



Nombre de alumno: Daniela Miceli Sandoval

Nombre del profesor: Dra. Luz Elena Cervantes Monrroy

Nombre del trabajo: Modelos ácidos-bases

Materia: Química II

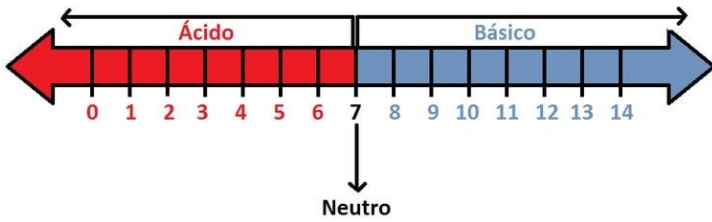
Grado: 2

Grupo: A

BIBLIOGRAFIA

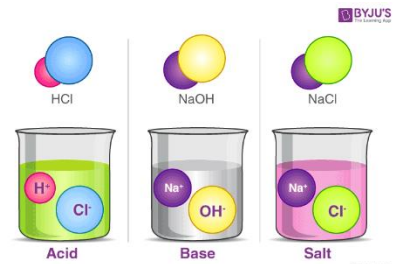
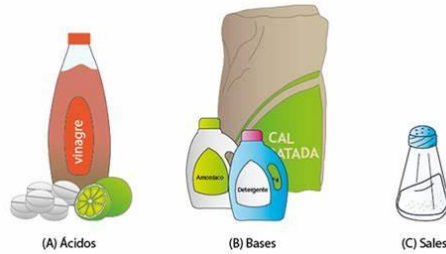
INFORMACION DEL LIBRO DE TEXTO E IMÁGENES DE GOOGLE

MODELOS DE ACIDO-BASE



SISTEMAS DISPERSOS: Un sistema disperso es la mezcla de una sustancia sólida, líquida o gaseosa (fase dispersora) con otra sustancia sólida, líquida o gaseosa (fase dispersa).

CLASIFICACION DE LA MATERIA: La materia es todo lo que ocupa un lugar en el espacio, en tanto que las sustancias puras son tipos de materia que tienen cierta composición definida, no puede cambiar.



CONCENTRACION DE LAS DISOLUCIONES: Se le llama concentración a la cantidad de soluto disuelto en una cantidad dada de disolución. Tomando en cuenta la cantidad de soluto en un disolvente, podemos clasificar las disoluciones como cualitativas y cuantitativas.

ELEMENTOS Y COMPUESTOS:
Elemento: Es una sustancia pura formada por átomos de la misma especie. Actualmente conocemos 118 elementos ubicados en la tabla periódica.
COMPUESTO: Compuesto: Los compuestos son sustancias puras pero que están formadas por dos o más elementos.

ACIDOS Y BASES: La palabra ácido se deriva de "acidus" (latín) que significa agrio, y las bases o también llamadas álcalis provienen de al-qialy (árabe) que significa cenizas de plantas.

UNIDADES DE CONCENTRACION DE SISTEMAS DISPERSOS: Los términos de concentración de una disolución diluida o concentrada resultan imprecisos cuando se requiere expresar las cantidades de los componentes de una solución, por lo cual se requieren métodos cuantitativos.

