

FÍSICA Y QUÍMICA - 3º ESO
REACCIONES QUÍMICAS
ACTIVIDADES - HOJA 2
SOLUCIONES

1.

- a) $2 \text{K} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2 \text{KCl}$
- b) $\text{Br}_2 + \text{H}_2 \rightarrow 2 \text{HBr}$
- c) $\text{O}_2 + 2 \text{I}_2 \rightarrow 2 \text{I}_2\text{O}$
- d) $\text{C} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{CO}$
- e) $2 \text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{CuO}$
- f) $\text{C}_2\text{H}_6\text{O} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{CO}_2 + 3 \text{H}_2\text{O}$
- g) $\text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{HClO}$
- h) $2 \text{HCl} + \text{Ca} \rightarrow \text{H}_2 + \text{CaCl}_2$
- i) $\text{CaH}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2 + 2 \text{H}_2$
- j) $\text{CaCO}_3 + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- k) $\text{Zn} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
- l) $2 \text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{MgO}$
- m) $\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$
- n) $2 \text{HCl} + \text{Mg} \rightarrow \text{H}_2 + \text{MgCl}_2$
- ñ) $2 \text{HBr} \rightarrow \text{Br}_2 + \text{H}_2$
- o) $2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{H}_2 + \text{O}_2$
- p) $\text{O}_2 + 2 \text{Be} \rightarrow 2 \text{BeO}$
- q) $2 \text{K} + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + 2 \text{KOH}$
- r) $2 \text{KClO}_3 \rightarrow 2 \text{KCl} + 3 \text{O}_2$
- s) $4 \text{HCl} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Cl}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$