

التصويبات الخاصة بالكيمياء طبقاً لأرقام الصفحات بكتاب المفاهيم علمى علوم

التصويب	الخطأ	الصفحة
$2\text{FeO}_{(s)} + \frac{1}{2}\text{O}_{2(g)} \xrightarrow{\Delta} \text{Fe}_2\text{O}_{3(s)}$ (حديد 69.6%)	$2\text{FeO}_{3(s)} + \frac{1}{2}\text{O}_{2(g)} \xrightarrow{\Delta} \text{Fe}_2\text{O}_{3(s)}$ (حديد 69.6%)	133
$2\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}_{(s)} \xrightarrow{\Delta} 2\text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} + 3\text{H}_2\text{O}_{(v)}$ (حديد 40%)	$2\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}_{(s)} \xrightarrow{\Delta} 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}_{(2)}$ (حديد 40%)	133
$4\text{P}_{(s)} + 5\text{O}_{2(g)} \xrightarrow{\Delta} 2\text{P}_2\text{O}_{5(s)}$	$4\text{P}_{(s)} + 5\text{O}_{2(g)} \xrightarrow{\Delta} 2\text{PO}_{5(g)}$	133
$3\text{CO}_{(g)} + \text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} \xrightarrow[700^\circ\text{C}]{\text{أعلى من}} 2\text{Fe}_{(s)} + 3\text{CO}_{2(g)}$	$3\text{CO}_{(g)} + \text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} \xrightarrow{\Delta} 2\text{Fe}_{(s)} + 3\text{CO}_{2(s)}$	133
$2\text{CH}_{4(g)} + \text{CO}_{2(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(v)} \xrightarrow{\Delta} 3\text{CO}_{(g)} + 5\text{H}_{2(g)}$	$2\text{CH}_{4(s)} + \text{CO}_{2(g)} \xrightarrow{\Delta} 3\text{CO}_{(g)} + 5\text{H}_{2(g)}$	133
$2\text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} + 3\text{CO}_{(g)} + 3\text{H}_{2(g)} \xrightarrow{\Delta} 4\text{Fe}_{(s)} + 3\text{CO}_{2(g)} + 3\text{H}_2\text{O}_{(v)}$	$2\text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} + 3\text{CO}_{(s)} + 3\text{H}_{2(s)} \xrightarrow{\Delta} 4\text{Fe}_{(s)} + 3\text{CO}_{2(s)} + 3\text{H}_2\text{O}_{(s)}$	133
$3\text{Fe}_{(s)} + 4\text{H}_2\text{O}_{(v)} \xrightarrow{500^\circ\text{C}} \text{Fe}_3\text{O}_{4(s)} + 4\text{H}_{2(g)}$	$3\text{Fe}_{(s)} + 4\text{H}_2\text{O}_{(s)} \xrightarrow{500^\circ\text{C}} \text{Fe}_3\text{O}_{4(s)} + 4\text{H}_{2(s)}$	134
$2\text{Fe}_{(s)} + 3\text{Cl}_{2(g)} \xrightarrow{\Delta} 2\text{FeCl}_{3(s)}$	$2\text{Fe}_{(s)} + 3\text{Cl}_{2(s)} \xrightarrow{\Delta} 2\text{Fe}_3\text{Cl}_{3(s)}$	134
$\text{Fe}_{(s)} + \text{H}_2\text{SO}_{4(aq)} \xrightarrow{\text{dil}} \text{FeSO}_{4(aq)} + \text{H}_{2(g)}$	$\text{Fe}_{(s)} + \text{H}_2\text{SO}_{2(g)} \xrightarrow{\text{dil}} \text{FeSO}_{(aq)} + \text{H}_{2(g)}$	135
$\text{Fe}_{(s)} + 2\text{HCl}_{(aq)} \xrightarrow{\text{dil}} \text{FeCl}_{2(aq)} + \text{H}_{2(g)}$	$\text{Fe}_{(s)} + 2\text{HCl}_{(aq)} \xrightarrow{\text{dil}} \text{FeCl}_{2(aq)} + \text{H}_{2(s)}$	135
$3\text{Fe}_{(s)} + 8\text{H}_2\text{SO}_{4(\ell)} \xrightarrow[\text{conc}]{\Delta} \text{FeSO}_{4(aq)} + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_{3(aq)} + 4\text{SO}_{2(g)} + 8\text{H}_2\text{O}_{(v)}$	$3\text{Fe}_{(s)} + 8\text{H}_2\text{SO}_{4(\ell)} \xrightarrow[\text{conc}]{\Delta} \text{Fe}_3\text{SO}_{4(aq)} + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_{3(aq)} + 4\text{SO}_{2(g)} + 8\text{H}_2\text{O}_{(s)}$	135
$\text{COO} \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{Fe} \\ \diagup \end{array} \text{COO}_{(s)} \xrightarrow[\text{معزل عن الهواء}]{\Delta} \text{FeO}_{(s)} + \text{CO}_{(g)} + \text{CO}_{2(g)}$	$\text{COO} \begin{array}{l} \diagdown \\ \text{Fe} \\ \diagup \end{array} \text{COO} \xrightarrow[\text{معزل عن الهواء}]{\Delta} \text{FeO}_{(s)} + \text{CO}_{(g)} + \text{CO}_{2(g)}$	135
$\text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} + \text{H}_2_{(g)} \xrightarrow{400/700^\circ\text{C}} 2\text{FeO}_{(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(v)}$	$\text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} + \text{H}_2_{(s)} \xrightarrow{400/700^\circ\text{C}} 2\text{FeO}_{(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(s)}$	135
$\text{Fe}_3\text{O}_{4(s)} + \text{H}_2_{(g)} \xrightarrow{400/700^\circ\text{C}} 3\text{FeO}_{(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(v)}$	$\text{Fe}_3\text{O}_{4(s)} + \text{H}_2_{(s)} \xrightarrow{400/700^\circ\text{C}} 3\text{FeO}_{(s)} + \text{H}_2\text{O}_{(s)}$	135
$4\text{FeO}_{(s)} + \text{O}_{2(g)} \xrightarrow{\Delta} 2\text{Fe}_2\text{O}_{3(s)}$	$4\text{FeO}_{(s)} + \text{O}_{2(g)} \xrightarrow{\Delta} 2\text{Fe}_3\text{O}_{3(s)}$	135
$\text{FeO}_{(s)} + \text{H}_2\text{SO}_{4(aq)} \xrightarrow{\text{dil}} \text{FeSO}_{4(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(\ell)}$	$\text{Fe}_{(s)} + \text{H}_2\text{SO}_{4(aq)} \xrightarrow{\text{dil}} \text{FeSO}_{4(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(\ell)}$	135
$2\text{Fe}(\text{OH})_{3(s)} \xrightarrow[200^\circ\text{C}]{\text{أعلى من}} \text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} + 3\text{H}_2\text{O}_{(v)}$	$2\text{Fe}(\text{OH})_{3(s)} \xrightarrow[700^\circ\text{C}]{\text{أعلى من}} \text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} + 3\text{H}_2\text{O}_{(g)}$	135
$2\text{FeSO}_{4(s)} \xrightarrow{\Delta} \text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} + \text{SO}_{2(g)} + \text{SO}_{3(g)}$	$2\text{FeSO}_{4(s)} \xrightarrow{\Delta} \text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} + \text{SO}_{2(g)} + \text{SO}_{2(g)}$	135
$\text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} + 3\text{H}_2\text{SO}_{4(\ell)} \xrightarrow[\text{conc}]{\Delta} \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_{3(aq)} + 3\text{H}_2\text{O}_{(v)}$	$\text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} + 3\text{H}_2\text{SO}_{4(aq)} \xrightarrow[\text{conc}]{\Delta} \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_{3(aq)} + 3\text{H}_2\text{O}_{(v)}$	135
$\text{Fe}_3\text{O}_{4(s)} + 4\text{H}_2\text{SO}_{4(\ell)} \xrightarrow[\text{conc}]{\Delta} \text{FeSO}_{4(aq)} + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_{3(aq)} + 4\text{H}_2\text{O}_{(v)}$	$\text{Fe}_3\text{O}_{4(s)} + 4\text{H}_2\text{SO}_{4(\ell)} \xrightarrow[\text{conc}]{\Delta} \text{FeSO}_{4(aq)} + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_{3(aq)} + 4\text{H}_2\text{O}_{(s)}$	135
$2\text{Fe}_3\text{O}_{4(s)} + \frac{1}{2}\text{O}_{2(g)} \xrightarrow{\Delta} 3\text{Fe}_2\text{O}_{3(s)}$	$2\text{Fe}_3\text{O}_{4(s)} + \frac{1}{2}\text{O}_{2(g)} \xrightarrow{\Delta} 3\text{Fe}_2\text{O}_{3(g)}$	135

Quantitative Analysis (الكمي) التحليل -2	Quantitative Analysis (الكمي) التحليل -2	136
أبخرة اليود تظهر بلونها	أبخرة اليود تظهر بلونها	138
$FeSO_{4(aq)} + NO_{(g)} \longrightarrow FeSO_4 \cdot NO_{(s)}$	$FeSO_{4(aq)} + NO_{(g)} \longrightarrow FeSO_4 \cdot NO_{(s)}$	139
محلول ملح النحاس II $CuSO_{4(aq)} + H_2S_{(g)} \longrightarrow H_2SO_{4(aq)} + CuS_{(s)}$	محلول ملح النحاس II $CuSO_{4(aq)} + H_2S_{(g)} \longrightarrow H_2SO_{4(aq)} + CuS_{(s)}$	139
عصير العنب 4 عصير الطماطم 4.2	عصير العنب 3.5 عصير الطماطم 4	145
$PbBr_{2(s)}$	$PbBr_{2(aq)}$ (آخر الصفحة)	146
$Cr \rightleftharpoons Cr^{2+} + 2e^-$	$Cr \rightleftharpoons Cr^{2+} + 3e^-$ (في المتسلسلة)	147
$2Fe(OH)_{2(s)}$	$Fe(OH)_{2(s)}$ (3 المعادلة)	149
C_nH_{2n-2} C_nH_{2n} C_nH_{2n+2}	C_nH_{2n-2} C_nH_{2n} C_nH_{2n+2}	153
$H-C \equiv C-H_{(g)} \xrightarrow[Ni]{H_2} \begin{matrix} H & H \\ & \\ C & = & C \\ & \\ H & H_{(g)} \end{matrix} \xrightarrow[Ni]{H_2} \begin{matrix} H & H \\ & \\ H-C & - & C-H \\ & \\ H & H_{(g)} \end{matrix}$ إيثاين إيثين إيثان	$H-C \equiv C-H_{(g)} \xrightarrow[Ni]{H_2} \begin{matrix} H & H \\ & \\ C & = & C \\ & \\ H & H_{(g)} \end{matrix} \xrightarrow[Ni]{H_2} \begin{matrix} H & H \\ & \\ H-C & = & C-H \\ & \\ H & H_{(g)} \end{matrix}$ إيثان	158
$\begin{matrix} CH_3 \\ \\ CH_2-C=CH-CH_3_{(l)} \end{matrix} + H_2O_{(l)} \xrightarrow[110^\circ C]{H_2SO_4} \begin{matrix} CH_3 \\ \\ CH_3-C-CH_2-CH_3_{(l)} \\ \\ OH \end{matrix}$ 2- ميثيل -2 بيوتين 2- ميثيل -2 بيوتانول (كحول ثانوي)	$\begin{matrix} CH_3 \\ \\ CH_2-C=CH-CH_3_{(l)} \end{matrix} + H_2O_{(l)} \xrightarrow{H_2SO_4} \begin{matrix} CH_3 \\ \\ CH_3-C-CH_2-CH_3_{(l)} \\ \\ OH \end{matrix}$ 2- ميثيل -2 بيوتانول (كحول ثالثي)	164
$R-C(=O)-OH + H-OR \xrightarrow[Conc.]{H_2SO_4} R-C(=O)-OR + H_2O$	$R-C(=O)-OH + H-OR \xrightarrow[Conc.]{H_2SO_4} R-C(=O)-OR + H_2O$	170
$\begin{matrix} O & O \\ & \\ HO-C & -C-OH \\ & \\ HO & -C_6H_4- \\ & \\ HO & -C_6H_4- \end{matrix} + HO-CH_2-CH_2-OH_{(l)} \xrightarrow{-H_2O} \begin{matrix} O & O \\ & \\ HO-C & -C-O-CH_2-CH_2-OH \\ & \\ HO & -C_6H_4- \\ & \\ HO & -C_6H_4- \end{matrix}$ حمض تيرفتاليك إيثيلين جليكول حامض كحول	$\begin{matrix} O & O \\ & \\ HO-C & -C-OH \\ & \\ HO & -C_6H_4- \\ & \\ HO & -C_6H_4- \end{matrix} + HO-CH_2-CH_2-OH_{(l)} \xrightarrow{-H_2O} \begin{matrix} O & O \\ & \\ HO-C & -C-O-CH_2-CH_2-OH \\ & \\ HO & -C_6H_4- \\ & \\ HO & -C_6H_4- \end{matrix}$ حمض تيرفتاليك إيثيلين جليكول حامض كحول	173
$C_6H_6_{(l)} + CH_3Cl_{(g)} \xrightarrow[anhydrous]{AlCl_3} C_6H_5CH_3_{(l)} + HCl_{(g)}$	$C_6H_6_{(l)} + HNO_3_{(l)} \xrightarrow[50^\circ C]{Conc. H_2SO_4} C_6H_5NO_2_{(l)} + H_2O_{(v)}$ Nitrobenzene	215
moléculaire	molecular	250
K_a de $CH_3COOH = 1,8 \times 10^{-5}$	K_a de $CH_3COOH = 1,8 \times 10^{-4}$	250
تحذف	Hydroxyde de baryum $Ba(OH)_2 \longrightarrow K^+$	253
$\begin{matrix} H & H \\ & \\ H-C & -C-OH \\ & \\ H & H \end{matrix} + H-OSO_3H \xrightarrow{80^\circ C} \begin{matrix} H & H \\ & \\ H-C & -C-O-SO_3H \\ & \\ H & H \end{matrix} + H_2O$	$\begin{matrix} H & H \\ & \\ H-C & -C-OH \\ & \\ H & H \end{matrix} + H-OSO_3H \xrightarrow{80^\circ C} \begin{matrix} H & H \\ & \\ H-C & -C-O-SO_3H \\ & \\ H & H \end{matrix} + H_2O$	265
$H-C \equiv C-H \xrightarrow[H_2SO_4, 40\%]{HgSO_4, 60^\circ C} H-C(OH)=C-OH \xrightarrow{-H_2O} H-C(=O)-C(=O)-H$	$H-C \equiv C-H \xrightarrow[H_2SO_4, 40\%]{HgSO_4, 60^\circ C} H-C(OH)=C-OH \xrightarrow{-H_2O} H-C(=O)-C(=O)-H$	269
		271