



Colegio San Antonio
La Serena.

Profesor: Leonor Huanca F.
Asignatura: Química
Curso: Cuarto medio

GUIA

UNIDAD : Acido-Base

OA: Analizan y argumentan sobre problemas relacionados con las propiedades A-B de sustancias de casa y de la sangre

HABILIDADES : HPC 2,3,4

ACTITUDES : Responsabilidad , Protección del entorno

Firma del Apoderado

NOMBRE: _____ FECHA: 02 de abril 2020

1. Relaciona las siguientes sustancias con su comportamiento ácido-base en solución acuosa.

2. Escriba las formulas de las sustancias dadas.

- | | |
|-----------------------|------------------|
| 1. Amoniaco | a. Ácido fuerte. |
| 2. Ácido nítrico. | b. Ácido débil. |
| 3. Ácido acético. | c. Base fuerte. |
| 4. Ácido perclórico. | d. Base débil. |
| 5. Hidróxido sódico. | e. Neutro. |
| 6. Ácido sulfhídrico. | |

3. Haga una lista de sustancias que sean básicas y que se encuentran en su hogar.

4. Investigue cuál es el pH de la sangre e indique que sucede cuando este cambia, que se produce en su organismo.

5. Indique las propiedades operacionales que tiene el ácido nítrico y ácido acético (vinagre)

6. Escriba la reacción de neutralización entre el ácido clorhídrico e hidróxido de sodio E indique cuales son las propiedades de las sustancias que se forman.

7. Indique las propiedades operacionales (como las identifico) que tienen las bases

8. Determine la molaridad de las siguientes soluciones:

- Cuál es la molaridad de una solución que tiene 20 g de NaOH disueltos en 2 L de solución, que tipo de solución se trata acida o básica
- Cuál es la molaridad de una solución que tiene 10 g de CaCO_3 disueltos en 3 L de solución
- Cuál es la molaridad de una solución que tiene 12,6 g de HNO_3 disueltos en 1500 mL de solución.

Esta actividad usted la hace en su cuaderno y me la manda al correo se evaluara con puntos

Fecha 9 de abril.

Correo leohuanca@gmail.com