AJUSTE DE ECUACIONES QUÍMICAS

Nombre: ..... Fecha: .....

Ajusta las ecuaciones químicas: escribe en cada casilla el coeficiente que le corresponde (también el 1).

#1 $\square\ N_2O_5 + \square\ H_2O \rightarrow \square\ HNO_3$

Formación del ácido nítrico

#2 $\square\ H_2 + \square\ Cl_2 \rightarrow \square\ HCl$

Síntesis del cloruro de hidrógeno

#3 $\square\ Cu + \square\ O_2 \rightarrow \square\ CuO$

Formación del óxido de cobre(II)

#4 $\square\ Al + \square\ Cl_2 \rightarrow \square\ AlCl_3$

Formación del cloruro de aluminio

#5 $\square\ Mg + \square\ O_2 \rightarrow \square\ MgO$

Formación del óxido de magnesio

#6 $\square\ C + \square\ H_2 \rightarrow \square\ CH_4$

Síntesis del metano

#7 $\square\ CO + \square\ H_2 \rightarrow \square\ CH_3OH$

Síntesis del metanol

#8 $\square\ Ca + \square\ O_2 \rightarrow \square\ CaO$

Formación del óxido de calcio

#9 $\square\ Mg + \square\ N_2 \rightarrow \square\ Mg_3N_2$

Formación del nitruro de magnesio

#10 $\square\ Na_2O + \square\ H_2O \rightarrow \square\ NaOH$

Reacción del óxido de sodio con el agua

#11 $\square\ N_2 + \square\ H_2 \rightarrow \square\ NH_3$

Síntesis del amoníaco

#12 $\square\ Na + \square\ Cl_2 \rightarrow \square\ NaCl$

Formación del cloruro de sodio

#13 $\square\ N_2 + \square\ O_2 \rightarrow \square\ NO_2$

Formación del dióxido de nitrógeno

#14 $\square\ NO + \square\ O_2 \rightarrow \square\ NO_2$

Oxidación del monóxido de nitrógeno

#15 $\square\ K + \square\ Cl_2 \rightarrow \square\ KCl$

Formación del cloruro de potasio

#16 $\square\ SO_2 + \square\ O_2 \rightarrow \square\ SO_3$

Oxidación del dióxido de azufre

#17 $\square\ Fe + \square\ O_2 \rightarrow \square\ Fe_3O_4$

Formación de la magnetita

#18 $\square\ Fe + \square\ Cl_2 \rightarrow \square\ FeCl_3$

Formación del cloruro de hierro(III)

#19 $\square\ P_4 + \square\ O_2 \rightarrow \square\ P_4O_6$

Formación del hexaóxido de tetrafósforo

#20 $\square\ Al + \square\ S \rightarrow \square\ Al_2S_3$

Formación del sulfuro de aluminio

learnkits.app

#1 $1\ N_2O_5 + 1\ H_2O \rightarrow 2\ HNO_3$

Formación del ácido nítrico — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **N** 2 = 2 **H** 2 = 2 **O** 6 = 6 ✓

#2 $1\ H_2 + 1\ Cl_2 \rightarrow 2\ HCl$

Síntesis del cloruro de hidrógeno — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **Cl** 2 = 2 **H** 2 = 2 ✓

#3 $2\ Cu + 1\ O_2 \rightarrow 2\ CuO$

Formación del óxido de cobre(II) — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **Cu** 2 = 2 **O** 2 = 2 ✓

#4 $2\ Al + 3\ Cl_2 \rightarrow 2\ AlCl_3$

Formación del cloruro de aluminio — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **Al** 2 = 2 **Cl** 6 = 6 ✓

#5 $2\ Mg + 1\ O_2 \rightarrow 2\ MgO$

Formación del óxido de magnesio — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **Mg** 2 = 2 **O** 2 = 2 ✓

#6 $1\ C + 2\ H_2 \rightarrow 1\ CH_4$

Síntesis del metano — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **C** 1 = 1 **H** 4 = 4 ✓

#7 $1\ CO + 2\ H_2 \rightarrow 1\ CH_3OH$

Síntesis del metanol — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **C** 1 = 1 **H** 4 = 4 **O** 1 = 1 ✓

#8 $2\ Ca + 1\ O_2 \rightarrow 2\ CaO$

Formación del óxido de calcio — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **Ca** 2 = 2 **O** 2 = 2 ✓

#9 $3\ Mg + 1\ N_2 \rightarrow 1\ Mg_3N_2$

Formación del nitruro de magnesio — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **Mg** 3 = 3 **N** 2 = 2 ✓

#10 $1\ Na_2O + 1\ H_2O \rightarrow 2\ NaOH$

Reacción del óxido de sodio con el agua — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **Na** 2 = 2 **H** 2 = 2 **O** 2 = 2 ✓

#11 $1\ N_2 + 3\ H_2 \rightarrow 2\ NH_3$

Síntesis del amoníaco — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **N** 2 = 2 **H** 6 = 6 ✓

#12 $2\ Na + 1\ Cl_2 \rightarrow 2\ NaCl$

Formación del cloruro de sodio — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **Na** 2 = 2 **Cl** 2 = 2 ✓

#13 $1\ N_2 + 2\ O_2 \rightarrow 2\ NO_2$

Formación del dióxido de nitrógeno — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **N** 2 = 2 **O** 4 = 4 ✓

#14 $2\ NO + 1\ O_2 \rightarrow 2\ NO_2$

Oxidación del monóxido de nitrógeno — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **N** 2 = 2 **O** 4 = 4 ✓

#15 $2\ K + 1\ Cl_2 \rightarrow 2\ KCl$

Formación del cloruro de potasio — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **K** 2 = 2 **Cl** 2 = 2 ✓

#16 $2\ SO_2 + 1\ O_2 \rightarrow 2\ SO_3$

Oxidación del dióxido de azufre — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **S** 2 = 2 **O** 6 = 6 ✓

#17 $3\ Fe + 2\ O_2 \rightarrow 1\ Fe_3O_4$

Formación de la magnetita — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **Fe** 3 = 3 **O** 4 = 4 ✓

#18 $2\ Fe + 3\ Cl_2 \rightarrow 2\ FeCl_3$

Formación del cloruro de hierro(III) — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **Fe** 2 = 2 **Cl** 6 = 6 ✓

#19 $1\ P_4 + 3\ O_2 \rightarrow 1\ P_4O_6$

Formación del hexaóxido de tetrafósforo — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **P** 4 = 4 **O** 6 = 6 ✓

#20 $2\ Al + 3\ S \rightarrow 1\ Al_2S_3$

Formación del sulfuro de aluminio — Síntesis (Nv.1)

Comprobación: **Al** 2 = 2 **S** 3 = 3 ✓

learnkits.app