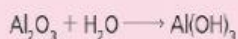


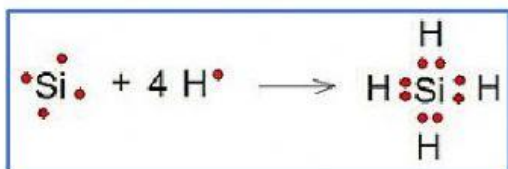
Las evidencias de los cambios químicos se originan en fenómenos que suceden a niveles atómico y molecular en las sustancias involucradas

Balanceen la ecuación química:



*"en las mismas condiciones de presión y temperatura, volúmenes iguales de gas contienen la misma cantidad de partículas, independientemente de qué sustancia se trate"*

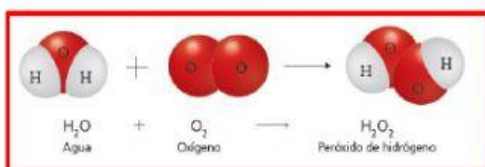
Las sustancias iniciales, o *reactivos*, se escriben primero, posteriormente se coloca una flecha de reacción que indica el sentido de la transformación; por último, se escriben las sustancias finales, llamadas *productos*.



Precipitado amarillo que se forma al hacer reaccionar las disoluciones incoloras de yoduro de potasio y de nitrato de plomo

*"en una reacción química la materia no se crea ni se destruye"*

es la rama de la química dedicada a determinar tanto la proporción de las sustancias en las reacciones químicas, como sus correspondientes coeficientes estequiométricos.



YODURO DE PLOMO

ESTEQUIOMETRÍA

ECUACIÓN QUÍMICA

REPRESENTACIÓN DE CALOTTE

LEY DE CONSERVACIÓN DE LA MASA

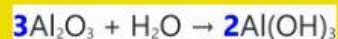


LEY DE AVOGADRO

REACCIÓN QUÍMICA

FÓRMULA QUÍMICA

NITRATO DE PLOMO



REPRESENTACIÓN DE LEWIS