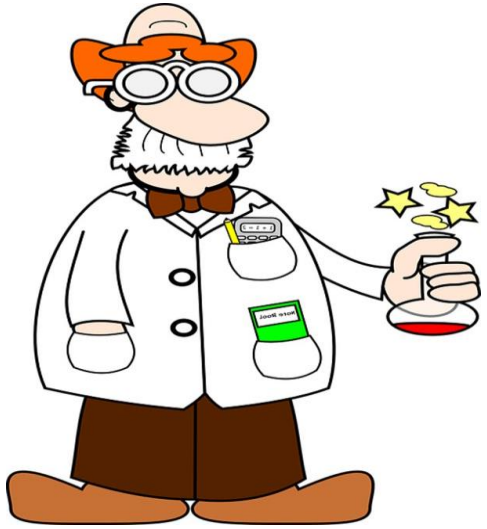
https://pixabay.com/es/profesor-hombre-conferencia-3026707/

ÁCIDOS Y BASES

ANA KAREN RAMÍREZ BARRAZA
JULIO CÉSAR BOTELLO POZOS
MARINA LUCIA MORALES GALICIA

Proyecto PAPIME-DGAPA PE201818



https://pixabay.com/es/qu%C3%ADmico-cient%C3%ADfico-investigador-309922/

Ácidos y Bases

Proyecto PAPIME-DGAPA PE201818

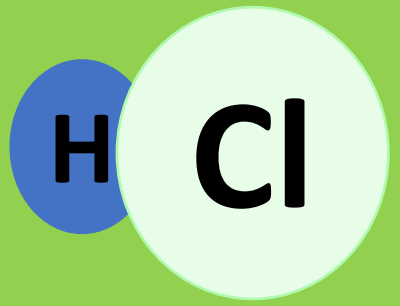
https://pixabay.com/es/de-seguridad-peligro-informaci%C3%B3n-44424/

Ácido

https://pixabay.com/es/zumo-de-naranja-taza-%C3%A1rbol-el-fondo-1921548/

Ácido proviene del latín *acidus* significa agrio o acre (Garritz, 2001).

Compuestos que generalmente contienen hidrógeno (H) en su estructura.



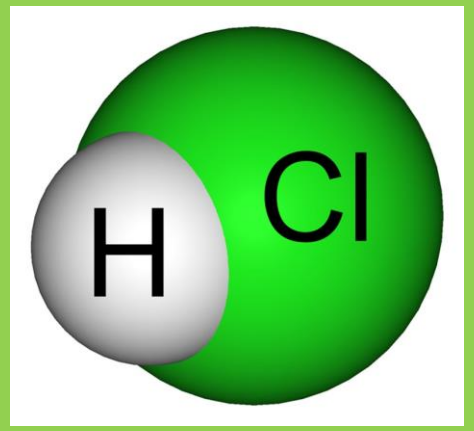
By André Luis Carvalho / Leandro Maranghetti Lourenço - própria, CC BY 2.5, https://commons.wikimedia.org/w/index.php?curid=2130956

Sustancia cuya molécula libera iones H^+ cuando se disuelve en agua.

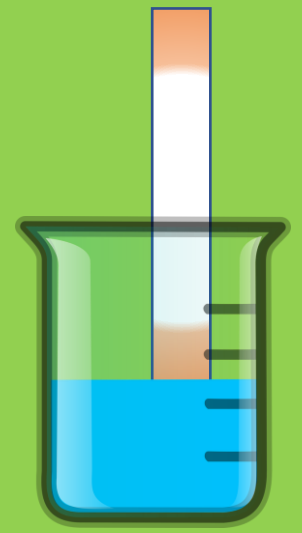
Proyecto PAPIME-DGAPA PE201818

Características generales de los ácidos

- Sabor agrio
- Punzante o picante
- Pierden sus propiedades al reaccionar con bases formando sales
- Corrosivos
- Favorecen la disolución de algunas sustancias
- En disolución conducen la corriente eléctrica
- Atacan a los metales desprendiendo hidrógeno gas
- El papel indicador en medio ácido se colorea rojo



Public Domain, https://commons.wikimedia.org/w/index.php?curid=914719



https://pixabay.com/es/vaso-de-precipitados-qu%C3%ADmica-l%C3%ADquido-37673/

Proyecto PAPIME-DGAPA PE201818

Bases

By Walkerma - Own work, Public Domain, https://commons.wikimedia.org/w/index.php?curid=5190866

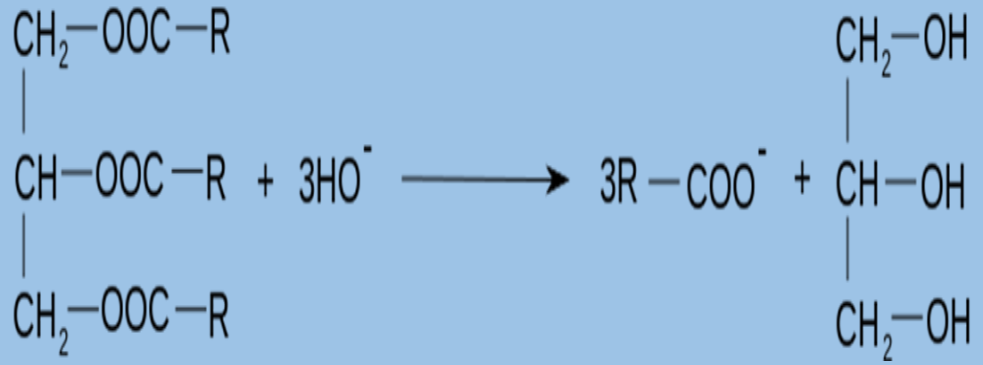
https://pixabay.com/es/jab%C3%B3n-ducha-ba%C3%B1o-limpia-589824/

A las bases también se les conoce como álcalis, proviene del árabe *al-qaly que* significa: cenizas de plantas (Garritz, 2001).

La mayoría libera iones hidróxido

OH^-

cuando se disuelven en agua.



By Pinpin - travail personnel from french wikipedia, CC BY-SA 3.0, https://commons.wikimedia.org/w/index.php?curid=2933284

Son sustancias que reaccionan con iones

H^+

Proyecto PAPIME-DGAPA PE201818

Características generales de las bases

By Midnightcomm - Own work, CC BY 2.5, https://commons.wikimedia.org/w/index.php?curid=1349743

- Suaves al tacto
- Pierden sus propiedades al reaccionar con ácidos
- Corrosivas
- Algunas bases disuelven grasas
- En disolución conducen la corriente eléctrica
- Precipitan sustancias disueltas por ácidos.
- Producen sales con los ácidos
- El papel indicador en medio básico se colorea azul

https://pixabay.com/es/vaso-de-precipitados-qu%C3%ADmica-l%C3%ADquido-37673/

Proyecto PAPIME-DGAPA PE201818

Referencias

- Garritz, R. A; y Chamizo, G. J. (2011). Tú y la química. México: Pearson.

https://pixabay.com/es/los-libros-la-educaci%C3%B3n-25154/

Proyecto PAPIME-DGAPA PE201818