

Tipos de reacciones

Síntesis o adición



2 o mas reactivos

1 producto

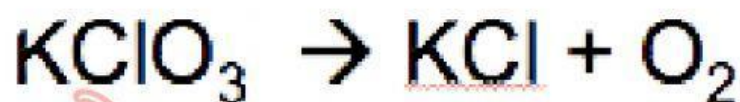


Descomposición o análisis



1 reactivo

2 o mas
productos



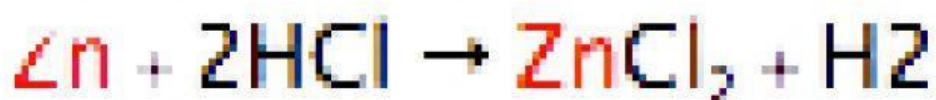
Sustitución simple

1 Elemento + 1 compuesto

1 Elemento + 1 compuesto

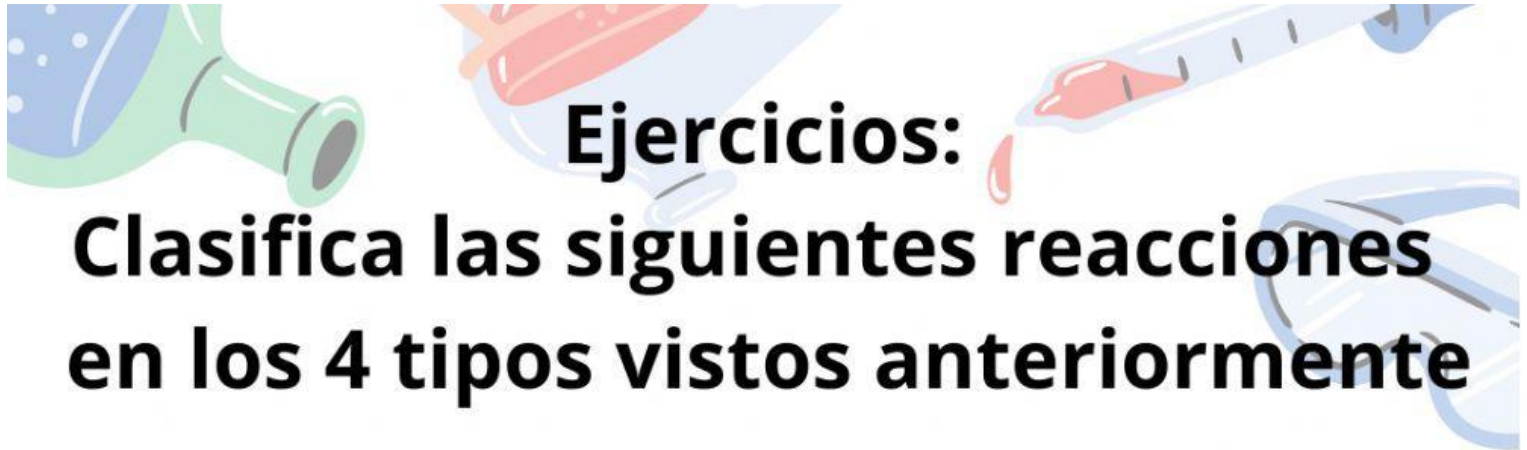


El elemento solitario toma el lugar de la parte positiva de la molécula.



Sustitución doble





Ejercicios:

Clasifica las siguientes reacciones en los 4 tipos vistos anteriormente





Balancea las siguientes ecuaciones:

