Reacciones en medio ácido

① $HNO_3 + Zn \rightleftharpoons Zn(NO_3)_2 + NH_4NO_3 + H_2O$

② $K_2Cr_2O_7 + FeCl_2 + HCl \rightleftharpoons CrCl_3 + FeCl_3 + KCl + H_2O$

③ $KMnO_4 + K_2SO_3 + HCl \rightleftharpoons MnO_2 + K_2SO_4 + KCl + H_2O$

④ $SO_2 + KMnO_4 + H_2O \rightleftharpoons MnSO_4 + H_2SO_4 + KSO_4$

⑤ $NaIO_3 + Na_2SO_3 + NaHSO_3 \rightleftharpoons I_2 + Na_2SO_4 + H_2O$

⑥ $Cu + HNO_3 \rightleftharpoons Cu(NO_3)_2 + NO + H_2O$

⑦ $K_2Cr_2O_7 + NaI + H_2SO_4 \rightleftharpoons Cr_2(SO_4)_3 + K_2SO_4 + Na_2SO_4 + I_2 + H_2O$

⑧ $KMnO_4 + Na_2C_2O_4 + H_2SO_4 \rightleftharpoons K_2SO_4 + MnSO_4 + Na_2SO_4 + H_2O + CO_2$

⑨ $As_4O_6 + Cl_2 + H_2O \rightleftharpoons H_3AsO_4 + HCl$

⑩ $KMnO_4 + KCl + H_2SO_4 \rightleftharpoons MnSO_4 + Cl_2 + KHSO_4 + H_2O$

⑪ $K_2Cr_2O_7 + HI + H_2SO_4 \rightleftharpoons K_2SO_4 + Cr_2(SO_4)_3 + I_2 + H_2O$

⑫ $KMnO_4 + Na_2SO_3 + H_2SO_4 \rightleftharpoons MnSO_4 + Na_2SO_4 + K_2SO_4 + H_2O$

⑬ $KMnO_4 + KI + HCl \rightleftharpoons MnCl_2 + I_2 + KCl + H_2O$

⑭ $K_2Cr_2O_7 + HI + HClO_4 \rightleftharpoons Cr(ClO_4)_3 + I_2 + KClO_4 + H_2O$

⑮ $K_2Cr_2O_7 + H_2SO_4 + FeSO_4 \rightleftharpoons Cr_2(SO_4)_3 + Fe_2(SO_4)_3 + H_2O + K_2SO_4$

⑯ $K_2Cr_2O_7 + H_2SO_3 \rightleftharpoons Cr_2(SO_4)_3 + H_2O + K_2SO_3$

⑰ $K_2Cr_2O_7 + IK + H_2SO_4 \rightleftharpoons K_2SO_4 + I_2 + Cr_2(SO_4)_3 + H_2O$

Reacciones en medio básico

⑱ $KCrO_2 + KClO + KOH \rightleftharpoons K_2CrO_4 + KCl + H_2O$

⑲ $I_2 + Na_2SO_3 + NaOH \rightleftharpoons NaI + H_2O + Na_2SO_4$

⑳ $Cr_2(SO_4)_3 + KClO_3 + KOH \rightleftharpoons K_2CrO_4 + KCl + K_2SO_4 + H_2O$

㉑ $NaClO + As + NaOH \rightleftharpoons Na_3AsO_4 + NaCl + H_2O$

㉒ $NaNO_2 + NaMnO_4 + H_2O \rightleftharpoons MnO_2 + NaNO_3 + NaOH$

㉓ $KClO_3 + KOH + CoCl_2 \rightleftharpoons KCl + Co_2O_3 + H_2O$

㉔ $KNO_3 + MnO + KOH \rightleftharpoons K_2MnO_4 + KNO_2 + H_2O$

㉕ $KNO_3 + MnO_2 + KOH \rightleftharpoons K_2MnO_4 + KNO_2 + H_2O$

㉖ $Br_2 + Mn(OH)_2 + KOH \rightleftharpoons MnO_2 + KBr + H_2O$

㉗ $KI + KClO_3 + H_2O \rightleftharpoons I_2 + KCl + KOH$

㉘ $KMnO_4 + CH_3{-}CH_2OH \rightleftharpoons K_2CO_3 + MnO_2 + H_2O$

㉙ $Cr_2O_3 + Na_2CO_3 + KNO_3 \rightleftharpoons NaCrO_4 + CO_2 + KNO_2$

㉚ $KMnO_4 + NaNO_2 + H_2O \rightleftharpoons MnO_2 + NaNO_3 + KOH$

Reacciones en que interviene el H_2O_2

㉛ $K_2Cr_2O_7 + H_2O_2 + H_2SO_4 \rightleftharpoons Cr_2(SO_4)_3 + O_2 + H_2O + K_2SO_4$

㉜ $H_2O_2 + KMnO_4 + H_2SO_4 \rightleftharpoons MnSO_4 + K_2SO_4 + O_2$

㉝ $KMnO_4 + H_2O_2 + H_2SO_4 \rightleftharpoons MnSO_4 + O_2 + K_2SO_4 + H_2O$

㉞ $H_2O_2 + CrCl_3 + KOH \rightleftharpoons K_2CrO_4 + KCl + H_2O$

Dismutación

㉟ $KClO_3 \rightleftharpoons KClO_4 + KCl$

㊱ $ClO_2 + NaOH \rightleftharpoons NaClO_2 + NaClO_3 + H_2O$

㊲ $P_4 + KOH + H_2O \rightleftharpoons KHPO_2 + PH_3$

㊳ $Cl_2 + NaOH \rightleftharpoons NaCl + NaClO + H_2O$

㊴ $Br_2 + KOH \rightleftharpoons KBr + KBrO_3 + H_2O$

㊵ $Hg_2Cl_2 \rightleftharpoons Hg + HgCl_2$