+1-2 +1+1-2 0 +1-1 +1-2

H2S + HClO → S + HCl + H2O

-2 0

S – 2e →S 2 1 процесс окисления, восстановитель

+1 -1 2

CI+2e→ CI 2 1 процесс восстановления, окислитель

 0 +1-2+1 +1+5-2 +1-1 +1 -2

3Cl2 + 6KOH => KClO3 + 5KCl + 3H2O

 0 -1

CI2 -2\*1e→2CI 2 5 процесс окисления, восстановитель

 0 +5 10

CI2 +2\*5e→2CI 10 1 процесс восстановления, окислитель

 +1 +6 -2 +1 -2 +4 -2 +1 +7-2 +1-2+1

3K2MnO4 + 2H2O = MnO2 +2KMnO4 + 4KOH
 +6          +7
Mn -1e→Mn  1       2 процесс окисления, восстановитель
 +6          +4       2
Mn+2e→Mn   2       1 процесс восстановления, окислитель

2. Составьте уравнение реакции и подберите коэффициенты методом электронного баланса:
мышьяк + азотная кислота (к.) → мышьяковая кислота + …

 0 +1 +5-2 +1 +5 -2 +4-2 +1-2

As + 5HNO3 (k) = H3AsO4 + 5NO2+H2O

0 +5

As -5e→As 5 1 процесс окисления, восстановитель

 +5 +4 5

N+1e→N 1 5 процесс восстановления, окислитель