



Ensayo

María José Figueroa Solórzano

Ensayo

Parcial 4

Química I

María de los ángeles Venegas

Recursos humanos

Cuatrimestre



20 de Mayo del 2022



NOMENCLATURA Y OBTENCION DE COMPUESTOS INORGANICOS



maria jose figueroa solorzano

maria de los angeles venegas

uds

Introducción

La gran variedad de materiales que es posible observar en la Naturaleza es la consecuencia de la multitud de reacciones químicas que ocurren en ella. Estas reacciones modifican la atmósfera, los mares y la corteza terrestre, y producen los compuestos químicos. En la actualidad se conocen más de veinte millones de compuestos químicos, naturales o creados por el hombre.

Compuestos inorgánicos: son aquellos formados por cualquier combinación de elementos químicos, excluyendo a los compuestos orgánicos. Sin embargo, existen muchos compuestos que no encajan estrictamente en esta clasificación. Un ejemplo es el dióxido de carbono (CO_2), un compuesto inorgánico típico pero que contiene carbono.

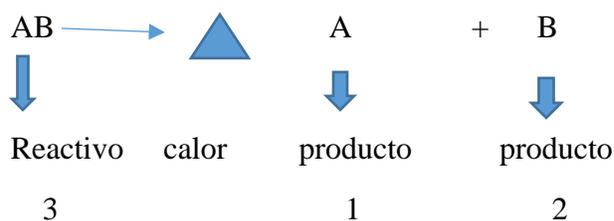
Ecuaciones o reacciones químicas: entendemos que una reacción química se produce cuando las sustancias participantes en ella se transforman otras distintas. A las primeras se les llama reactivos y las segundas producto. La masa de las sustancias participantes están en la misma antes y después de la reacción, es decir, se conserva. Esto sucede porque solo se lleva a cabo un reordenamiento entre los átomos de los reactivos, que se rompen y forman nuevos enlaces



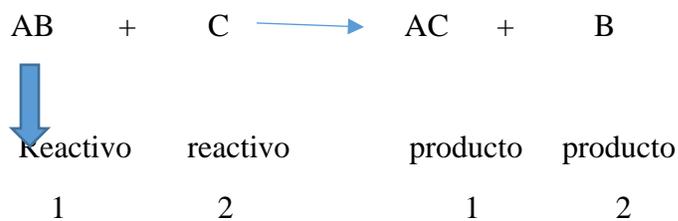
Que haría para identificar si ha ocurrido una reacción para saber si es correcta necesitamos identificar si se ha dado alguno de los siguientes eventos.

- 1 se produce una efervescencia (producción de gases)
- 2 se libera o absorbe energía (cambia la temperatura del matraz o recipiente donde ocurre la reacción)
- 3 cambio de color de los reactivos participantes
- 4 aparece un precipitado o sustancia insoluble

Tipos de reacciones: 1 análisis . Es una reacción en donde una sustancia es desdoblada o separada por la acción de un agente externo



2 sustitución simple: en esta reacción un reactivo modifica su estructura al ser sustituido por la entrada de otro elemento



3 Sustitución doble: entran dos reactivos que intercambiaran componentes, modificando la estructura de ambas moléculas

4 exotérmica o exergonica: reacción que libera calor

5 endotérmica o endergonica: reacción que requiere energía para poderse llevar a cabo

Reacciones reversibles e irreversibles: una reacción irreversible es una reacción química en la que los reactivos forman y los productos no reaccionan entre ellos para volver a formar los reactivos, las reacciones reversibles están formadas por una reacción directa y otra inversa; se representan con dos flechas de media punta. La que normalmente llamamos irreversibles son aquellas en las que equilibrio se alcanza habiendo consumido la práctica totalidad de los reactivos

Reacciones exotérmicas y endotérmicas: Una Reacción Endotérmica es una reacción química que absorbe energía en forma de luz o calor. En ella, la energía o entalpía de los reactivos es menor que la de los productos. Una Reacción Exotérmica es una reacción química que desprende energía en forma de luz o calor.

Leyes de conservación: Las leyes de conservación son las leyes físicas que postulan que durante la evolución temporal de un sistema aislado, ciertas magnitudes tienen un valor constante. Puesto que el universo entero constituye un sistema aislado, se le pueden aplicar diversas leyes de conservación.

Compuestos inorgánicos: es para compuestos en donde no hay compuestos formados por carbono, existe un tipo el cual es inorgánica binaria

Inorgánica binaria: es el nombre que asigna moléculas formadas por 2 elementos o átomos

Conclusión

Todos los reactivos se transforman y todos los elementos hacen reactivos como lo que vimos en clase

En general, según este sistema de nomenclatura, los compuestos se nombran como sigue: **nombre genérico + "de" + nombre del elemento específico + el estado de oxidación**. A menos que se haya simplificado la fórmula, puede verse en el subíndice del otro elemento (en compuestos binarios y ternarios).

Bibliografía

(Plataforma Uds. cuadernillo plataforma 4 unidad)