Ukázkové rovnice přechodných sloučenin přechodných prvků (nevyčíslené):

$V_2O_5 + KOH \rightarrow K_3VO_4 + H_2O$

$HCl + ZnO \rightarrow ZnCl_2 + H_2O$

$Hg_2Cl_2 + KOH \rightarrow Hg_2O + KCl + H_2O$

$Na_2CrO_4 + H_2SO_4 \rightarrow Na_2Cr_2O_7 + Na_2SO_4 + H_2O$

$KMnO_4 + H_2S + H_2SO_4 \rightarrow S + MnSO_4 + K_2SO_4 + H_2O$

$TiCl_4 + H_2O \rightarrow HCl + TiO_2$

$VO_2 + H_2SO_4 \rightarrow (VO)SO_4 + H_2O$

$Fe + 3O_2 + H_2O \rightarrow Fe(OH)_3$

$Fe_2O_3 + C \rightarrow Fe + CO_2$

$CoCl_2 + H_2O \rightarrow [Co(H_2O)]Cl_2$

$Ni + CO \rightarrow [Ni(CO)_4]$

$K_4Fe(CN)_6 + FeCl_3 \rightarrow Fe_4[Fe(CN)_6]_3 + KCl$

$ZnSO_4 + BaS \rightarrow ZnS + BaSO_4$

$HgSO_4 + NaCl \rightarrow HgCl_2 + Na_2SO_4$

$Cu + HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + NO + H_2O$

$KMnO_4 + FeSO_4 + H_2SO_4 \rightarrow MnSO_4 + Fe_2(SO_4)_3 + K_2SO_4 + H_2O$

$FeS_2 + O_2 \rightarrow Fe_2O_3 + SO_2$

$K_2Cr_2O_7 + SO_2 + H_2SO_4 \rightarrow Cr_2(SO_4)_3 + K_2SO_4 + H_2O$

$K_2Cr_2O_7 + C_2H_5OH + H_2SO_4 \rightarrow Cr(SO_4)_2 + CH_3COOH + H_2O$

$CrCl_3 + H_2O_2 + NaOH \rightarrow Na_2CrO_4 + NaCl + H_2O$

$MnO_2 + NaClO_3 + NaOH \rightarrow NaMnO_4 + NaCl + H_2O$

$MnO_2 + HCl \rightarrow MnCl_2 + Cl_2 + H_2O$

$KMnO_4 + KI + H_2O \rightarrow K_2MnO_4 + KIO_4 + H_2O$

$Cu_2O + H_2SO_4 \rightarrow CuSO_4 + Cu + H_2O$