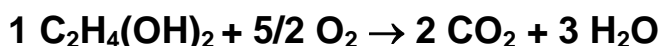


Ejercicios de Ejercicios resueltos pureza y rendimiento de la reacción

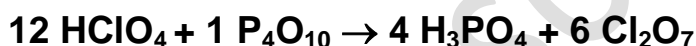
1. Se mezclan 12 gramos de  $C_2H_4(OH)_2$  y 12 gramos de  $O_2$  para obtener  $CO_2$  y  $H_2O$  según la siguiente reacción:



La pureza del  $C_2H_4(OH)_2$  es del 73% y la pureza del  $O_2$  es del 90%.

Si experimentalmente se obtienen 8 gramos de  $CO_2$ . Calcular el rendimiento de la reacción.

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:



La pureza del  $HClO_4$  es del 87% y la pureza del  $P_4O_{10}$  es del 93%.

Si experimentalmente se obtienen 643 gramos de  $Cl_2O_7$ . Calcular el rendimiento de la reacción.

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:



La pureza del  $Na_2CO_3$  es del 97%, la pureza del C es del 63% y la pureza del  $N_2$  es del 93%.

Si experimentalmente se obtienen 50 gramos de  $NaCN$ . Calcular el rendimiento de la reacción.