1. Assign oxidation #s.
2. Identify species oxidized and reduced.
3. Balance.

15. $FeS + HNO_3 \rightarrow Fe(NO_3)_3 + NO + S + H_2O$

16. $AgNO_3 + NaClO \rightarrow AgCl + AgClO_3 + NaNO_3$

17. $Ca(OH)_2 + Cl_2 \rightarrow CaCl_2 + Ca(ClO_3)_2 + H_2O$

18. $MnO_2 + FeSO_4 + H_2SO_4 \rightarrow MnSO_4 + Fe_2(SO_4)_3 + H_2O$

19. $I_2 + Na_2S_2O_3 \rightarrow Na_2S_4O_6 + NaI$

20. $Bi(NO_3)_3 + Al + NaOH \rightarrow Bi + NH_3 + NaAlO_2$

21. $Cu_2As_2O_7 + Zn + H_2SO_4 \rightarrow Cu + AsH_3 + ZnSO_4 + H_2O$

22. $FeCl_2 + HCl + HNO_3 \rightarrow FeCl_3 + NO + H_2O$

23. $PbCrO_4 + HCl \rightarrow PbCl_2 + CrCl_3 + Cl_2 + H_2O$

24. $K_2Cr_2O_7 + HCl + H_2S \rightarrow KCl + CrCl_3 + S + H_2O$

25. $Ag + HNO_3 + Ca(ClO)_2 \rightarrow AgCl + Ca(NO_3)_2 + H_2O$

26. $HgS + HCl + HNO_3 \rightarrow HgCl_2 + S + NO + H_2O$

27. $Na_2Cr_2O_7 + HNO_3 + H_2O_2 \rightarrow H_3CrO_8 + NaNO_3 + H_2O$

28. $K_2MnO_4 + HNO_3 \rightarrow KMnO_4 + MnO_2 + KNO_3 + H_2O$

29. $KMnO_4 + NaNO_2 + HCl \rightarrow KCl + MnCl_2 + NaNO_3 + H_2O$

30. $MnCl_2 + NaOH + Br_2 \rightarrow MnO_2 + NaCl + NaBr + H_2O$