PRÁCTICA: REACCIONES QUÍMICAS

1. *Indica si la proposición es verdadera (V) o falsa (F):*

a) Una ecuación química es una forma abreviada de escribir un cambio químico.

b) Cuando en una reacción química hay liberación de energía se dice que se trata de una reacción endotérmica.

c) Una reacción es reversible cuando se puede llevar a cabo en ambos sentidos.

2. ¿Cómo se llaman las sustancias de partida, las que reaccionan en un cambio químico?.....¿y las que se forman en la reacción?.....

3. *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

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

$$H_2O + SO_3 \rightarrow H_2SO_4$$

$$Zn + AgCl \rightarrow ZnCl_2 + Ag$$