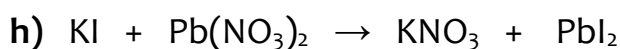
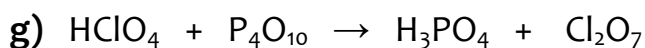
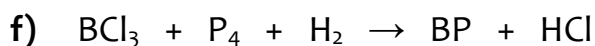
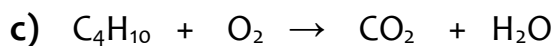
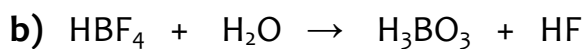
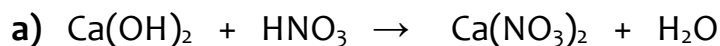


1.- ¿Por qué hay que ajustar las ecuaciones químicas? **Ajusta** las siguientes:



2.- **Escribe** las ecuaciones ajustadas que representan las siguientes reacciones químicas:

a) Al calentar carbonato de amonio se liberan amoniaco dióxido de carbono y agua.

b) Al calentar óxido de mercurio (II) sólido, este se descompone y produce mercurio líquido y oxígeno gas.

c) El cloruro de hierro (III) reacciona con el cloruro de estaño (II) para producir cloruro de hierro (II) y cloruro de estaño (IV).

3.- **Completa y ajusta** las reacciones entre:

a) El ácido clorhídrico y el hidróxido de calcio.

b) El ácido fluorhídrico y el hidróxido de aluminio.

4.- ¿Están ajustadas estas ecuaciones químicas? Ajústalas si no lo están.

