



EJERCICIOS AJUSTES DE REACCIONES Y CLASIFICACIÓN

- a) $\square H_2 + \square O_2 \rightarrow \square H_2O$ Tipo:
- b) $\square NH_3 + \square O_2 \rightarrow \square NO + \square H_2O$ Tipo:
- c) $\square C_6H_{12}O_6 + \square O_2 \rightarrow \square CO_2 + \square H_2O$ Tipo:
- d) $\square Al + \square Cl_2 \rightarrow \square AlCl_3$ Tipo:
- e) $\square Al + \square HCl \rightarrow \square AlCl_3 + \square H_2$ Tipo:
- f) $\square Fe + \square O_2 \rightarrow \square Fe_2O_3$ Tipo:
- g) $\square C_3H_8 + \square O_2 \rightarrow \square CO_2 + \square H_2O$ Tipo:
- h) $\square KOH + \square H_2SO_4 \rightarrow \square K_2SO_4 + \square H_2O$ Tipo:
- i) $\square Na + \square H_2O \rightarrow \square NaOH + \square H_2$ Tipo:
- j) $\square Cu(NO_3)_2 \rightarrow \square CuO + \square NO_2 + \square O_2$ Tipo: