

TRABAJO DE QUÍMICA

DOCENTE: HUCK VÍCTOR JOSÉ

PAUTAS: el siguiente trabajo será realizado por los alumnos en sus casas mientras dure la suspensión de las actividades escolares, el mismo será corregido cuando las mismas se retomem. De persistir la suspensión, se comunicará por este medio los pasos a seguir.

De presentarse dudas al momento de resolver el trabajo, las consultas se harán al siguiente mail: victor.huck25@gmail.com. (no se harán correcciones)

TEMA:

LA MATERIA

- 1) Investigar y completar las siguientes oraciones, con los siguientes términos:

MATERIA – PESO – SUSTANCIA – CUERPO - MASA

- a-....., es todo aquello que tiene masa y ocupa un lugar en el espacio.
b-....., es la fuerza con que la gravedad de un planeta o satélite atrae a la masa.
c-, es una porción limitada de materia que ocupa un lugar en el espacio.
d-....., es un tipo de materia que tiene una composición definida y constante.
e-....., es la cantidad de materia que tiene un cuerpo
- 2) Como se llaman las pequeñas estructuras que conforman la materia y como están constituidas estas pequeñas estructuras.
- 3) Explicar que es un cambio físico y un cambio químico de la materia. Dar al menos dos ejemplos de cada uno.
- 4) Porque se dice que la materia es impenetrable.
- 5) Que son las propiedades intensivas y extensivas de la materia. Dar al menos cuatro ejemplos de cada una.
- 6) Investigar los estados de la materia, dando sus principales características. Dar ejemplos de cada uno.
- 7) Indicar que indican los siguientes términos
- PTO DE FUSIÓN – PTO DE EBULLICIÓN – DENSIDAD – PESO ESPECÍFICO**
- 8) De acuerdo a la información dada en el cuadro, responder las consignas

Sustancia	Temperatura de fusión °C	Temperatura de ebullición °C
Agua	0	100
Benceno	5	80

Alcohol	- 114	78
---------	-------	----

- a- Según el cuadro en qué estado se encontraran las sustancia dadas, si la temperatura es de $- 50\text{ }^{\circ}\text{C}$.
 - b- Según el cuadro en qué estado se encontraran las sustancia dadas, si la temperatura es de $50\text{ }^{\circ}\text{C}$.
 - c- Según el cuadro en qué estado se encontraran las sustancia dadas, si la temperatura es de $100\text{ }^{\circ}\text{C}$.
- 9) Que es un sistema material. Cuantos tipos podemos encontrar. Ejemplos.
- 10) Que es una fase y un componente de un sistema material.
- 11) Dependiendo del tipo de sistema, como podemos separar los diferentes componentes del mismo.
- 12) Que es la composición centesimal de un sistema material. Dar un ejemplo de dicho cálculo.
- 13) Utilizando la siguiente fórmula para el cálculo de densidad $\delta = m / v$ (tener en cuenta que la masa la expresamos en gramos y el volumen en mililitros), resolver los siguientes ejercicios:
- a- Calcular la densidad sabiendo que la masa es de 1,25 kg y el volumen es 1000 ml.
 - b- Cuál será la masa si la densidad es de 1,246 gr/ml y el volumen que se tiene es de 125 ml.
 - c- Se tiene un cubo, cuyas aristas miden 10 cm y su masa es igual a 2,25 kg. Que densidad tendrá el material con el que fabricó el cubo. (tener en cuenta que $1\text{ cm}^3 = 1\text{ ml}$)