



cuadro sinoptico

*Nombre del Alumno: Erick Samuel Aguilar
Moreno*

Nombre del tema: cuadro sinoptico

Nombre de la Materia: quimica

Nombre del profesor: MARIA DE LOS ANGELES VENEGAS CASTRO

Nombre del bachillerato: Enfermería

Semestre: 1

2.1. Clasificación de la materia

La materia se clasifica en heterogénea, la cual es de composición no uniforme y en homogénea su composición es uniforme, en la materia heterogénea están las mezclas heterogéneas que están formadas por unión física de dos o más sustancias (elementos o compuestos) que pueden ser separadas usando métodos físicos (filtración, decantación, imantación, destilación, centrifugación, cristalización, cromatografía, sublimación), por ejemplo las suspensiones son sistemas de dispersión formadas por un sólido o partículas no solubles (fase dispersa) que se dispersan en un líquido (fase dispersora), se caracterizan por ser sedimentables y filtrables, el tamaño de su partícula es grande



ESTRUCTURA Y COMPOSICIÓN DE LA MATERIA

2.2. Modelación del átomo para entender las propiedades de la materia

El átomo está modelado como una estructura que contiene protones, electrones, neutrones y un núcleo, estas partículas poseen carga eléctrica y mediante esta carga se forman enlaces y con ello se obtienen las diferentes propiedades de la materia. Los modelos atómicos han sido muchos, sin embargo, en la actualidad el modelo de Bohr y el modelo de Schrodinger son los más aceptados. El modelo de Schrodinger se aplica más que todo en la mecánica cuántica, una ciencia relativamente nueva.

2.1.1 Propiedades de la materia

Propiedades químicas: son las propiedades exhibidas por la materia cuando sufre cambios en su composición, es decir, que están relacionadas a los cambios químicos

Propiedades físicas: son aquellas propiedades que pueden ser medidas y observadas sin que cambie la composición o identidad de la materia. Estas propiedades incluyen color, olor, densidad, punto de fusión, punto de ebullición y dureza.



2.3 Estructura subatómica y reactividad.

El desarrollo de la teoría atómica moderna reveló mucho sobre la estructura interna de los átomos. Se aprendió que un átomo contiene un núcleo muy pequeño compuesto por protones con carga positiva y neutrones sin carga, rodeado por un volumen de espacio mucho mayor que contiene electrones con carga negativa. El núcleo contiene la mayor parte de la masa de un átomo porque los protones y los neutrones son mucho más pesados que los electrones, mientras que estos ocupan casi todo el volumen del átomo.

Química . (s/f). Edu.ar. Recuperado el 16 de octubre de 2023, de <https://ead.unam.edu.ar/mod/book/view.php?id=1218&chapterid=104>

Bibliografía

Clasificación de la materia. (s/f). Unam.mx. Recuperado el 16 de octubre de 2023, de <http://www.objetos.unam.mx/quimica/sustanciasPuras/>

Bibliografía

(S/f). Brainly.lat. Recuperado el 16 de octubre de 2023, de <https://brainly.lat/tarea/6203648>

Bibliografía

Flowers, P., Theopold, K., Langley, R., & Robinson, W. R. (2022, junio 2). 2.3 Estructura atómica y simbolismo. Química 2ed; OpenStax. <https://openstax.org/books/qu%C3%ADmica-2ed/pages/2-3-estructura-atomica-y-simbolismo>