EJERCICIOS REDOX Y NO REDOX

Clasifica las siguientes representaciones de reacciones en REDOX o NO REDOX, a partir de los números de oxidación de los elementos involucrados tanto en reactivos como en productos.

a) $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$

b) $C + O_2 \rightarrow CO_2$

c) $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$

d) $ZnS + 2O_2 \rightarrow ZnSO_4$

e) $2K + Cl_2 \rightarrow 2KCl$

f) $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$

g) $Mg + HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$

h) $NaHCO_3 + H_2O \rightarrow NaOH + H_2CO_3$

i) $NaCl + KNO_3 \rightarrow KCl + NaNO_3$

j) $H_2SO4 + KCl \rightarrow K_2SO_4 + 3HCl$

k) $4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O$