

Alexis Israel Miranda Reyes

5/Sept/2024

// TAREA

- El átomo y sus partículas subatómicas
- Rayos catódicos
- Rayos Anódicos
- Radiactividad

- El átomo y sus partículas subatómicas: Los átomos están formados por partículas subatómicas, que son, protones, neutrones y electrones:

- Protones: Partículas con carga positiva que se encuentran en el núcleo del átomo
- Neutrones: Partículas sin carga que se encuentran en el núcleo atómico
- Electrones: Partículas con carga negativa que se mueven al rededor del núcleo del átomo

Los átomos de diferentes elementos tienen distintos números de protones, neutrones y electrones.

El átomo está compuesto en su mayoría por vacío, y el núcleo concentra la mayor parte de su masa. La corteza, que es la parte exterior del átomo, está formada por electrones que se mueven alrededor del núcleo en trayectorias (específicas) elípticas.

La cantidad de partículas subatómicas que hay en un átomo se pueden calcular con la ayuda de la tabla periódica de los elementos

Bibliografias:

- Support.google.com
- <https://www.studysmarter.com>
- Es.m.wikipedia.org