SERIE II. Teoría atómica

- Complete el siguiente cuadro, donde se exponen las características de las partículas subatómicas.

Partícula	Símbolo	Carga eléctrica	Masa relativa (en uma)	Masa (en gramos)	En qué parte del átomo se encuentran
Protón					
Neutrón					
Electrón					

- Relacione los conceptos con las definiciones.

Nombre que se le da a la parte en el centro de cada átomo, en donde se encuentran las partículas subatómicas de mayor masa (los protones y los neutrones). _____

Numero de protones que hay en un átomo. _____

Se dicen que los átomos tienen carga... _____

Se les dice así a los átomos con carga eléctrica, ya sea positiva o negativa. _____

Ion con carga eléctrica positiva, es decir, que ha perdido electrones. _____

Ion con carga eléctrica negativa, es decir, que ha ganado más electrones. _____

Algunos átomos, aunque sean del mismo elemento, tiene diferente número de neutrones; por lo tanto, tendrán diferente número de masa. Los átomos de un elemento en particular que tienen masas diferentes se llaman... _____

Número total de neutrones y protones presentes en un átomo. _____

Una sustancia que no puede ser descompuesta por medios químicos en sustancias más simples, y que está compuesta por átomos del mismo tipo. _____

Es la unidad más pequeña de un elemento, la cual tiene sus propiedades químicas. _____