



UNIVERSIDAD DEL SURESTE

CARRERA: ENFERMERIA GENERAL

DOCENTE: MARIA DE LOS ANGELES VENEGAS CASTRO

ALUMNA: DULCE MARIA ALVAREZ LOPEZ

MATERIA: QUIMICA II

COMITAN CHIAPAS; A 09 DE MAYO DEL 2020

LEE DETENIDAMENTE EL OBJETIVO 3.1 Y 3.2 DE LA ANTOLOGIA Y DESARROLLA LA ACTIVIDAD.

1.-DESCRIBE QUE SON LAS SUSTANCIAS PURAS:

La materia es todo aquello que existe en el universo en su conjunto. La materia se puede dividir en dos puntos: sustancias puras y mezclas. Una sustancia pura es aquella que presenta una composición química estable como el agua, el hielo, el nitrógeno, o el dióxido de carbono. Sin embargo, la pureza absoluta no existe, ya que vivimos en el mundo en el que todas las sustancias naturales son de alguna manera mezclas, las cuales se pueden separar en sus componentes puros, hasta el grado de pureza deseado.

2.-ENLISTA Y DEFINE CUALES SON LOS SISTEMAS DISPERSOS:

Un sistema disperso es una mezcla entre dos o más sustancias, ya sean simples o compuestas, en las cuales existe una fase discontinua las dispersiones pueden ser homogéneas o heterogéneas.

Una mezcla homogénea o disolución es aquella en la que no es posible distinguir sus componentes a simple vista o con el microscopio óptico.

Una mezcla heterogénea es aquella en la que podemos distinguir sus componentes a simple vista o con el microscopio óptico.

FASE DISPERSA: SOLIDA.- gel, mantequilla, gelatina.

LIQUIDA.- pinturas, emulsión, mayonesa, crema, espuma.

GASEOSA.- aerosol solido, humo, aerosol líquido, niebla.

3.-ILUSTRA Y DA UN EJEMPLO DE CADA SISTEMA DISPERSO:

SUSPENSIONES: Ejemplo; arena, tierra, agua.

COLOIDES: Ejemplo; emulsiones coloides, espumas coloides.

SOLUCIONES GASEOSAS: Ejemplo; soluciones gaseosas, como el aire.

SOLUCIONES LIQUIDAS: Ejemplo; azúcar en agua, dióxido de carbono en agua.

Ejemplos de sistemas dispersos: te, coloide de plata, leche, queso.

4.- ILUSTTRA Y DA 5 EJEMPLOS DE SUSTANIAS PURAS:

Las sustancias puras poseen una composición química determinada. Existen dos tipos. Sustancias simples o elementos.

ELEMENTOS: METALES, NO METALES, METALOIDES

Gases nobles (Helio, Argón, Neón, Xenón).

Lantánidos (Actinio, Torio, Uranio, Neptunio, Plutonio).

COMPUESTOS: ORGANICOS E INORGANICOS.

Sustancias compuestas formadas por dos moléculas o más átomos que se pueden separar.

Sustancias puras: oro, sal, tierra, agua, sangre.

5.- EXPLICA Y EJEMPLIFICA 5 SUSTANCIAS PURAS Y 5 MEZCLAS QUE SEA UTILIZADAS EN EL TRABAJO DE ENFERMERIA.

Las sustancias puras tienen una composición fija. Ejemplo el agua, la tierra, el aire, el oro, porque donde quiera que la utilicemos seguirá siendo lo mismo porque su composición no cambia.

Las mezclas son la combinación de 2 o más sustancias puras que las podemos separar por medio de métodos físicos. Las mezclas que se utilizan en la medicina pueden ser: las suspensiones como el aciclovir, la gentamicina, eritromicina, la penicilina, y la ranitidina.