С помощью метода электронного баланса подберите коэффициенты в уравнениях окислительно-восстановительных реакций:

1.K2MnO4 + H2O = KMnO4 +MnO2 +KOH
2. PbS + H2O2 = PbSO4 + H2O
3. NaBrO3 +NaBr + H2SO4 = Br2 + Na2SO4 + H2O
4. CuI +H2SO4 +KMnO4 = CuSO4 + I2+MnSO4 +K2SO4 +H2O
5. CaH2+ H2O = Ca(OH)2 + H2
6. Na3[Cr(OH)6] + NaOH +PbO2 = Na2CrO4 +H2O + Na2[ Pb(OH)4]
7. Cr(NO3)3 = Cr2O3 + NO2 + O2
8. Fe2O3 + KNO3 + KOH = K2FeO4+ KNO2 +H2O
9. Cr2O3+ Na2CO3 + O2 = Na2CrO4 + CO2
10. Na2SO3 = Na2S + Na2SO4
11. Cr2O3 + NaNO3 + NaOH = Na2CrO4 + NaNO2+ H2O
12. K2Cr2O7 +H2S + H2SO4 = Cr2(SO4)3 + S + K2SO4 + H2O
13. Br2 + SO2 + H2O = HBr + H2SO4
14. H2S + H2SO3= S + H2O
15. KMnO4 + NaNO2 + H2O = MnO2+ NaNO3 + KOH
16. NaBr + NaBrO3+ H2SO4 = Na2SO4 + Br2 + H2O
17. As + Cl2 + H2O = H3AsO4+ HCl
18. K2Cr2O7 + HBr = Br2+ CrBr3 + KBr + H2O
19. KClO3 + HCl = KCl + Cl2 + H2O
20. FeCl2 + KClO3 + HCl = FeCl3 + KCl + H2O
21. Cr2(SO4)3 + H2O2 + NaOH = Na2CrO4 + Na2SO4+ H2O
22. Mg + HNO3= Mg(NO3)2 + N2 + H2O
23. KMnO4 + H2S + H2SO4 = MnSO4 + S + K2SO4 + H2O
24. Zn + H2SO4= H2S + ZnSO4 + H2O
25. KMnO4 + H3PO3 + H2SO4 = MnSO4 + H3PO4 + K2SO4 + H2O