

Tipos de soluciones acuosas y solubilidad

Electrolitos	No-electrolito
Materiales que se disuelven en agua para formar una solución que conduce electricidad se conoce como electrolitos	Materiales que se disuelven en agua para formar una solución que no conduce electricidad se conoce como no-electrolito

Electrolito fuerte: sustancia iónicas como cloruro de sodio, que se disocia completamente en sus iones cuando se disuelve en agua

Electrolito débiles: sustancia que se disocian parcialmente, como los ácidos débiles

Acidos binarios

Los ácidos son compuestos moleculares que se ionizan cuando se disuelven en agua.

El porcentaje de moléculas que se ionizan varía de un ácido a otro.

Los ácidos que se ionizan el 100% se conocen como ácidos fuertes.

Los ácidos que solo se ionizan un porcentaje pequeño se conocen como ácidos débiles.

Disociación e ionización

Cuando un compuesto iónico se disuelve en agua, los aniones y los cationes son separados unos de otros. Esto se conoce como disociación.	Cuando los ácidos fuertes se disuelven en agua, la molécula se ioniza en H y aniones.
--	---

Precipitación, ácidos base, oxidación-reducción

Precipitación: Intercambio iónico o metatesis

Reacciones de precipitación son reacciones en las que un sólido se forma cuando se mezclan dos soluciones.

El producto insoluble es un precipitado

Reacciones de precipitación

Ecuación molecular- muestra la fórmula química completa (neutral) de cada compuesto en una reacción acuosa según existen las sustancias	Ecuación iónica completa- muestra los iones de un compuesto iónico soluble en agua por separado (como están presentes en la solución)	Ecuación iónica neta- ecuación química en la que se han removido los iones espectadores.
---	---	--

Acido-base: neutralización y sales

Una reacción ácido-base en ocasiones se conoce como una reacción de neutralización.	Ácidos- sustancia que produce H^+	base- sustancia que produce iones de OH^- en soluciones acuosas.
---	-------------------------------------	--

Acido-base: neutralización y sales (cont)

Un ácido reacciona con una base y ambas sustancias se neutralizan produciendo agua	Algunos ácidos- llamados ácidos poliprotónicos contienen más de un protón ionizable y los libera secuencialmente
--	--

Reacciones de formación de un gas

Se forma un gas y se observa un burbujeo en la reacción.

Algunas reacciones de formación de un gas son reacciones ácido-base.

Algunas reacciones forman gas directamente por el intercambio de iones

Otras reacciones forman un gas por la descomposición de uno de los productos del intercambio de iones, formando un gas y agua.

Reacciones de oxidación- reducción

Oxidación	Reducción
El número de oxidación de un elemento aumenta	El número de oxidación de un elemento disminuye
Un elemento pierde electrones	Un elemento gana electrones
Un compuesto añade oxígeno	Un compuesto pierde oxígeno
Un compuesto pierde hidrógeno	Un compuesto gana hidrógeno
La media reacción tiene electrones como producto	La media reacción tiene electrones como reactivo



By natalieadorno05

cheatography.com/natalieadorno05/

Not published yet.

Last updated 7th November, 2022.

Page 1 of 1.

Sponsored by CrosswordCheats.com

Learn to solve cryptic crosswords!

<http://crosswordcheats.com>