

PRÁCTICA: REACCIONES QUÍMICAS

- Indica si la proposición es verdadera (V) o falsa (F):
 - Una ecuación química es una forma abreviada de escribir un cambio químico.
 - Cuando en una reacción química hay liberación de energía se dice que se trata de una reacción endotérmica.
 - Una reacción es reversible cuando se puede llevar a cabo en ambos sentidos.
- ¿Cómo se llaman las sustancias de partida, las que reaccionan en un cambio químico?.....¿y las que se forman en la reacción?.....
- Indica a que tipo de reacción química pertenecen las siguientes ecuaciones químicas:

ECUACIONES	TIPO DE REACCIÓN
$Fe + H_2SO_4 \rightarrow FeSO_4 + H_2$	
$MgO + H_2O \rightarrow Mg(OH)_2$	
$CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$	
$NaCl + CaSO_4 \rightarrow CaCl_2 + Na_2SO_4$	
$CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	

Sustitución doble

Combinación

Sustitución simple

Combustión

Descomposición

- A partir de las ecuaciones que se te proponen selecciona el nombre correcto en cada para cada elemento o compuesto de la reacción:

