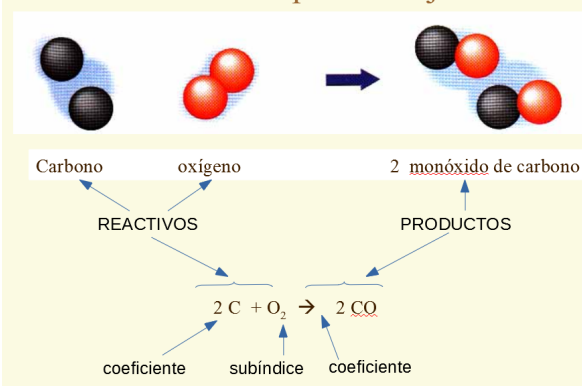


SOLUCIONES TAREA SESIÓN 2

DIAPPOSITIVA 11 DE PWP:

Indica si los siguientes cambios son físicos o químicos

Partes de Reacción química: ejercicio



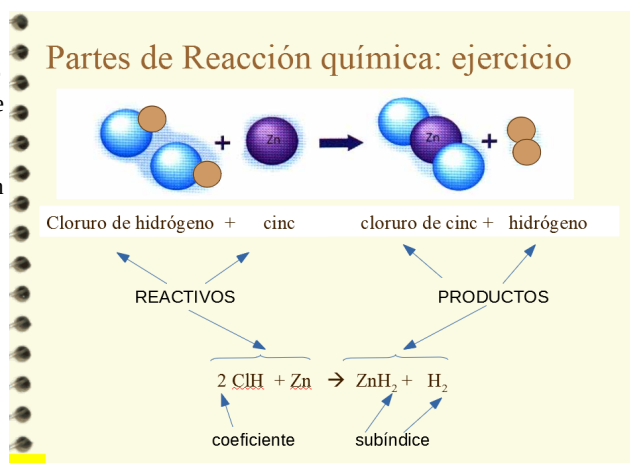
EXPLICACIÓN DE LA REACCIÓN:

- 1, dos átomos de carbono (suelos) reaccionan con 1 molécula de oxígeno (O_2). Según la teoría de colisiones, al chocar éstos reactivos (en la dirección y con la energía adecuada) se rompe en enlace formado por los átomos de oxígeno.
- 2, los oxígenos se separan (se rompe la molécula de O_2) y ahora los átomos sueltos se recombinan: cada átomo de carbono se va a emparejar con cada átomo de oxígeno.
- 3, una vez recombinados, se forman enlaces de nuevo formándose DOS moléculas de CO (monóxido de carbono)

EXPLICACIÓN DE LA REACCIÓN:

- 1, 2 moléculas de cloruro de hidrógeno (HCl) reaccionan con 1 átomo de cinc (Zn) suelto. Según la teoría de colisiones, al chocar éstos reactivos (en la dirección y con la energía adecuada) se rompe en enlace formado por los átomos de cloro e hidrógeno.
- 2, los átomos de hidrógeno se separan de los del cloro (se rompe la molécula de HCl) y ahora los átomos sueltos se recombinan: por un lado, cada átomo de cinc se va a emparejar con DOS átomos de cloro y; por otro lado, los átomos de hidrógeno sueltos se van a emparejar de dos en dos.
- 3, una vez reordenados, se forman los nuevos enlaces formándose los PRODUCTOS de la reacción: UNA molécula de dicloruro de cinc y una de dihidrógeno

ç



EJERCICIO 23 pág 130 del libro

Una **reacción química** es un proceso en el cual, a partir de unas sustancias iniciales llamadas **reactivos** se obtienen otras nuevas, completamente **diferentes**, a las que denominamos **productos**.

a)

EJERCICIO 24 pág 130 del libro

- a) Son los compuestos químicos que se encuentran antes de que se produzca una reacción química
- b) son los compuestos que se forman cuando los reactivos entran en contacto en una reacción química, son nuevos, antes no estaban.
- c) De izquierda a derecha: Los reactivos se escriben con su fórmula química a la izquierda, seguidamente una flecha, que indica que se produce una reacción química y que señala hacia la derecha. Por último, tras la flecha, se escriben los productos (las fórmulas químicas de los compuestos químicos nuevos que se han formado tras la reacción)

reactivos → productos

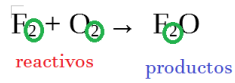
EJERCICIO 25 pág 130 del libro

- a) Si, porque se han desprendido burbujas, que es un indicador que revela que se está produciendo una reacción. (esas burbujas son de H_2)
- b) $\text{Fe}_{(s)} + \text{HCl}_{(ac)} \rightarrow \text{FeCl}_{2(ac)} + \text{H}_{2(g)}$

(TAREAS PARA CASA) a continuacion

Tareas:

1, Señala las partes de las siguientes reacciones químicas: (reactivos, productos y subíndices)



subíndices ○

