

## 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...

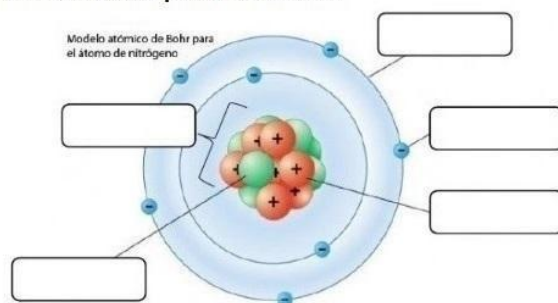
A) de masa

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:

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

$$A = n + p^+$$

$$N = A - Z$$

$${}^{23}_{11}\text{Na} \begin{cases} A = \square \\ Z = \square \\ n = \square \end{cases} \quad e^- = \square$$

$${}^{16}_8\text{O} \begin{cases} A = \square \\ Z = \square \\ n = \square \end{cases} \quad e^- = \square$$

$${}^1_1\text{H} \begin{cases} A = \square \\ Z = \square \\ n = \square \end{cases} \quad e^- = \square$$

$${}^{12}_6\text{C} \begin{cases} A = \square \\ Z = \square \\ n = \square \end{cases} \quad e^- = \square$$