AJUST D'EQUACIONS QUÍMIQUES

Nom: ..... Data: .....

Ajusta les equacions químiques: escriu a cada casella el coeficient que hi correspon (també l'1).

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

Formació de l'àcid nítric

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

Síntesi del clorur d'hidrogen

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

Formació de l'òxid de coure(II)

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

Formació del clorur d'alumini

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

Formació de l'òxid de magnesi

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

Síntesi del metà

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

Síntesi del metanol

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

Formació de l'òxid de calci

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

Formació del nitrur de magnesi

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

Reacció de l'òxid de sodi amb l'aigua

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

Síntesi de l'amoníac

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

Formació del clorur de sodi

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

Formació del diòxid de nitrogen

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

Oxidació del monòxid de nitrogen

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

Formació del clorur de potassi

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

Oxidació del diòxid de sofre

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

Formació de la magnetita

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

Formació del clorur de ferro(III)

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

Formació de l'hexaòxid de tetrafòsfor

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

Formació del sulfur d'alumini

learnkits.app

#1 $\boxed{1}\ N_2O_5 + \boxed{1}\ H_2O \rightarrow \boxed{2}\ HNO_3$

Formació de l'àcid nítric Síntesi (Nv.1)

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

#2 $\boxed{1}\ H_2 + \boxed{1}\ Cl_2 \rightarrow \boxed{2}\ HCl$

Síntesi del clorur d'hidrogen Síntesi (Nv.1)

Comprovació: **Cl** 2 = 2 **H** 2 = 2 ✓

#3 $\boxed{2}\ Cu + \boxed{1}\ O_2 \rightarrow \boxed{2}\ CuO$

Formació de l'òxid de coure(II) Síntesi (Nv.1)

Comprovació: **Cu** 2 = 2 **O** 2 = 2 ✓

#4 $\boxed{2}\ Al + \boxed{3}\ Cl_2 \rightarrow \boxed{2}\ AlCl_3$

Formació del clorur d'alumini Síntesi (Nv.1)

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

#5 $\boxed{2}\ Mg + \boxed{1}\ O_2 \rightarrow \boxed{2}\ MgO$

Formació de l'òxid de magnesi Síntesi (Nv.1)

Comprovació: **Mg** 2 = 2 **O** 2 = 2 ✓

#6 $\boxed{1}\ C + \boxed{2}\ H_2 \rightarrow \boxed{1}\ CH_4$

Síntesi del metà Síntesi (Nv.1)

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

#7 $\boxed{1}\ CO + \boxed{2}\ H_2 \rightarrow \boxed{1}\ CH_3OH$

Síntesi del metanol Síntesi (Nv.1)

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

#8 $\boxed{2}\ Ca + \boxed{1}\ O_2 \rightarrow \boxed{2}\ CaO$

Formació de l'òxid de calci Síntesi (Nv.1)

Comprovació: **Ca** 2 = 2 **O** 2 = 2 ✓

#9 $\boxed{3}\ Mg + \boxed{1}\ N_2 \rightarrow \boxed{1}\ Mg_3N_2$

Formació del nitrur de magnesi Síntesi (Nv.1)

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

#10 $\boxed{1}\ Na_2O + \boxed{1}\ H_2O \rightarrow \boxed{2}\ NaOH$

Reacció de l'òxid de sodi amb l'aigua Síntesi (Nv.1)

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

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

Síntesi de l'amoníac Síntesi (Nv.1)

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

#12 $\boxed{2}\ Na + \boxed{1}\ Cl_2 \rightarrow \boxed{2}\ NaCl$

Formació del clorur de sodi Síntesi (Nv.1)

Comprovació: **Na** 2 = 2 **Cl** 2 = 2 ✓

#13 $\boxed{1}\ N_2 + \boxed{2}\ O_2 \rightarrow \boxed{2}\ NO_2$

Formació del diòxid de nitrogen Síntesi (Nv.1)

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

#14 $\boxed{2}\ NO + \boxed{1}\ O_2 \rightarrow \boxed{2}\ NO_2$

Oxidació del monòxid de nitrogen Síntesi (Nv.1)

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

#15 $\boxed{2}\ K + \boxed{1}\ Cl_2 \rightarrow \boxed{2}\ KCl$

Formació del clorur de potassi Síntesi (Nv.1)

Comprovació: **K** 2 = 2 **Cl** 2 = 2 ✓

#16 $\boxed{2}\ SO_2 + \boxed{1}\ O_2 \rightarrow \boxed{2}\ SO_3$

Oxidació del diòxid de sofre Síntesi (Nv.1)

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

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

Formació de la magnetita Síntesi (Nv.1)

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

#18 $\boxed{2}\ Fe + \boxed{3}\ Cl_2 \rightarrow \boxed{2}\ FeCl_3$

Formació del clorur de ferro(III) Síntesi (Nv.1)

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

#19 $\boxed{1}\ P_4 + \boxed{3}\ O_2 \rightarrow \boxed{1}\ P_4O_6$

Formació de l'hexaòxid de tetrafòsfor Síntesi (Nv.1)

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

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

Formació del sulfur d'alumini Síntesi (Nv.1)

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

learnkits.app