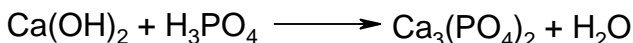
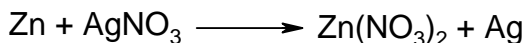
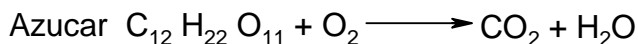
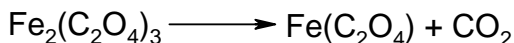
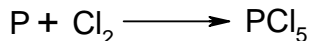


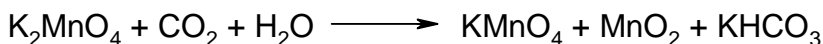
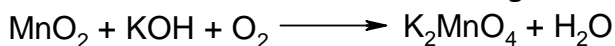
Examen de reacción química.

Alumno: _____

1.- Balancee correctamente las siguientes ecuaciones y diga que tipo de reacción es en cada caso.



2.- Balancee correctamente las siguientes ecuaciones:



3.- El bicarbonato de sodio ($NaHCO_3$), se prepara comercialmente por la siguiente serie de reacciones:

1. El carbonato de calcio se calienta para producir óxido de calcio y dióxido de carbono.

2. Se calienta cloruro de amonio con el óxido de calcio para producir amoníaco, cloruro de calcio y agua.

3. El dióxido de carbono, el amoníaco y el agua reaccionan para producir bicarbonato de amonio.

4. El bicarbonato de amonio y el cloruro de sodio reaccionan para producir bicarbonato de sodio y cloruro de amonio.

a) Escriba la ecuación en cada paso y balancee correctamente.

b) Escriba la ecuación total del proceso balanceada correctamente.

c) ¿Cuáles son los subproductos del proceso?

4.- Defina con sus propias palabras que es una reacción química.

5.- La reacción entre el fosfato ácido de potasio y el ácido sulfuroso desprende calor al medio ambiente. Uno de los productos formados es el ácido fosfórico

Escriba la reacción completa y balanceada

Que tipo de reacción es?

Es endotérmica o exotérmica la reacción?