***QUÍMICA PLAN NACIONAL 7° BÁSICO***

***GUIA DE TRABAJO***

***“SUSTANCIAS PURAS Y MEZCLAS”***

Nombre: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Curso: ­\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Profesor: Joao Villagrán Lobos

***Objetivos:***

* ***Comprender los conceptos y características de las principales mezclas que existen en la naturaleza***
* ***Identificar las principales características entre una sustancia pura y una mezcla.***
* ***Sintetizar y esquematizar la información planteada en el vídeo.***

***INSTRUCCIONES***

* *Lea los conceptos de la guía y revise el vídeo.*
* *Luego responda las preguntas planteadas o la actividad planteada.* ***(Debe realizar el desarrollo en el cuaderno de la asignatura)***
* *Para la entrega de este documento debe* ***adjuntar una foto*** *donde se vean claras sus respuestas a la dirección de correo del profesor de la asignatura de química. (cervantino.qca@gmail.com)* ***La fecha de entrega es el Viernes 22 de Mayo***

*.*

* *La retroalimentación se realizará vía zoom durante las clases.*

***Clasificación de la materia***

***Sustancias puras***

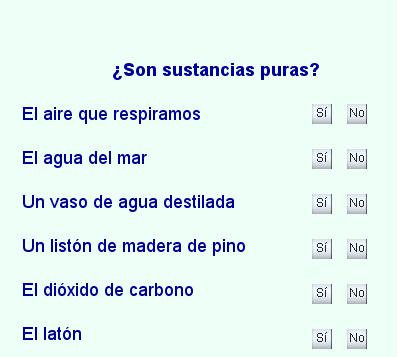
*Una sustancia pura es cualquier material que tiene unas propiedades características que la distinguen claramente de otras.*

*Algunas de estas propiedades son difíciles de medir como el color, el olor o el sabor. Pero otras como la densidad o las temperaturas de fusión y ebullición se pueden determinar con exactitud en unas condiciones dadas.*

*Por ejemplo, el agua pura es transparente, sin olor ni sabor. Su densidad es de 1 g/ml a la temperatura de 15 ºC, sus temperatura de fusión y ebullición son 0 ºC y 100 ºC respectivamente (todo ello a la presión de una atmósfera).*

**

*Las sustancias están formadas por partículas iguales ya sean moléculas o átomos*

Revise el siguiente Video <https://www.youtube.com/watch?v=TRH5hoYYXP4> ***hasta el min. 2:38 Y luego Responda la siguiente actividad***

***Actividad 1*** *Marque con una cruz si es una sustancias pura y luego indique cuál de ellas es una mezcla*

Fuentes:

*Brown, Lemay, Bursten, Murphy. (2009). Química la ciencia central. (11a ed.). Cap. 2.Átomos, moléculas y iones. Clasificación de la materia Pag. 40. Ciudad de México, México: Pearson.*