

1.- La combustión de gas butano (C_4H_{10}) en presencia de oxígeno, produce dióxido ...
Sol: *Se deben quemar 72,5 g de C_4H_{10}*

2.- Calcula el volumen de dióxido de carbono, medido a 25 °C y 700 mm Hg de ...
Sol: *Se obtienen 72,7 L CO_2*

3.- Cuando se calienta nitrito de amonio, NH_4NO_2 , se descompone en nitrógeno ...
Sol: *Se obtienen 4,85 L de N_2*

4.- El ácido clorhídrico reacciona con el cinc produciendo cloruro de cinc y desprendiéndose hidrógeno gaseoso.

Sol: a) *Se desprenden 13,5 L de H_2*
b) *Se necesitan 245 mL HCl 0,5 M*

5.- Al reaccionar el carbonato de calcio con ácido clorhídrico se obtiene cloruro de ...

Sol: a) $CaCO_3 + 2 HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2O$
b) *Se desprenden 49,63 L de CO_2*

6.- La reacción entre el dióxido de manganeso y el ácido clorhídrico produce gas cloro

Sol: a) $MnO_2 + 4 HCl \rightarrow Cl_2 + Mn Cl_2 + H_2O$
b) *Se obtienen 11,2 L Cl_2*

7.- ¿Qué volumen de oxígeno, medido a 25 °C y 740 mm Hg, se obtiene en la desc...

Sol: *a) se obtienen 13,80 L de O_2 y 20,44 g de KCl*

8.- Para eliminar el monóxido de nitrógeno de los gases emitidos por las chimeneas...

Sol: a) $6 NO + 4 NH_3 \rightarrow 5 N_2 + 6 H_2O$
b) *Se desprenden 417 L de N_2*

9.- El xenón (un gas noble) es capaz de formar compuestos con los elementos más ...

Sol: *Deben reaccionar 5,14 L de Xe y 5,14 L de F_2*