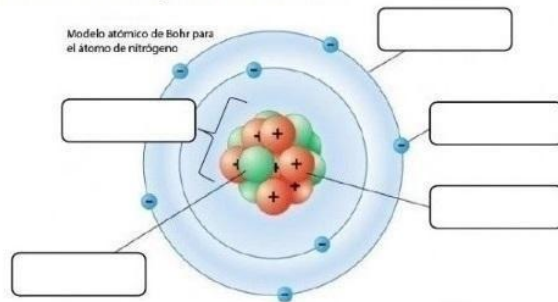
¿En qué parte del átomo se encuentra concentrada su masa?

- A) Núcleo
 B) Nivel de energía
 C) Nube electrónica
 D) Orbital

El número de protones que tiene un átomo se denomina número...

- A) de masa
 B) atómico
 C) de cargas positivas
 D) de cargas negativa

2 - Identifica cada parte del átomo.



3 - Completa el cuadro.

- * LA MASA DEL ATOMO ESTA CONCENTRADA EN EL :
- * LA CANTIDAD DE PROTONES QUE CONTIENE UN ATOMO ES SU NÚMERO:
- * LA SUMA DE NEUTRONES Y PROTONES QUE CONTIENE UN ATOMO ES SU NÚMERO:
- * La Tabla Periódica de los Elementos Químicos:
es un registro en el que los elementos químicos aparecen ordenados según su número:
- * La unión de una o más sustancias se denomina:
- * La reacción química exotérmica que origina un proceso de oxidación rápida se denomina:
- * El proceso por el cual, de una sustancia compuesta se originan dos o más sustancias de estructura química más simple se denomina:

4 - Calcular cantidad de protones +, electrones - y neutrones

Calcular la cantidad de partículas subatómicas que posee cada elemento con la información que brinda cada ejercicio, luego completa :

Recordar:

$Z = p^+ \text{ y } e^-$
 $A = n + p^+$
 $N = A - Z$

