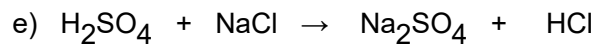
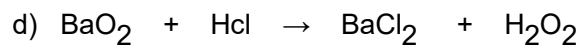
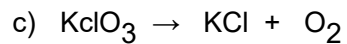
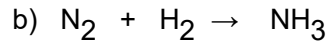
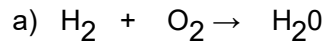


1. Marca con una X aquellos hechos que nos permiten afirmar que está teniendo lugar una reacción química:
  - a) Desprendimiento de un gas.
  - b) Cambio de estado de líquido a sólido.
  - c) Cambio de color.
  - d) Aparición de un precipitado en el fondo del recipiente.
  - e) Cambio de forma al ejercer presión.
  - f) Desprendimiento de luz y calor.
  
2. Indica cuáles de los procesos siguientes son químicos y cuáles físicos y **justifica tu respuesta**:
  - a) Oxidación de un clavo.
  
  
  - b) Combustión del gas natural.
  
  
  - c) Dilatación de una viga de hierro.
  
  
  - d) Transformación del zumo de uva en vino.
  
3. Escribe los nombres de los reactivos y de los productos de la siguiente reacción química:  
*Al quemar metano (gas natural), este reacciona con el oxígeno del aire y se forman agua, monóxido de carbono y dióxido de carbono.*

4. Ajusta las siguientes reacciones químicas:



5. El hidrógeno reacciona con el Oxígeno para formar agua.

a) Si reaccionan 30 g de hidrógeno con una cierta cantidad de oxígeno para formar 45 g de agua, ¿qué masa de oxígeno ha reaccionado? ¿Qué ley has utilizado para hallarla?

b) Si reaccionan 45 g de hidrógeno, ¿Qué masa de agua obtendremos en este caso? ¿Qué ley has utilizado para calcularla?