

E.E.S.A. Nº 1. Madre Teresa de Calcuta

2º AÑO

Materia: Físico Química

Profesora: Adriana Monachesi

TRABAJO INTEGRADOR PARA ALUMNOS TED Y TEP. Diciembre 2020

- 1- Leé la lista de características que doy a continuación y señalá con una **E** las que correspondan al concepto de energía, y con una **M** las que correspondan a materia
 - a- Tiene masa
 - b- Se conserva (no se crea ni se destruye)
 - c- Tiene la capacidad de realizar trabajo
 - d- Tiene volumen (ocupa espacio)
 - e- Está formada por partículas
 - f- Se puede presentar en estado sólido, líquido o gaseoso

- 2- Teniendo en cuenta las características anteriores, escribí:
 - a- 3 ejemplos de energía
 - b- 3 ejemplos de materia (uno en estado sólido, otro líquido y otro, gaseoso)

- 3- Los 3 estados de la materia presentan muchas diferencias. Esas diferencias están relacionadas con la cantidad de energía y movimiento que tienen sus partículas. Indicá cuál (o cuáles) estado de la materia tiene las siguientes características:
 - a- Tiene forma propia
 - b- Adopta la forma del recipiente en que se encuentra
 - c- Tiene volumen propio (siempre ocupa el mismo espacio)
 - d- Se expande ocupando todo el espacio posible
 - e- Sus partículas tienen mucha energía y movimiento
 - f- Sus partículas se encuentran prácticamente quietas unas junto a otras

- 4- Las propiedades intensivas de la materia son aquellas que nos permiten distinguir una sustancia de otra, por ejemplo el olor y el color. El punto de fusión y el punto de ebullición, también son propiedades intensivas. Explicá qué es el punto de fusión y qué es el punto de ebullición y decí cuál es el punto de fusión y el punto de ebullición del agua.

Para resolver los puntos siguientes, necesitás tener a mano la tabla periódica de los elementos químicos

- 5- En la tabla periódica se ordenan todos los elementos químicos conocidos hasta hoy. Están ubicados en grupos (columnas verticales) y períodos (renglones horizontales). Cada grupo tiene un número romano que lo identifica, seguido de una letra A o B. Cada período se identifica con un número.
- a- Cuántos grupos y cuántos períodos hay en la tabla periódica?
- 6- En cada casillero se encuentra el nombre de un elemento químico, y sobre él, el símbolo del elemento (una o dos letras en negrita que a veces coinciden con las primeras letras del nombre)
- Indicá el nombre y el símbolo de los elementos que se ubican en:
- a- Grupo IA , período 3
- b- Grupo VIIIA, período 2
- c- Grupo VB, período 4
- 7- El Nitrógeno , el Fósforo y el Potasio son nutrientes fundamentales del suelo agrícola. Buscá esos elementos en la tabla, indicá en qué grupo y período se encuentra cada uno y cuál es su símbolo
- 8- ¿Qué partículas forman un átomo según el modelo atómico actual? Nombralas y realizá un esquema de un átomo cualquiera.

Nota: Podés enviar tu resolución de este trabajo por whats app al 11 3697 1351, o al mail adrimonachesi@gmail.com.