**Investigación de Definiciones**

Fernando Guiraud 8-945-692 6/4/2021

**Definiciones**

1-Atomo

1. Parte más pequeña de una sustancia que no se puede descomponer químicamente. Cada átomo tiene un núcleo (centro) compuesto de protones (partículas positivas) y neutrones (partículas sin carga). Los electrones (partículas negativas) se mueven alrededor del núcleo. Los átomos de diferentes elementos contienen diferentes números de protones, neutrones y electrones.
2. El átomo es la unidad constituyente más pequeña de la materia que tiene las propiedades de un elemento químico.​ Cada sólido, líquido, gas y plasma se compone de átomos neutros o ionizados. Los átomos son microscópicos; los tamaños típicos son alrededor de 100 pm (cien mil millonésima parte de un metro).

2- Molécula

Una molécula es un grupo eléctricamente neutro y suficientemente estable de al menos dos átomos en una configuración definida, unidos por enlaces químicos fuertes.

En este estricto sentido, las moléculas se diferencian de los iones poliatómicos. En la química orgánica y la bioquímica, el término "molécula" se utiliza de manera menos estricta y se aplica también a los compuestos orgánicos (moléculas orgánicas) y en las biomoléculas.

3- Electrón

El electrón, comúnmente representado por el símbolo e−, es una partícula subatómica con una carga eléctrica elemental negativa.12​ Un electrón no tiene componentes o subestructura conocidos; en otras palabras, generalmente se define como una partícula elemental.

4- Protón

El protón es una partícula subatómica con una carga eléctrica elemental positiva 1 (1,6 × 10-19 C), igual en valor absoluto y de signo contrario a la del electrón, y una masa 1836 veces superior a la de un electrón.

5- Neutrón

El neutrón es una partícula subatómica, un nucleón, sin carga neta, presente en el núcleo atómico de prácticamente todos los átomos, excepto el protio. Aunque se dice que el neutrón no tiene carga, en realidad está compuesto por tres partículas elementales cargadas llamadas quarks, cuyas cargas sumadas son cero. Por tanto, el neutrón es un barión neutro compuesto por dos quarks de tipo abajo, y un quark de tipo arriba.

6- Número de Avogadro

El número de Avogadro es el número de partículas constituyentes (usualmente átomos o moléculas) que se encuentran en la cantidad de sustancia de un mol. Por tanto, es el factor proporcional que relaciona la masa molar de una sustancia a la masa de una muestra. Su valor es igual a 6,022 140 857 ×1023 mol−1.

**Referencias**

Diccionario de cáncer del NCI. (2021). Retrieved 6 April 2021, from https://www.cancer.gov/espanol/publicaciones/diccionarios/diccionario-cancer/def/atomo

Átomo - Wikipedia, la enciclopedia libre. (2021). Retrieved 6 April 2021, from https://es.wikipedia.org/wiki/%C3%81tomo

Molécula - Wikipedia, la enciclopedia libre. (2021). Retrieved 6 April 2021, from https://es.wikipedia.org/wiki/Mol%C3%A9cula

Electrón - Wikipedia, la enciclopedia libre. (2021). Retrieved 6 April 2021, from https://es.wikipedia.org/wiki/Electr%C3%B3n

Protón - Wikipedia, la enciclopedia libre. (2021). Retrieved 6 April 2021, from https://es.wikipedia.org/wiki/Prot%C3%B3n

Neutrón - Wikipedia, la enciclopedia libre. (2021). Retrieved 6 April 2021, from https://es.wikipedia.org/wiki/Neutr%C3%B3n

Constante de Avogadro - Wikipedia, la enciclopedia libre. (2021). Retrieved 6 April 2021, from https://es.wikipedia.org/wiki/Constante\_de\_Avogadro