



FICHA DE APLICACIÓN DOMICILIARIA

TÍTULO DE LA UNIDAD: "ASUMIMOS UNA CULTURA DE PREVENCIÓN"

UN MUNDO EN MINIATURA

TEMA: NEUTRALIDAD DEL ÁTOMO

ÁREA: CIENCIA Y TECNOLOGÍA	NIVEL: SECUNDARIA	GRADO Y SECCIÓN: 3° ABCD
DOCENTE: Nilda Marcela Vizcarra Mallea –Jaime Martín Mamani LLerena		
COMPETENCIA	CAPACIDAD	DESEMPEÑO
"Explica el mundo físico basándose en conocimientos sobre los seres vivos, materia y energía, biodiversidad, tierra y universo"	Comprende y usa conocimientos sobre los seres vivos, materia y energía, biodiversidad, Tierra y universo	Explica cuantitativamente el salto cuántico como una manifestación de la interacción entre materia y energía en el núcleo atómico.

EL NÚCLEO ATÓMICO

Es la región central del átomo, su tamaño es aproximadamente 10,000 veces más pequeño que el átomo total. En el núcleo se hallan los protones y los neutrones a los cuales se les llama también nucleones.

PROTONES: (p^+) Son partículas elementales de carga positiva, se hallan en el núcleo atómico, sus principales características son:

$$\text{masa } p^+ = 1,67252 \times 10^{-24}$$

$$\text{carga } p^+ = 1,6 \times 10^{-19} \text{ coulomb}$$

NEUTRONES: (n^0) Son partículas elementales sin carga eléctrica, se hallan en el núcleo atómico, su masa es ligeramente mayor que la del protón.

$$\text{Masa } n^0 = 1,67482 \times 10^{-24} \text{ g}$$

NÚMERO ATÓMICO: (Z) Se define como el número de protones que posee un átomo, si este es neutro también resulta igual al número de electrones.

$$Z = \text{número de protones}$$

NÚMERO DE MASA: (A) Es igual a la suma de protones y neutrones de un átomo, si este es neutro también resulta

Igual a la suma de electrones y neutrones.

$$A = \text{protones} + \text{neutrones}$$

ELEMENTO QUÍMICO: Es la sustancia química simple en cuya composición sólo existen átomos con el mismo número atómico:

$$E = \text{Elemento}$$

$$A = \text{Número de masa}$$

$$Z = \text{Número atómico}$$



