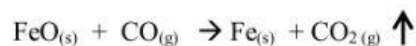
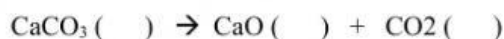


Ejercicio: Escribe los símbolos faltantes de la ecuación química (condiciones como; s, l, g, ac, etc) de las siguientes reacciones.

- a) Óxido de hierro (II) sólido reacciona con monóxido de carbono gaseoso para formar hierro sólido y dióxido de carbono gaseoso.



- b) Carbonato de calcio sólido se descompone en óxido de calcio sólido y dióxido de carbono gaseoso.



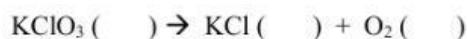
- c) Hierro metálico reacciona con azufre sólido para producir sulfuro de hierro (III) sólido.



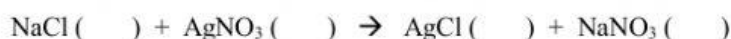
- d) Una solución acuosa de nitrato de plomo (II) se mezcla con fosfato de sodio acuoso para producir fosfato de plomo (II) sólido y nitrato de sodio acuoso. (formación de un precipitado)



- e) Clorato de potasio sólido se calienta para formar cloruro de potasio sólido y gas oxígeno.



- f) Cloruro de sodio acuoso y nitrato de plata acuoso reaccionan para formar cloruro de plata sólido y nitrato de sodio acuoso. (formación de un precipitado)



- g) Cuando se calienta nitrato de sodio sólido se produce nitrito de sodio sólido y gas oxígeno.



- h) Fósforo sólido reacciona con gas cloro para formar pentacloruro de fósforo sólido.

