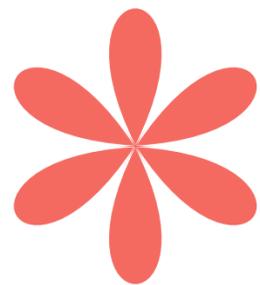
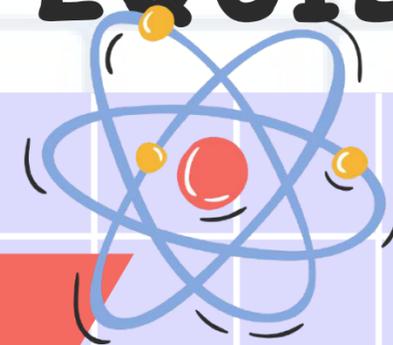


BOLOQUE I. REACCIONES Y EQUILIBRIO QUÍMICO



OBJETIVO. APLICA LAS LEYES DE LA MATERIA PARA COMPRENDER SU RELACIÓN CON LA ENERGÍA A TRAVÉS DE LA INTERPRETACIÓN DE DATOS TEÓRICOS Y PRÁCTICOS.

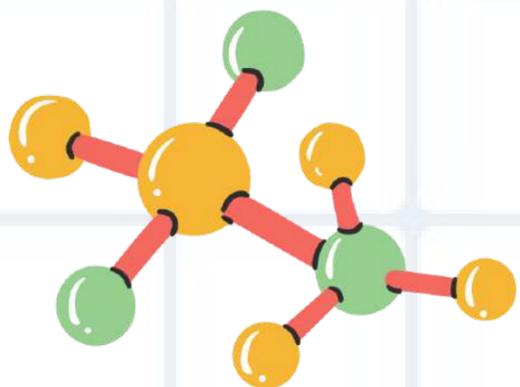


COMPETENCIAS

COMUNICACIÓN. ATRIBUTO: 1

PENSAMIENTO CRÍTICO. ATRIBUTOS: 1, 3 Y 4

LIDERAZGO COLABORATIVO. ATRIBUTOS: 1, 2 Y 3



DOCENTE. M.C.D. YULIANA VICENTE MARTINEZ

REACCIONES QUIMICAS



Proceso mediante el cual dos sustancias se combinan para obtener una sustancia diferente.

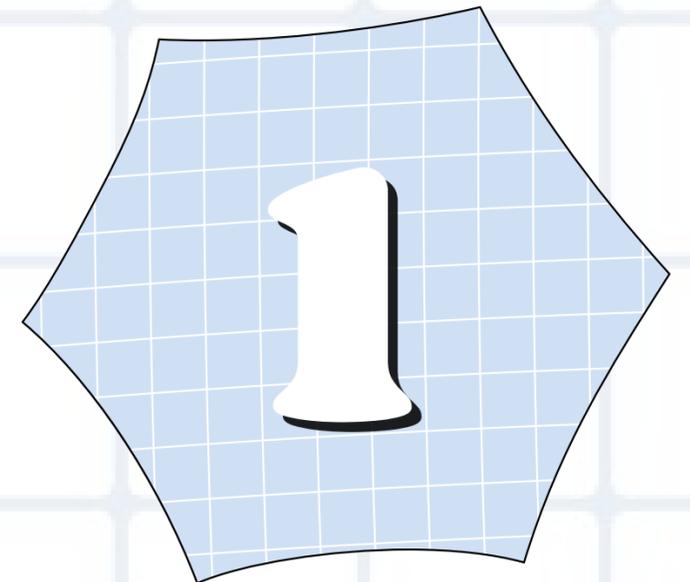
**EL HIDROGENO SE COMBINA CON EL OXIGENO
PARA FORMAR AGUA**



REACTIVOS

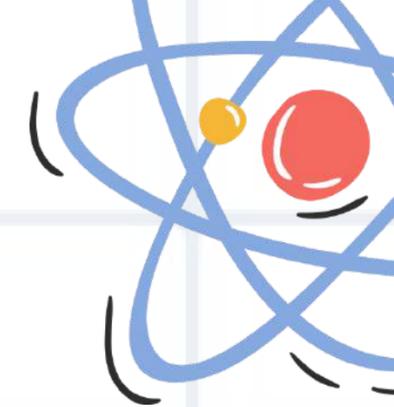
PRODUCE

PRODUCTO

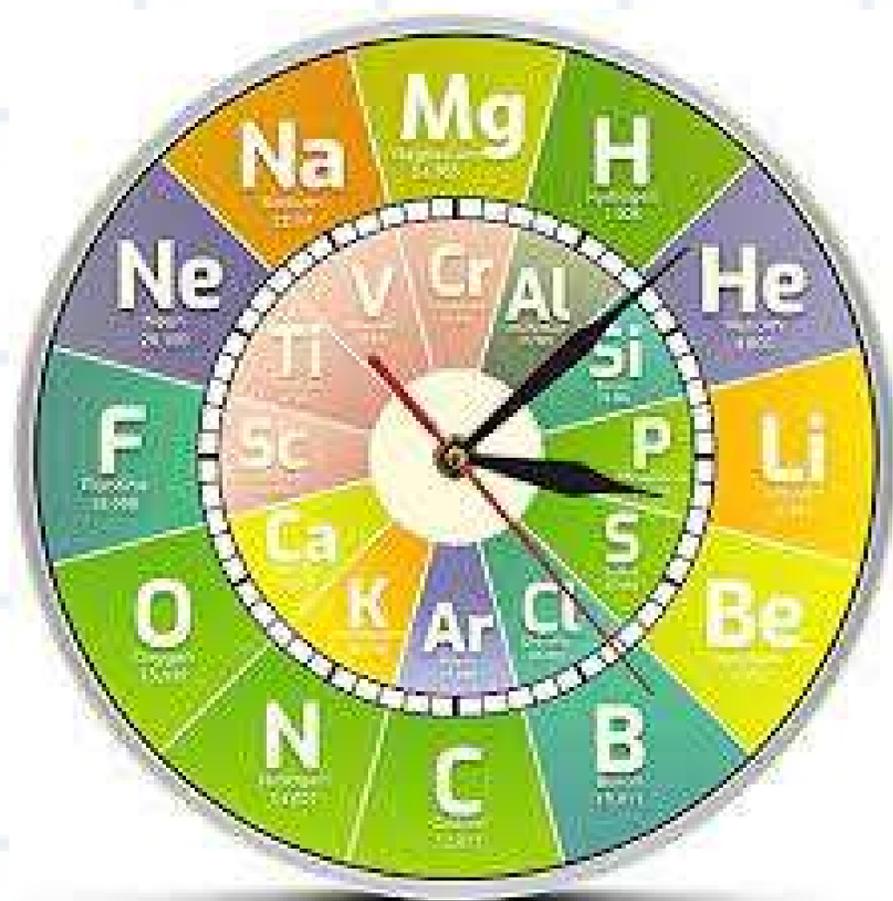




¿QUE HORA ES?

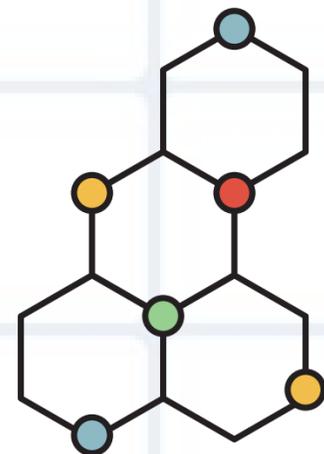


ESCRIBE EL NOMBRE DE LOS ELEMENTOS QUIMICOS QUE APARECEN EN EL RELOJ



ECUACIÓN QUÍMICA

ES LA REPRESENTACIÓN DEL COMPUESTO



- ✓ MENCIONA LOS ELEMENTOS QUE INTERVIENEN
- ✓ MENCIONA LA CANTIDAD DE ATOMOS DE CADA ELEMENTO
- ✓ MENCIONA LOS COMPUESTOS EN UNA ECUACIÓN QUÍMICA
- ✓ CUALES SON LOS REACTIVOS
- ✗ NO MENCIONA LOS NUMEROS DE OXIACIÓN
- ✗ NO BALANCEA UNA ECUACIÓN

3



REACCION QUIMICA

ES LA TRANSFORMACIÓN QUE SUFREN LOS COMPUESTOS QUE INTERVIENEN EN ELLA.

REACTIVO



PRODUCTO

A



B



C

El burbujeo y el cambio de color son algunos signos de que dos o más sustancias no sólo se mezclaron, sino que reaccionaron. El burbujeo significa que algunas moléculas fueron liberadas en forma de gas.



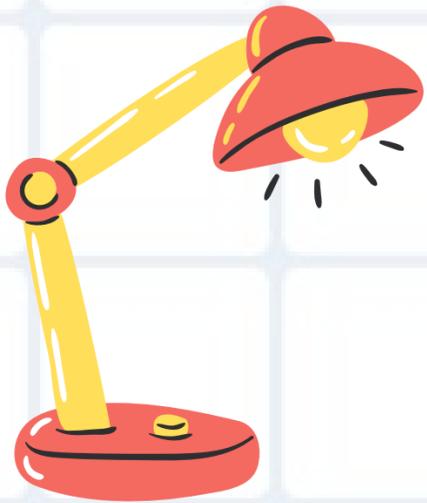
REACCION DE ADICIÓN O SINTESIS

SON AQUELLAS EN LAS QUE DOS O MÁS SUSTANCIAS SE UNEN PARA FORMAR UNA SOLA NUEVA SUSTANCIA.

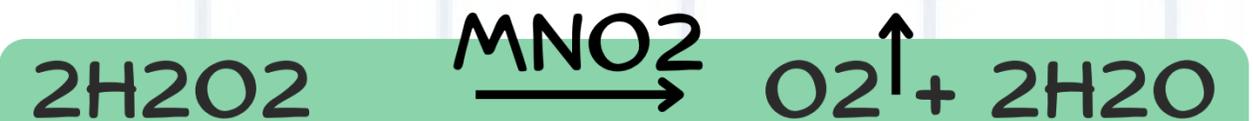
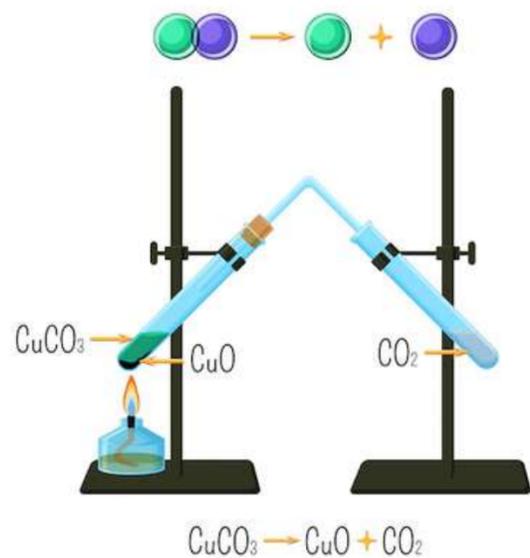


DESCOMPOSICIÓN O ANALISIS

CUANDO UNA SOLA SUSTANCIA REACCIONA PARA DAR LUGAR A LA FORMACIÓN DE DOS O MÁS NUEVAS SUSTANCIAS POR ACCIÓN DE ALGÚN TIPO DE ENERGÍA EXTERNA.

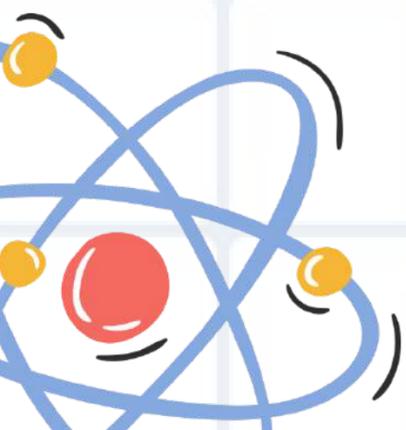


Decomposition reaction



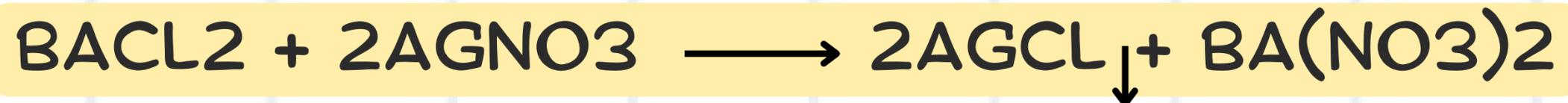
SIMPLE SUSTITUCIÓN, ELIMINACIÓN O DESPLAZAMIENTO

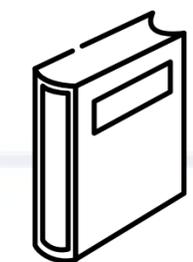
ES EL CASO EN EL QUE UNA SUSTANCIA SUSTITUYE (OCUPA EL LUGAR) DE ALGUNO DE LOS COMPONENTES DE OTRA SUSTANCIA REACCIONANTE, DE TAL MANERA QUE EL COMPONENTE SUSTITUIDO QUEDA LIBRE.



DOBLE SUSTITUCIÓN O INTERCAMBIO IÓNICO (METÁTESIS)

Si dos sustancias reaccionantes, intercambian entre ellas sus iones (anión y catión), se dice que se ha efectuado una reacción de doble desplazamiento.





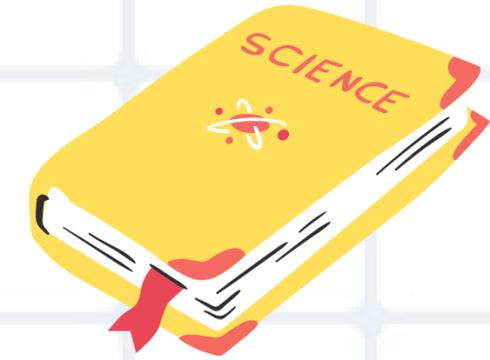
EJERCICIOS



DOBLE DESPLAZAMIENTO - SINTESIS -
DESCOMPOSICIÓN - DESPLAZAMIENTO



BIBLIOGRAFÍA



Barajas, C., Castanedo, M., & Vidrio, M.. (2007). Química inorgánica. México: Mc Graw Hill.

López, L., Gutierrez, M., & Arellano, L.. (2011). Química inorgánica. Aprende Haciendo . México: Pearson.

Mauleón, M. L. y C.L. (2012). Química I. México, D.F.: Ed. Gafra, editores. 1a ed.

