-3 + + +7 -2 + - + +5 -2 + - +2 - + -2

5PH3 + 8KMnO4 + 24HCl --> 5H3PO4 + 8KCl + 8MnCl2 + 12H2O

-3 +5

P – 8e --> P 8 5 процесс окисления, восстановитель

+7 +2 40

Mn +5e-->Mn 5 8 процесс восстановления, окислитель