Materia: Físico-Química

Profesora: Made Amira Zulema

Curso: 3° año “B”

Bibliografía: Activados Física y química II. Ed: puerto de palos

**Trabajo Práctico N° 15**

**Tema: Ácidos y bases**

**Actividades a realizar:**

* Trabajamos con las paginas 77-78 del libro.
* Concepto general de ácidos, bases e indicadores de escala.

Un ácido es aquella sustancia química capaz de ceder protones (H+) a otra sustancia química. Una base es aquella sustancia química capaz de captar protones (H+) de otra sustancia química.

Tanto ácidos como bases pueden existir como líquidos, sólidos o gases. Por otro lado, pueden existir como sustancias puras o diluidas, conservando muchas de sus propiedades.

Características

Ácidos

* Presentan un sabor agrio (por ejemplo: ácido presente en diversos frutos cítricos).
* Son altamente corrosivos, pueden generar quemaduras químicas en la piel o daños respiratorios si se inhalan sus gases.
* Son buenos conductores de la electricidad en disoluciones acuosas.
* Reaccionan con metales produciendo sales e hidrógeno.
* Reaccionan con óxidos metálicos para formar sal y agua.

Bases

* Presentan un sabor amargo característico.
* Son buenos conductores de la electricidad en disoluciones acuosas.
* Son irritantes de la piel: disuelven la grasa cutánea y pueden destruir por su efecto cáustico la materia orgánica. Su respiración también es peligrosa.
* Poseen tacto jabonoso.
* Son solubles en agua.

Responder:

* ¿Qué son los electrolitos?
* ¿Qué ejemplos de ácidos y bases se te ocurren?
* ¿Qué son los indicadores? ¿Cuáles son? ¿Cómo funcionan?