SEGUNDO MEDIO GUIA DE QUIMICA N°3

UNIDAD 1: Propiedades de las disoluciones químicas.

OBJETIVO: Caracterizar soluciones del entorno.

**FECHA DE TERMINO: 12 DE MAYO**

ACTIVIDADES:

1. Escucha el vídeo y completa las tablas colocando una X donde corresponda

<https://www.youtube.com/watch?v=iHA_TEiG2hk&feature=youtu.be>

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ACTIVIDAD1 | SUSTANCIA PURAS | MEZCLAS |
| Formadas por un sólo componente |  |  |
| Formadas por más de un componente |  |  |
| Siempre tienen aspecto homogéneo |  |  |
| Tienen propiedades específicas |  |  |
| No tienen propiedades específicas |  |  |
| Tienen componentes que se pueden separar |  |  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ACTIVIDAD2 | MEZCLA HOMOGENEA | MEZCLAS HETEROGENEA |
| Se distinguen a simple vista sus componentes |  |  |
| Sus componentes no se distribuyen de forma regular |  |  |
| Sus componentes se distribuyen de forma regular |  |  |
| No se distinguen a simple vista sus componentes ni con un microscopio |  |  |

1. Investiga acerca de diversas soluciones que aparecen en la tabla. Completa cada característica como lo indica el ejemplo del bronce. Te sugiero la siguiente página web:

<https://www.ejemplos.co/40-ejemplos-de-disoluciones/>

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| DISOLUCION | ESTADO FISICO DISOLUCION | SOLUTO | ESTADO FISICO SOLUTO | SOLVENTE | ESTADO FISICO DEL SOLVENTE |
| BRONCE | sólida | Estaño | sólido | cobre | sólido |
| AIRE |  |  |  |  |  |
| ALCOHOL (90°) |  |  |  |  |  |
| BEBIDA GASEOSA |  |  |  |  |  |
| ACERO |  |  |  |  |  |
| TE CON AZUCAR |  |  |  |  |  |
| AGUA DE MAR |  |  |  |  |  |
| AGUA POTABLE |  |  |  |  |  |
| AGUA MINERAL |  |  |  |  |  |
| MONEDA 100 PESOS |  |  |  |  |  |
| PETROLEO |  |  |  |  |  |
| SUERO FISIOLOGICO |  |  |  |  |  |

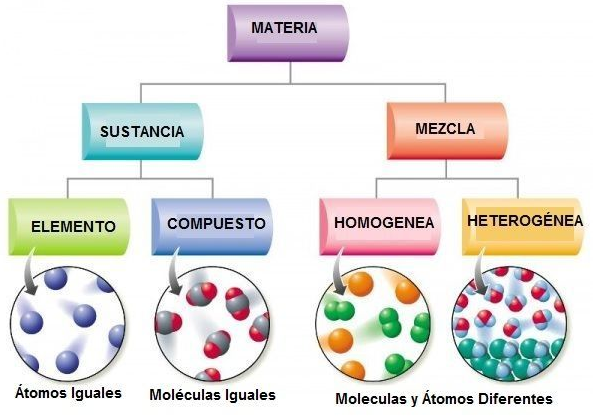
1. A partir de la investigación (datos que pusiste en la tabla ), contesta lo siguiente:

¿Cómo se encuentran las partículas de soluto en una solución?

1. Consulta con el libro de la asignatura, pág. 24 (disolución química),
2. Revisa el video <https://www.youtube.com/watch?v=3fOeGGfpiy8>
3. ¿Cómo se relaciona el estado físico del soluto y del solvente con el estado físico de la solución?

<https://www.youtube.com/watch?v=QRMNnxhD5CQ>

1. ¿Qué diferencia una solución de una mezcla heterogénea y de una sustancia pura?



1. ¿Pueden reconocer a simple vista una sustancia pura de una solución?

EVALUACIÓN

1. Indica en la línea que está debajo de cada una de las propuestas del cuadro si es una mezcla homogénea o heterogénea.

Jugo natural Agua mineral gasificada Acero

…………………… ………………………………….. …………………………….

Suero fisiológico Alcohol (desinfectante) Gas natural

………………………… …………………………………….. ………………………

2. Completa la siguiente tabla cuando corresponda, usando la información anterior

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| SOLUCION | SOLUTO | SOLVENTE |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |

1. Escribe dos ejemplos de soluciones diferentes a las propuestas en la pregunta 1.
2. Explica cómo prepararías una solución acuosa cualquiera.