

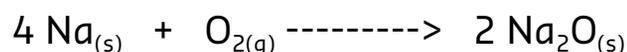
Reacciones de Síntesis o Combinación

Cuando dos o más sustancias (elemento o compuestos) reaccionan para producir un solo compuesto ($A + B \longrightarrow AB$)

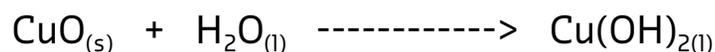


En este tipo de reacciones los reactivos pueden ser:

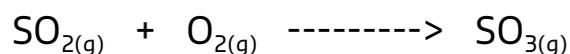
- Dos elementos



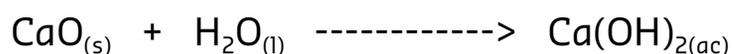
- Dos compuestos



- Un compuesto y un elemento

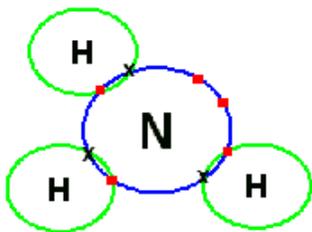


Un ejemplo de síntesis o combinación de dos compuestos es cuando el óxido de calcio (cal viva) se combina con agua para formar hidróxido de calcio (cal apagada) 106694384

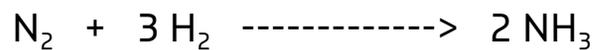


Reacciones de Síntesis o Combinación

La cal se ha usado desde la más remota antigüedad como conglomerante en la construcción; también para pintar (encalar) muros y fachadas de los edificios construidos con adobes. En algunos países de Latinoamérica, la cal se utiliza para el proceso de nixtamal, proceso utilizado para hacer sémola de maíz y masa para tortillas.



Un ejemplo de dos elementos es cuando el nitrógeno gaseoso reacciona con el hidrógeno a presión elevada y temperatura moderada para producir amoníaco, que se utiliza en grandes cantidades como fertilizante.



¿Te has preguntado qué otros usos tiene el amoníaco?