

22. $\text{H}(\text{SbO})\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6 + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}(\text{SbO}_2)\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6 + \text{HI}$
23. $\text{As}_2\text{O}_3 + \text{NaOH} + \text{CeCl}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{AsO}_4 + \text{CeCl}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{NaCl}$
24. $\text{I}_2 + \text{NaIO}_3 + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{ICl}_2 + \text{NaOH}$
25. $[\text{Cr}(\text{N}_2\text{H}_4\text{CO})_6]_4[\text{Cr}(\text{CN})_6]_3 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{MnSO}_4 + \text{KNO}_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
26. $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{KOH} + \text{Cl}_2\text{O}_7 \rightarrow \text{KClO}_3 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$
27. $\text{Br}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaBr} + \text{NaBrO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
28. $\text{CrI}_3 + \text{KOH} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{K}_2\text{CrO}_4 + \text{KIO}_4 + \text{KI} + \text{H}_2\text{O}$
29. $\text{MnCl}_2 + \text{NaOH} + \text{Br}_2 \rightarrow \text{MnO}_2 + \text{NaCl} + \text{NaBr} + \text{H}_2\text{O}$
30. $\text{K}_3\text{AsO}_3 + \text{I}_2 + \text{KOH} \rightarrow \text{K}_3\text{AsO}_4 + \text{KI} + \text{H}_2\text{O}$
31. $\text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{MnO}_2 + \text{KMnO}_4 + \text{KOH}$
32. $\text{MnO}_2 + \text{KOH} + \text{O}_2 \rightarrow \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
33. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{PbO} + \text{NO}_2 + \text{O}_2$
34. $\text{KIO}_3 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{I}_2 + \text{KHSO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4$
35. $\text{FeTiO}_3 + \text{C} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{TiCl}_4 + \text{CO} + \text{FeCl}_2$