



Equations du type $aA + bB \rightarrow cC$

page 1

- 1 $C +$ $O_2 \rightarrow$ CO_2
- 2 $H_2 +$ $O_2 \rightarrow$ H_2O
- 3 $N_2 +$ $H_2 \rightarrow$ NH_3
- 4 $Cu +$ $O_2 \rightarrow$ CuO
- 5 $Na +$ $O_2 \rightarrow$ Na_2O
- 6 $H_2 +$ $Cl_2 \rightarrow$ HCl

page 2

- 1 $S +$ $O_2 \rightarrow$ SO_3
- 2 $Al +$ $S \rightarrow$ Al_2S_3
- 3 $Mg +$ $O_2 \rightarrow$ MgO
- 4 $S +$ $O_2 \rightarrow$ SO_2
- 5 $P +$ $O_2 \rightarrow$ P_2O_5
- 6 $Fe +$ $O_2 \rightarrow$ Fe_2O_3

page 3

- 1 $Na +$ $O_2 \rightarrow$ Na_2O_2
- 2 $Fe +$ $O_2 \rightarrow$ Fe_3O_4
- 3 $Al +$ $O_2 \rightarrow$ Al_2O_3
- 4 $SO_2 +$ $O_2 \rightarrow$ SO_3
- 5 $CO +$ $O_2 \rightarrow$ CO_2
- 6 $CO_2 +$ $C \rightarrow$ CO

Equations du type $aA + bB \rightarrow cC + dD$

(avec deux coefficients à ajuster)

- | | |
|---|--|
| 1 <input type="text"/> $Mg +$ <input type="text"/> $CO_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $MgO +$ <input type="text"/> C | 1 <input type="text"/> $CHCl_3 +$ <input type="text"/> $Cl_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $CCl_4 +$ <input type="text"/> HCl |
| 2 <input type="text"/> $CuO +$ <input type="text"/> $H_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $Cu +$ <input type="text"/> H_2O | 2 <input type="text"/> $CuO +$ <input type="text"/> $H_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $Cu +$ <input type="text"/> H_2O |
| 3 <input type="text"/> $Ag_2O +$ <input type="text"/> $H_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $Ag +$ <input type="text"/> H_2O | 3 <input type="text"/> $Fe_2O_3 +$ <input type="text"/> $H_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $Fe +$ <input type="text"/> H_2O |
| 4 <input type="text"/> $CuO +$ <input type="text"/> $C \rightarrow$ <input type="text"/> $Cu +$ <input type="text"/> CO_2 | 4 <input type="text"/> $NH_3 +$ <input type="text"/> $Cl_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $N_2 +$ <input type="text"/> HCl |
| 5 <input type="text"/> $SiCl_4 +$ <input type="text"/> $Zn \rightarrow$ <input type="text"/> $ZnCl_2 +$ <input type="text"/> Si | 5 <input type="text"/> $NH_3 +$ <input type="text"/> $O_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $N_2 +$ <input type="text"/> H_2O |
| 6 <input type="text"/> $Al +$ <input type="text"/> $Cr_2O_3 \rightarrow$ <input type="text"/> $Al_2O_3 +$ <input type="text"/> Cr | 6 <input type="text"/> $NH_3 +$ <input type="text"/> $O_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $NO +$ <input type="text"/> H_2O |
| 7 <input type="text"/> $CH_4 +$ <input type="text"/> $Cl_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $HCl +$ <input type="text"/> C | 7 <input type="text"/> $CH_2Cl_2 +$ <input type="text"/> $Cl_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $CHCl_3 +$ <input type="text"/> HCl |

Equations du type $aA + bB \rightarrow cC + dD$

(avec trois coefficients à ajuster)

- | | |
|---|--|
| 1 <input type="text"/> $Fe_2O_3 +$ <input type="text"/> $C \rightarrow$ <input type="text"/> $Fe +$ <input type="text"/> CO | 1 <input type="text"/> $CHCl_3 +$ <input type="text"/> $Cl_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $CCl_4 +$ <input type="text"/> HCl |
| 2 <input type="text"/> $Al +$ <input type="text"/> $H_2O \rightarrow$ <input type="text"/> $Al_2O_3 +$ <input type="text"/> H_2 | 2 <input type="text"/> $CuO +$ <input type="text"/> $H_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $Cu +$ <input type="text"/> H_2O |
| 3 <input type="text"/> $C_3H_8 +$ <input type="text"/> $O_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $C +$ <input type="text"/> H_2O | 3 <input type="text"/> $Fe_2O_3 +$ <input type="text"/> $H_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $Fe +$ <input type="text"/> H_2O |
| 4 <input type="text"/> $Al +$ <input type="text"/> $FeO \rightarrow$ <input type="text"/> $Al_2O_3 +$ <input type="text"/> Fe | 4 <input type="text"/> $NH_3 +$ <input type="text"/> $Cl_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $N_2 +$ <input type="text"/> HCl |
| 5 <input type="text"/> $C_2H_2 +$ <input type="text"/> $O_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $C +$ <input type="text"/> H_2O | 5 <input type="text"/> $NH_3 +$ <input type="text"/> $O_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $N_2 +$ <input type="text"/> H_2O |
| 6 <input type="text"/> $Fe +$ <input type="text"/> $H_2O \rightarrow$ <input type="text"/> $Fe_3O_4 +$ <input type="text"/> H_2 | 6 <input type="text"/> $NH_3 +$ <input type="text"/> $O_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $NO +$ <input type="text"/> H_2O |
| 7 <input type="text"/> $NH_3 +$ <input type="text"/> $Mg \rightarrow$ <input type="text"/> $Mg_3N_2 +$ <input type="text"/> H_2 | 7 <input type="text"/> $CH_2Cl_2 +$ <input type="text"/> $Cl_2 \rightarrow$ <input type="text"/> $CHCl_3 +$ <input type="text"/> HCl |

Equations du type $aA + bB \rightarrow cC + dD$

- 1 $C_2H_6 +$ $O_2 \rightarrow$ $CO_2 +$ H_2O
- 2 $C_2H_5OH +$ $O_2 \rightarrow$ $CO_2 +$ H_2O
- 3 $FeO +$ $H_2O \rightarrow$ $Fe_3O_4 +$ H_2
- 4 $SO_2 +$ $H_2S \rightarrow$ $S +$ H_2O
- 5 $FeS_2 +$ $O_2 \rightarrow$ $SO_2 +$ Fe_2O_3
- 6 $HI +$ $HIO_3 \rightarrow$ $H_2O +$ I_2
- 7 $Fe_3O_4 +$ $CO \rightarrow$ $CO_2 +$ Fe

Equations de dissolution d'un composé ionique

1 Na Cl (s) $\rightarrow$ Na^+ (aq) + Cl^- (aq) 2 H (SO_4) (l) $\rightarrow$ H^+ (aq) + SO_4^{2-} (aq) 3 H Cl (g) $\rightarrow$ H^+ (aq) + Cl^- (aq) 4 NH_4 Cl (l) $\rightarrow$ NH_4^+ (aq) + Cl^- (aq) 5 Na_2SO_4 (s) $\rightarrow$ 2 Na (aq) + SO_4 (aq)	1 Mg Cl (s) $\rightarrow$ Mg^{2+} (aq) + Cl^- (aq) 2 Fe (SO_4) (s) $\rightarrow$ Fe^{3+} (aq) + SO_4^{2-} (aq) 3 Na (CO_3) (s) $\rightarrow$ Na^+ (aq) + CO_3^{2-} (aq) 4 Zn Cl (s) $\rightarrow$ Zn^{2+} (aq) + Cl^- (aq) 5 K_3PO_4 (s) $\rightarrow$ 3 K (aq) + PO_4 (aq)
1 Fe Cl (s) $\rightarrow$ Fe^{3+} (aq) + Cl^- (aq) 2 Fe (NO_3) (s) $\rightarrow$ Fe^{3+} (aq) + NO_3^- (aq) 3 $Na(NO_3)$ (s) $\rightarrow$ Na^+ (aq) + NO_3^- (aq) 4 Cu Cl (s) $\rightarrow$ Cu^{2+} (aq) + Cl^- (aq) 5 $Cu(NO_3)_2$ (s) $\rightarrow$ Cu^{2+} (aq) + NO_3^- (aq)	1 NH_4 Cl (s) $\rightarrow$ NH_4^+ (aq) + Cl^- (aq) 2 (NH_4) SO_4 (s) $\rightarrow$ NH_4^+ (aq) + SO_4^{2-} (aq) 3 NH_4NO_3 (s) $\rightarrow$ NH_4^+ (aq) + NO_3^- (aq) 4 Ba Cl (s) $\rightarrow$ Ba^{2+} (aq) + Cl^- (aq) 5 $CuSO_4$ (s) $\rightarrow$ Cu^{2+} (aq) + SO_4^{2-} (aq)

Demi équation d'oxydoréduction

- 1 $Cu_{(s)} +$ $=$ $Cu^{2+}_{(aq)} +$
- 2 $Fe^{2+}_{(aq)} +$ $=$ $Fe^{3+}_{(aq)} +$
- 3 $Fe^{2+}_{(aq)} +$ $=$ $Fe_{(s)} +$
- 4 $Fe^{3+}_{(aq)} +$ $=$ $Fe^{2+}_{(aq)} +$
- 5 $Fe_{(s)} +$ $=$ $Fe^{2+}_{(aq)} +$
- 6 $S_4O_6^{2-}_{(aq)} +$ $=$ $S_2O_3^{2-}_{(aq)} +$