FÍSICA Y QUÍMICA - 3º ESO

REACCIONES QUÍMICAS

ACTIVIDADES - HOJA 2

1. Ajusta las siguientes ecuaciones químicas:

a) $K + Cl_2 \rightarrow KCl$

b) $Br_2 + H_2 \rightarrow HBr$

c) $O_2 + I_2 \rightarrow I_2O$

d) $C + H_2O \rightarrow H_2 + CO$

e) $Cu + O_2 \rightarrow CuO$

f) $C_2H_6O + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

g) $H_2O + Cl_2O \rightarrow HClO$

h) $HCl + Ca \rightarrow H_2 + CaCl_2$

i) $CaH_2 + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2 + H_2$

j) $CaCO_3 + HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2O + CO_2$

k) $Zn + HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$

l) $Mg + O_2 \rightarrow MgO$

m) $H_2O + SO_3 \rightarrow H_2SO_4$

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

ñ) $HBr \rightarrow Br_2 + H_2$

o) $H_2O \rightarrow H_2 + O_2$

p) $O_2 + Be \rightarrow BeO$

q) $K + H_2O \rightarrow H_2 + KOH$

r) $KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$

s) $HCl + O_2 \rightarrow Cl_2 + H_2O$

CC BY NC ND