

Unidad Didáctica: OXISALES Y SALES HALOIDEAS

5mo año B

10/05/2020

Alumno:

Asignatura: Química Analítica General e Instrumental

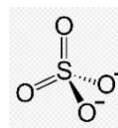
Fecha de entrega: 22/05/2020 hasta 10:35 h



Los dos tipos de ácidos (oxácidos e hidrácidos), tanto como los hidróxidos, al ser tratados con H_2O sufren un proceso denominado ionización. En este proceso se originan productos con cargas eléctricas, que se clasifican según sea esta, en aniones y cationes.

los cationes (tienen carga positiva)
los aniones (tienen carga negativa).

Por ejemplo el cation sodio, el anion cloruro y el anion sulfato

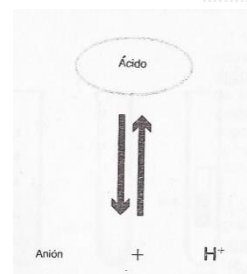


a) Veremos ahora que sucede con la ionización de un ácido. La ionización total de un ácido produce tantos iones como átomos de hidrógeno tenga la molécula del ácido, y el resto de la molécula forma el anión; con tantas cargas negativas como protones se originaron.

Esto debe ser así para cumplir con el principio de electronegatividad, pues al partir de una molécula neutra tenerse tantas cargas + como -.

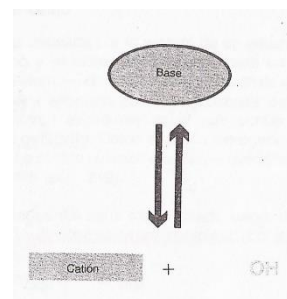
b) Ionización total de hidróxidos

Cuando se coloca un hidróxido en agua, se producen tantos oxhidrilos como grupos oxhidrilos tenga la molécula, quedando el resto de ella con igual número de cargas positivas.



ácido.
hidrógeno
resto de la
protones se

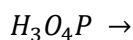
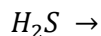
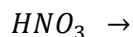
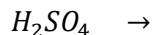
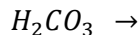
deben



iones

Actividad 1. ¿Cómo se ionizan los ácidos y las bases en solución acuosa?

Disociar a los siguientes ácidos e hidróxidos



Responda

1. ¿Cómo se nombra cada uno de los iones formados a partir de la disociación de cada uno de los compuestos dados? Para ello siga las reglas de nomenclatura pertinentes
2. Indique el número de valencias libres que posee cada uno de los radicales hologénicos que se generan a partir de la disociación del ácido que correspondiente
3. Clasifique al radical halogénico generado entre aquellos que darán lugar a la formación de sales haloideas y aquellos que formaran oxisales.

Criterios de Evaluación

Se evaluará apego al marco teórico entregado

Manejo adecuado de la nomenclatura

Correcta identificación de las especies químicas trabajadas

Precisión a la hora de formular las reacciones de neutralización propuestas.

Entrega en tiempo y forma.

Prolijidad.

