



UNIVERSIDAD DEL SURESTE UDS

DIEGO ALBERTO REYES VELAZQUEZ

Alumno

MEDICINA VETERINARIA Y ZOOTECNIA

Licenciatura

BIOQUIMICA 1

Asignatura

ENSAYO ACIDO BASE

Actividad

10 DE SEPTIEMBRE 2020

EQUILIBRIO ACIDO BASE

Se denomina equilibrio ácido-base al balance que mantiene el organismo entre ácidos y bases con el objetivo de mantener un pH constante. Las funciones metabólicas del organismo producen y consumen iones de hidrógeno (H^+).

Las funciones metabólicas del organismo producen y consumen iones de hidrógeno (H^+).

Acido: sustancia que puede liberar o donar H^+

Base: sustancia que puede combinarse con H^+ o aceptar H^+

Es decir Un ácido es una sustancia que es capaz de liberar iones de hidrógeno (H^+) en una solución y Una base es una sustancia capaz de disociar iones de hidróxido OH^- en una solución.

La relación de acidez de una solución con la concentración de iones de hidrógeno se denomina pH. En condiciones normales el pH de la sangre es de 7.35-7.45

El exceso de ácidos –Acidosis- se define como un $pH < 7.35$

El exceso de bases –Alcalosis- se define por un $pH > 7.45$

El equilibrio ácido base se altera en las enfermedades renales, respiratorias, diabetes, estados de ayuno, entre otras causas.

Todo equilibrio ácido base ocurre en reacciones químicas.

Cuando se habla de reacción química se refiere al resultado de la transformación o evolución de dos a más sustancias, cambiando su estructura molecular, es decir, cambia su forma del elemento en cuanto a su tamaño, color, su forma etc.

ACIDO

Al hablar de ácido se refiere a un compuesto químico que, cuando se disuelve en agua, produce una solución con una actividad de catión hidronio (es un compuesto orgánico e inorgánico) mayor que el agua pura, esto es, un pH menor 7.

Un compuesto químico es una sustancia formada por la combinación de dos o más elementos de la tabla periódica. Los compuestos están representados por fórmula química. Por ejemplo, el agua (H_2O) está constituida por dos átomos de hidrógeno y uno de oxígeno.

Los ácidos pueden existir en forma de sólidos, líquidos o gases, dependiendo de la temperatura y también pueden existir como sustancias puras o en solución.

Al finos ejemplos son: el ácido acético (en el vinagre), el ácido clorhídrico (en el sulfumán y los jugos gástricos), el ácido acetilsalicílico (en la aspirina), o el ácido sulfúrico (usado en baterías de automóvil).

Sus propiedades son:

- Son agrio como la naranja o limon
- En algún material expuesto Como papel d colores los cambia o tiñe
- Son corrosivos.
- Producen quemaduras en la piel
- Son buenos conductores de la electricidad
- Reaccionan con metales activos formando sal e hidrógeno.
- Reaccionan con bases para formar sal más agua.
- Reaccionan con óxidos metálicos para formar sal más agua.

BASE

Una base es una sustancia que presenta propiedades alcalinas. En primera aproximación es cualquier sustancia que en disolución acuosa aportaciones al medio.

Algunos ejemplos son: cloro de piscina, leche de magnesia, antiácidos, amoniacos, jabón y detergentes, bicarbonato de sodio,

CONCLUSION

Al hablar de equilibrio acido-base es la combinación de una o más sustancias, es una reacción química que se refiere al resultado de la transformación o evolución o cambio de dos a más sustancias, cambiando su estructura o forma, es decir , cambia su forma del elemento en cuanto a su tamaño , color, su forma , grosor, sabor, efecto etc

BIBLIOGRAFIA

- https://es.m.wikipedia.org/wiki/Reacci3n_3cido-base
- https://es.m.wikipedia.org/wiki/Enlace_qu3ADmico
- https://es.m.wikipedia.org/wiki/Reacci3n_qu3ADmic
- <https://es.m.wikipedia.org/wiki/3cido>
- https://es.m.wikipedia.org/wiki/Compuesto_qu3ADmico
- [https://www.fundaciontorax.org.ar/page/index.php/pacientes/diccionario/484-equilibrio-acido-base#:~:text=Se%20denomina%20equilibrio%20%C3%A1cido%2Dbase,iones%20de%20hidr%C3%B3geno%20\(H%2B\).](https://www.fundaciontorax.org.ar/page/index.php/pacientes/diccionario/484-equilibrio-acido-base#:~:text=Se%20denomina%20equilibrio%20%C3%A1cido%2Dbase,iones%20de%20hidr%C3%B3geno%20(H%2B).)