

TRABAJO GRUPAL

Nombre y Apellidos:.....

Fecha y horario de consultas: 14: 00 a 18:00 horas.....

Fecha de entrega: 10/11/2020.....

Prof. Buffet, Nadia Elizabeth

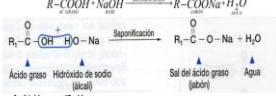

Cel.: 0345154090042

Correo: nbpuraquimica@gmail.comACTIVIDADES¡¡¡HORA DE TRABAJAR!!!!

¿Qué podemos hacer con estos compuestos en tiempos de pandemia?

1. Observar el cuadro comparativo atentamente y completar usos y otro dato importante

NOMBRE QUIMICO	OXIDO DE HIDROGENO	ETANOL	CARBONATO HIDROGENO DE
COMPUESTO	AGUA	ALCOHOL ETILICO	BICARBONATO DE SODIO
REPRESENTACION			
INORGANICO/OR GANICO	Inorgánico	Orgánico	Inorgánico
USOS			
OTRO DATO IMPORTANTE			




NOMBRE QUIMICO	SAL DE ACIDO GRASO R-COO-Na	ACIDO 3-carboxi-3-hidroxi-3-pentanodioico	ACIDO ACETICO
COMPUESTO	JABON	ACIDO CITRICO	VINAGRE
REPRESENTACION	<p><i>En la saponificación</i> Consiste en la acción de un ácido graso con una base fuerte, normalmente KOH o NaOH para obtener una sal de ácido graso conocida como jabón y con liberación de una molécula de agua.</p> $R-COOH + NaOH \xrightarrow{\text{saponificación}} R-COONa + H_2O$ 		CH_3-COOH Ácido acético (vinagre)
INORGANICO/ORGANICO	orgánico	orgánico	orgánico
USOS			
OTRO DATO IMPORTANTE			

**A PONER A PRUEBA TUS HABILIDADES
ELEGIR Y REALIZAR LA EXPERIENCIA DE LABORATORIO EN CASA QUE
CREAS MÁS NECESARIA PARA TU HOGAR.**

TP N°1



LABORATORIO EN CASA

 1_	 2_	 3_
<ul style="list-style-type: none">• 1 taza de agua• 5 cdas de vinagre blanco• 3 gotas de jabón lava platos-	<ul style="list-style-type: none">• 1 taza de agua• 5 cdas de vinagre blanco• 3 cucharaditas de bicarbonato	<ul style="list-style-type: none">• 1 taza de agua• 5 cdas de vinagre blanco• 5 cdas de alcohol

¡¡¡¡¡IMPORTANTE !!!! EL PROCEDIMIENTO DEBE SER REALIZADO CON AYUDA DE UN ADULTO RESPONZABLE.

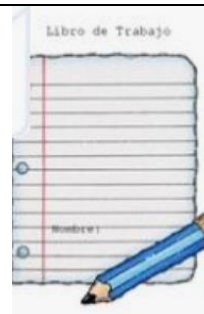
PROCEDIMIENTO

1. Realizar las tres opciones de limpiadores caseros.
2. Primeramente colocar 250 ml de agua en una taza grande o frasco.
3. Agregar 5 cucharadas soperas de vinagre blanco o de alcohol.
4. Agregar según opción
 - 1_ 3 gotas de jabón líquido.
 - 2_ 3 cucharaditas de bicarbonato
 - 3_ 3 cucharadas soperas de alcohol.
5. Trasvasar con ayuda de un embudó a una botella o bomberito.
6. Tapar y agitar.
7. Luego rotular la botella indicando sus ingredientes.
8. Y A LIMPIAR!!!!. Cada vez que se utilice se debe agitar.
9. Registrar experiencia, audio, imágenes o videos.

TP N° 1

RESULTADOS OBTENIDOS

- A. ¿Qué preparación fue la más eficiente a la hora de realizar la limpieza?
- B. Investiga propiedades físicas y químicas de:
- Alcohol
 - Agua
- C. ¿Según lo investigado el agua y el alcohol reaccionan o se mezclan?



TP N°2



LABORATORIO EN CASA



PROCEDIMIENTO:

¡¡¡¡¡IMPORTANTE!!!! EL PROCEDIMIENTO DEBE SER REALIZADO CON AYUDA DE UN ADULTO RESPONSABLE.

RECETA DE JABÓN LIQUIDO:

De 1 jabón pueden salir hasta 6 litros. Queda con consistencia de gel. Gran idea para dejar de comprar productos con envases de plástico y se economiza además. 🌱💚👕🧼👚🌻🌿

Ingredientes:

- 🧼 1 jabón compacto blanco
- 🥄🥄 2 cucharadas soperas de bicarbonato
- 💧 6 litros de agua

Vamos con la receta 🥄🧼

- * Rallar el jabón
- * Poner a hervir 4 litros de agua
- * Una vez hervida, bajar la llama y agregar el jabón.
- * Revolver hasta que se disuelva.
- * Apagar el fuego.
- * Ir espolvoreando el bicarbonato mientras se revuelve hasta disolver.
- * Agregar 2 litros más de agua fría, revolver un poco y dejar reposar unas 5 horas o más.
- Ideal hacerlo a la noche y al día siguiente estará listo.
- Hacerlo en ambiente abierto.

🌱👍👍
(Yo 🌟 preparé la mitad)
Le podés agregar colorante y aceite esencial a tu gusto, :)

➤ Una vez realizado el jabón liquido envasar y rotular el recipiente.

TPº2

RESULTADOS OBTENIDOS

1. Registrar el paso a paso de la receta (experiencia) : videos o fotos
2. Realizar un video de como realizas el lavado de tus manos.
3. Observar el video <https://www.youtube.com/watch?v=NMmAj1EKdVo>(link obligatorio)
4. Luego comparar ambos videos del lavado de manos. ¿Describir si debes modificar algún paso?.
5. https://www.youtube.com/watch?v=CE0Tfyr_IDo (link opcional)

