

Asignatura: **Físico-química 2° año “B”**

Docente: **Patricia R. Cavalli**

IMPORTANTE:

Para poder realizar el Trabajo Integrador N° 11, deben tener todos los trabajos anteriores de la asignatura, enviados y aprobados. **Si deben trabajos anteriores, la Fecha Límite de entrega de Trabajos adeudados es: 30/11/2020** - Enviar a mi correo patri_cavalli@yahoo.com.ar

TRABAJO INTEGRADOR N° 11

Fecha Límite de envío Trabajo Integrador N°11 acreditación de la asignatura: 07/12/2020 – Este trabajo es de resolución individual, debe estar escrito a mano. No prestes tu trabajo, aun cuando ya lo hayas enviado, ya que todos los trabajos iguales serán anulados. **Cuando lo termines enviarlo a mi correo (puedes consultarme por correo, si no entiendes algo)** patri_cavalli@yahoo.com.ar

1) Elegir un objeto o sustancia, el que mejor te parezca para poder describirlo (Ej.: mesa, plato, cubos de hielo, etc.). En dicha descripción deberán seguir las siguientes consignas:

- ¿Qué es lo que describes? Puedes dibujar o pegar una imagen
- ¿Cuál es su forma y de qué material es?
- ¿Es natural o sintético? En caso de ser natural ¿Es con o sin elaboración?
- ¿Cuál es su uso en la vida cotidiana?
- Establece dos propiedades extensivas para lo que estás describiendo (puedes hablar del peso aproximado que tiene, de su longitud, etc.). Este tema fue desarrollado en el TP N°7 Propiedades de la materia
- Establece dos propiedades intensivas para lo que describes (pueden ser caracteres organolépticos o propiedades como brillo de un material o la dureza de una determinada madera, etc.).

2) Identificar los siguientes incisos como fenómeno químico o físico:

- a) Moler maíz.....
- b) Cortar cartón
- c) Quemar pasto
- d) Congelar agua
- e) Cocinar un huevo

- 3) El siguiente texto **No lo debes copiar**, solamente extraer del mismo la información necesaria, para responder las consignas que figuran debajo del mismo:

Agua de la canilla o potable
 Agua de río
 Agua de mar
 Agua mineral
 Agua destilada
 Agua de deshielo
 Agua de lluvia

¿Son todas iguales?



El agua se encuentra en los océanos, mares, ríos, lagos, en la atmósfera y en los propios seres vivos. Si se analiza la superficie de nuestro planeta, se encuentra que un 70% del total está cubierta de agua.

Los tipos de agua que se enumeran en la ilustración no son iguales entre sí. Por ejemplo, el agua potable no es sólo agua, pues está formada por varios componentes –entre ellos, agua, aire disuelto y sales diversas– y, además, puede haber sido tratada con cloro u otros productos; el agua de mar es salada porque incluye una gran cantidad de sales disueltas; el agua de río, en cambio, es “agua dulce”, pues posee muy baja proporción de sales; el agua destilada contiene sólo agua, etc. Todas cumplen una función esencial para las personas, los animales y las plantas.

Así como el agua, cualquier material está formado por uno o varios componentes. Por ejemplo, el oro en estado puro tiene un solo componente, oro, pero cuando se lo usa para hacer alhajas, generalmente se encuentra mezclado con otros metales, como cobre o plata.

- ¿Cuáles son los componentes del agua potable que menciona el texto?
 - Los términos: “agua salada” y “agua dulce”, ¿A qué se deben según lo que expresa el texto?
 - Al mencionar el texto, que el **oro en estado puro está formado por un solo componente** ¿Qué tipo de Sistema será (Homogéneo o Heterogéneo)? Si no recuerdas puedes ver el Tema desarrollado en el Trabajo N° 9.
 - ¿Qué proceso (desarrollado en el trabajo N° 10), se habrá aplicado para obtener “agua destilada”?
- 4) Cuando hablamos de agua apta para consumo, se usan términos como: insípida, incolora, inodora, libre de patógenos. Buscar en un diccionario y anotar sus significados.