

MATERIA: FISICOQUÍMICA (FQA)

ALUMNO: _____

3° AÑO "A" PROF. FUENTES -email: rely8221@gmail.com -CLASSROOM: 3f3zwau

-3° AÑO "B" PROF. LONGINOTTI - email: ak_longinotti@hotmail.com -CLASSROOM: lu6s73e

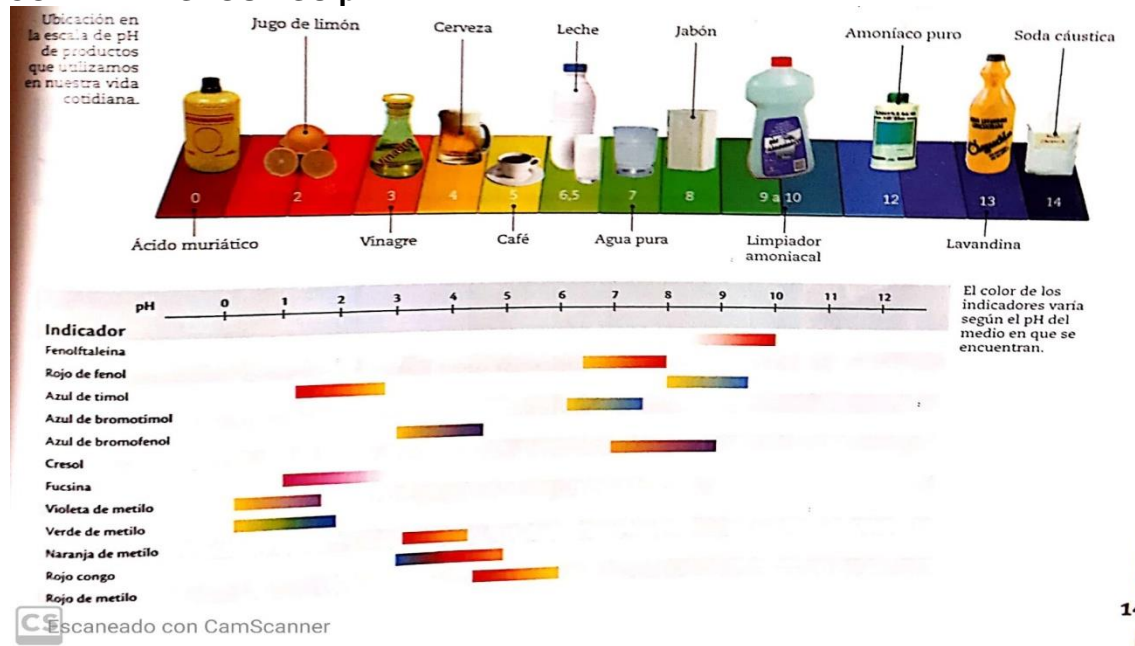
ACLARACIÓN: Si entregas tu trabajo en formato papel, deberás resaltar CON COLOR el profesor correspondiente a tu curso y no te olvides de colocar tu Nombre y Apellido.

TP N° 8 - Fecha de entrega: 18/08/20

→Leer el material de lectura obligatoria al final de este documento, mirar el video o enlace que puedes consultar antes de realizar la tarea y consultar al docente de tu curso si lo requieres.

<https://www.youtube.com/watch?v=W0vKs0pQoV4> para repasar el anterior trabajo.

CONSIGNA 1. A- TENIENDO EN CUENTA EL TRABAJO EXPERIMENTAL N° 7, EL VIDEO ANTERIOR Y LA SIGUIENTE IMAGEN, COMPLETA EL CUADRO CLASIFICANDO LAS SUSTANCIAS DE LA VIDA COTIDIANA SEGÚN SU pH:



Sustancias De La Vida Cotidiana	pH ácido	pH básico	pH neutro
Orina			
Leche			
Lavandina			
Jabón De Tocador			
Agua Mineral			
Café Vinagre			

Jugo De Limón			
Amoniaco			
Leche			
Cerveza			
Ácido Muriático			

CONSIGNA 2- LEER EL SIGUIENTE ARTÍCULO Y RESOLVER LA ACTIVIDAD FINAL.

Ácidos y álcalis: realidades y mitos

No es posible entender nuestro mundo sin esta omnipresente familia de compuestos. Su sola mención provoca una mezcla de curiosidad, admiración, respeto e incluso temor, hasta el punto que se utiliza con muy poco rigor en beneficio de algunos. Veamos por qué.

El término "ácido" forma parte del lenguaje común. Ciertos alimentos, como la naranja o el limón, poseen sabor ácido, esa sensación cortante que nos eriza la piel pero que no es totalmente desagradable. Un comentario ácido es precisamente un comentario cortante que, ahora sí, resulta desagradable. En cambio, en Honduras, una persona ácida es aquella que es experta en algo. La ciencia moderna ha ampliado sobremanera el alcance del término. Se habla del ADN y del ARN, los ácidos nucleicos responsables de la herencia genética. Aparecen también con frecuencia los ácidos grasos, saturados e insaturados, que tan importantes son en nuestra dieta. El ácido acetilsalicílico es el nombre técnico de la Aspirina, que tantos y tantos dolores de cabeza nos ha permitido sobrellevar. Sabemos que las baterías de los automóviles contienen ácido, y desde hace casi cuarenta años se habla con insistencia de la lluvia ácida.

El término "álcali", o también "base", está igualmente presente en nuestras vidas, aunque en menor medida. Algunos álcalis, utilizados en la limpieza de hornos y encimeras, son cáusticos, término que indica un cierto peligro para nuestra integridad, sobre todo para la piel. Los ácidos nucleicos, ADN y ARN, contienen bases en su interior, las bases nitrogenadas, para perplejidad de los jóvenes estudiantes de biología. La complejidad no acaba ahí, puesto que las proteínas, el verdadero edificio estructural de los seres vivos, son ácidos y bases a la vez.

Un poco de historia....Las bases o álcalis se conocen de muy antiguo, probablemente desde 2800 aC. Las cenizas de la madera, tratadas con agua y expuestas al sol, o hervidas, para evaporar el líquido, **generan una sustancia de tacto jabonoso que ataca la piel.** De hecho, el término "álcali" es la palabra árabe para "ceniza". El nombre **potasa**, uno de los álcalis más conocidos, proviene del anglosajón "pot-ash", es decir, "ceniza de cuenco". Este extracto concentrado de cenizas fue utilizado antaño en el tratamiento de pieles, así como en la fabricación de jabón y en la limpieza en general...

Artículo extraído de:

<https://www.investigacionyciencia.es/blogs/fisica-y-quimica/39/posts/cidos-y-lcalis-realidades-y-mitos-13229>

ACTIVIDAD FINAL:

Marque la opción más correcta para cada caso.

Nuestro organismo está compuesto por:

- Solo ácidos.
- Solo bases.
- Ácidos y bases.
- Ninguna de las anteriores

Las proteínas son :

- Ácidos.
- Bases.
- Ácidos y bases a la vez.
- Ninguna de las anteriores.

El término corrosivo va para :

- Ácidos.
- Bases
- Ácidos y bases
- Ninguna de las anteriores.

Para el dolor de cabeza generalmente se ingiere:

- Un ácido.
- Una base.
- Un compuesto neutro.
- Ninguna de las anteriores.

El oro se puede reconocer con:

- Agua fuerte.
- Agua
- Agua regia
- Ninguna de las anteriores.