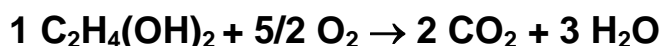


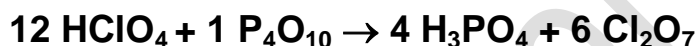
Ejercicios de Reactivo limitante

1. Se mezclan 12 gramos de $C_2H_4(OH)_2$ y 12 gramos de O_2 para obtener CO_2 y H_2O según la siguiente reacción:



Indicar si la reacción propuesta tiene lugar en la proporción estequiométrica o bien hay un reactivo limitante y un reactivo en exceso. En este último caso, identificar cada uno de ellos.

2. Se mezclan 1206 gramos de $HClO_4$ y 284 gramos de P_4O_{10} para obtener H_3PO_4 y Cl_2O_7 según la siguiente reacción:



Indicar si la reacción propuesta tiene lugar en la proporción estequiométrica o bien hay un reactivo limitante y un reactivo en exceso. En este último caso, identificar cada uno de ellos.

3. Se mezclan 100 gramos de Na_2CO_3 , 50 gramos de C y 50 gramos de N_2 para obtener $NaCN$ y CO según la siguiente reacción:



Indicar si la reacción propuesta tiene lugar en la proporción estequiométrica o bien hay un reactivo limitante y un reactivo en exceso. En este último caso, identificar cada uno de ellos.