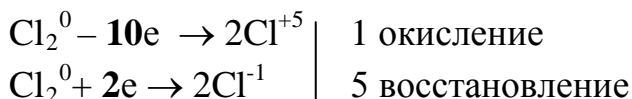
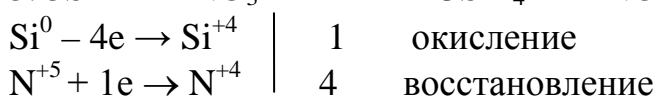
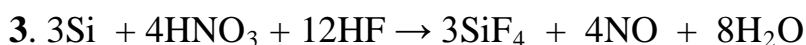


$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ – окислитель за счет Cr^{+6}

H_2S – восстановитель за счет S^{-2}

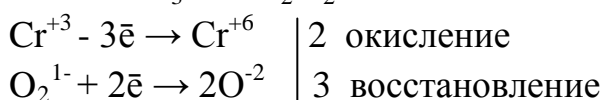
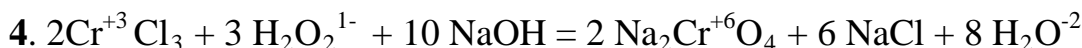


Cl_2 – окислитель и восстановитель



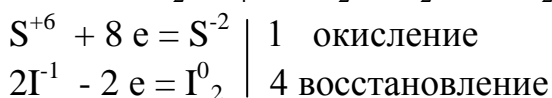
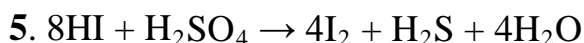
Si^0 – восстановитель

HNO_3 – окислитель за счет N^{+5}

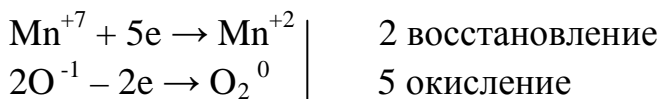
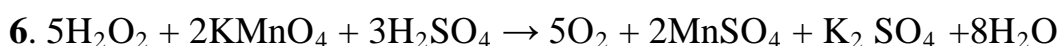


CrCl_3 (Cr^{+3}) – восстановитель,

H_2O_2 (O^{-1}) – окислитель

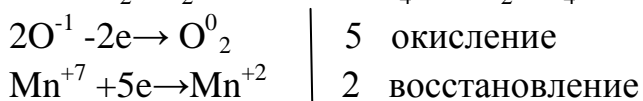
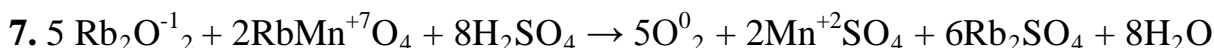


HI – восстановитель за счет I^{-1} H_2SO_4 – окислитель за счет S^{+6}



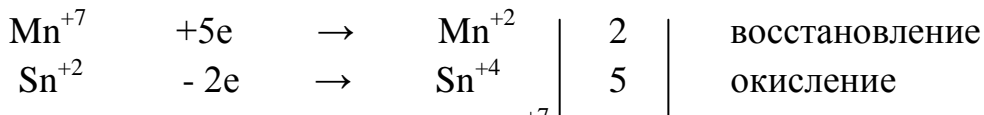
KMnO_4 – окислитель за счет Mn^{+7}

H_2O_2 – восстановитель за счет O^{-1}



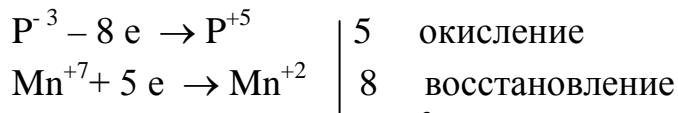
Rb_2O_2 – восстановитель за счет O^{-1}

RbMnO_4 – окислитель за счет Mn^{+7}



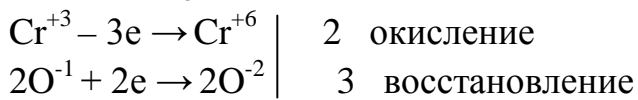
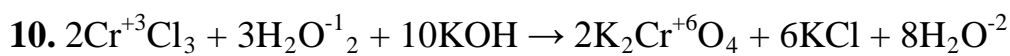
KMnO_4 – окислитель за счет Mn^{+7}

SnSO_4 – восстановитель за счет Sn^{+2}



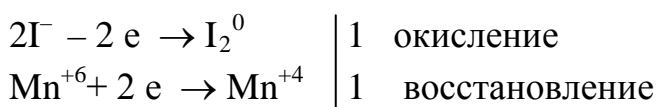
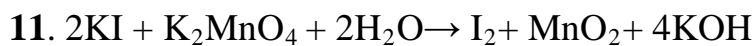
PH_3 – восстановитель за счет P^{-3}

KMnO_4 – окислитель за счет Mn^{+7}



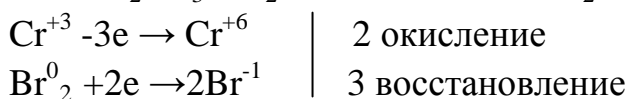
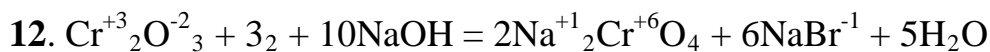
Cr^{+3} в составе CrCl_3 – восстановитель

O^{-1} в составе H_2O_2 – окислитель



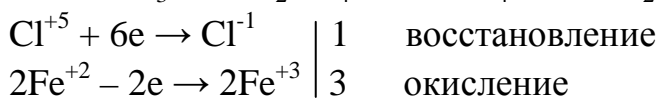
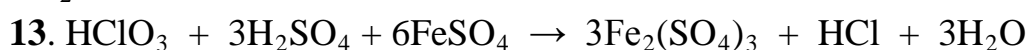
KI – восстановитель за счет I_2

K_2MnO_4 – окислитель за счет Mn^{+6}



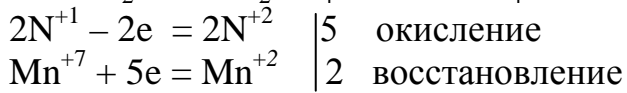
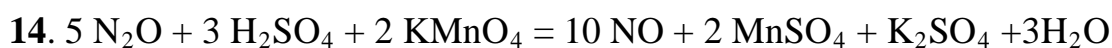
Cr_2O_3 – восстановитель за счет Cr^{+3}

Br^0_2 – окислитель



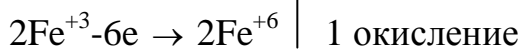
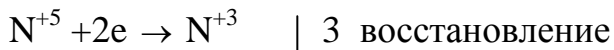
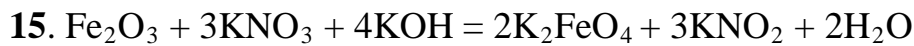
HClO_3 – окислитель за счет Cl^{+5}

FeSO_4 – восстановитель за счет Fe^{+2}



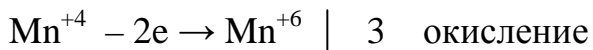
KMnO_4 – окислитель за счет Mn^{+7}

N_2O – восстановитель за счет N^{+1}



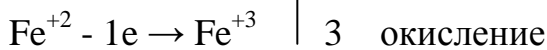
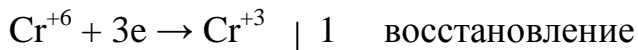
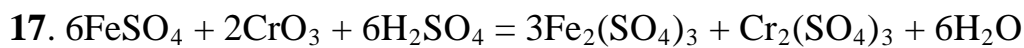
Fe_2O_3 – восстановитель за счёт Fe^{+3}

KNO_3 – окислитель за счёт N^{+5}



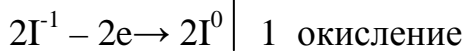
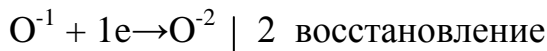
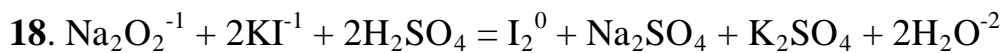
KClO_3 – окислитель за счет Cl^{+5}

MnO_2 – восстановитель за счет Mn^{+4}



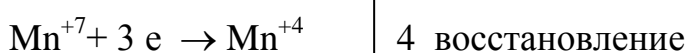
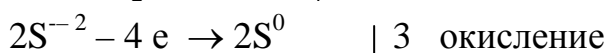
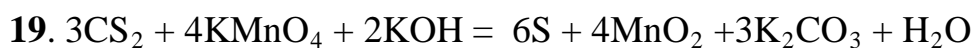
CrO_3 – окислитель за счет Cr^{+6}

FeSO_4 – восстановитель за счет Fe^{+2}



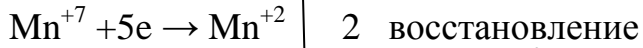
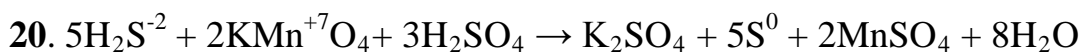
Na_2O_2 окислитель за счет O^{-1}

KI – восстановитель за счет I^{-1}



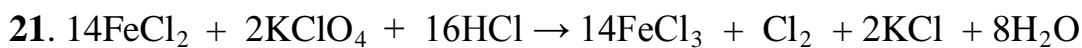
CS_2 – восстановитель за счет S^{-2}

KMnO_4 – окислитель за счет Mn^{+7}



H_2S – восстановитель за счет S^{-2}

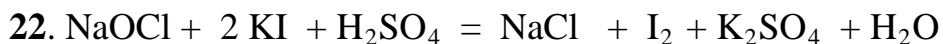
KMnO_4 – окислитель за счет Mn^{+7}





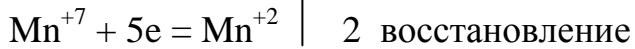
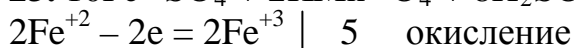
FeCl_2 – восстановитель за счет Fe^{+2}

KClO_4 – окислитель за счет Cl^{+7}



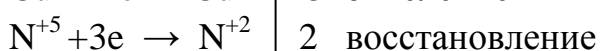
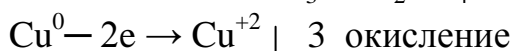
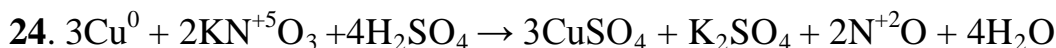
NaOCl – окислитель за счет Cl^{+1}

KI – восстановитель за счет I^{-1}



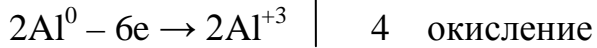
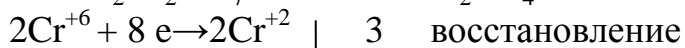
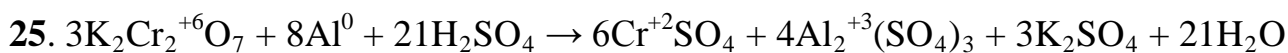
FeSO_4 – восстановитель за счет Fe^{+2}

KMnO_4 – окислитель за счет Mn^{+7}



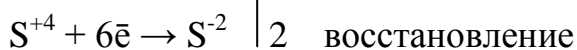
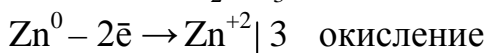
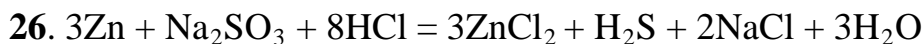
Cu^0 – восстановитель

KN^{+5}O_3 – окислитель за счет N^{+5}



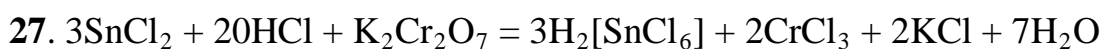
Al^0 – восстановитель

$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ – окислитель за счет Cr^{+6}



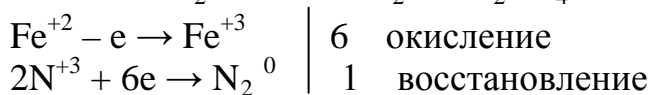
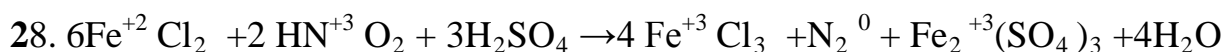
Zn^0 – восстановитель,

Na_2SO_3 – окислитель за счет S^{+4}



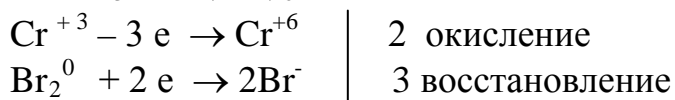
SnCl_2 – восстановитель за счет Sn^{+2}

$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ – окислитель за счет Cr^{+6}



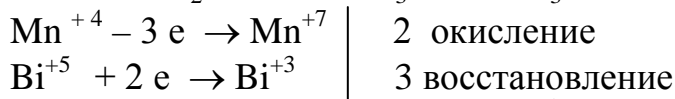
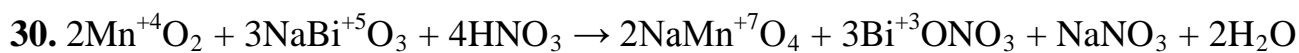
FeCl_2 – восстановитель за счёт Fe^{+2}

HNO_2 – окислитель за счёт N^{+3}



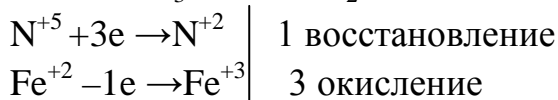
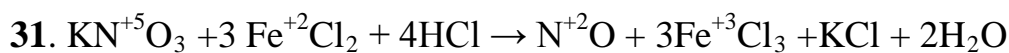
Br_2 – окислитель

$\text{K}_3[\text{Cr}^{+3}(\text{OH})_6]$ – восстановитель за счет Cr^{+3}



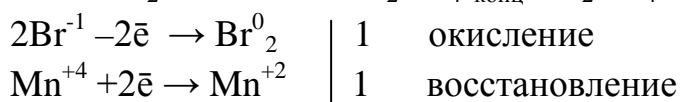
NaBiO_3 – окислитель за счет Bi^{+5}

MnO_2 – восстановитель за счет Mn^{+4}



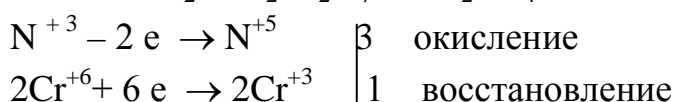
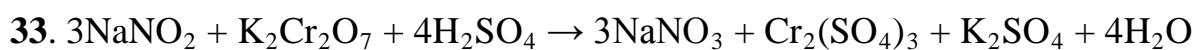
KNO_3 – окислитель за счет N^{+5}

FeCl_2 – восстановитель за счет Fe^{+2}



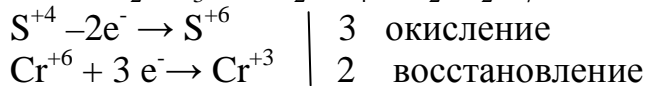
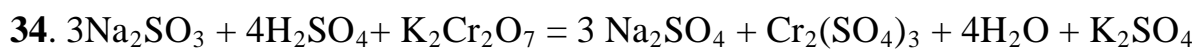
MnO_2 – окислитель за счет Mn^{+4}

KBr – восстановитель за счет Br^{-1}



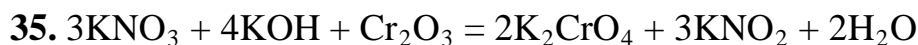
NaNO_2 – восстановитель за счет N^{+3}

$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ – окислитель за счет Cr^{+6}



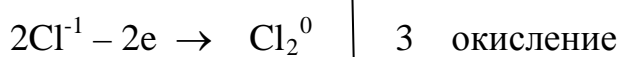
Na_2SO_3 – восстановитель за счет S^{+4}

$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ - окислитель за счет Cr^{+6}



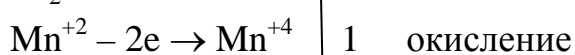
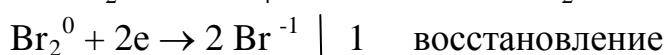
Cr_2O_3 – восстановитель за счет Cr^{+3}

KNO_3 - окислитель за счет N^{+5}



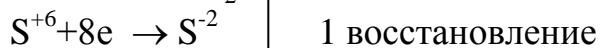
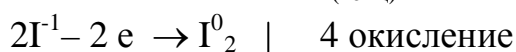
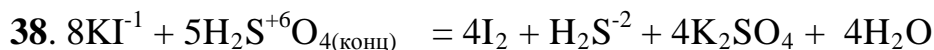
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ – окислитель за счёт Cr^{+6}

HCl – восстановитель за счет Cl^{-1}



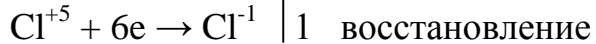
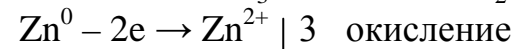
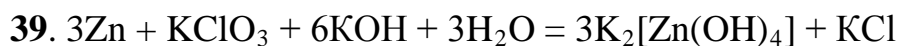
Br_2^0 – окислитель,

MnSO_4 – восстановитель за счёт Mn^{+2}



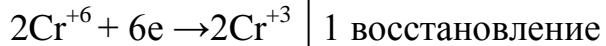
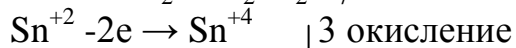
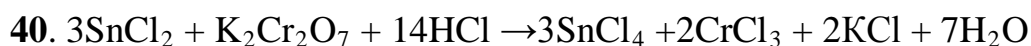
KI – восстановитель за счёт I^{-1}

H_2SO_4 – окислитель за счёт S^{+6}



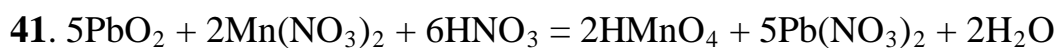
Zn^0 – восстановитель

KClO_3 – окислитель за счет Cl^{+5}



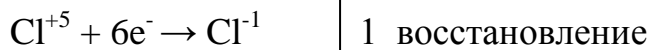
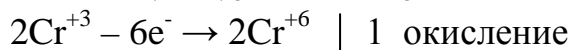
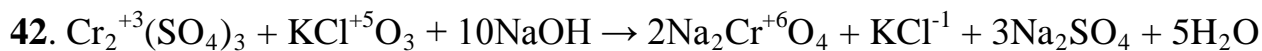
SnCl_2 – восстановитель за счет Sn^{+2}

$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ – окислитель за счет Cr^{+6}



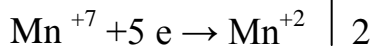
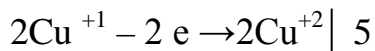
PbO_2 – окислитель за счёт Pb^{+4}

$\text{Mn}(\text{NO}_3)_2$ – восстановитель за счёт Mn^{+2}



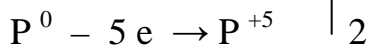
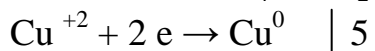
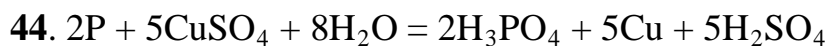
$\text{Cr}_2^{+3}(\text{SO}_4)_3$ – восстановитель за счёт Cr^{+3}

$\text{KCl}^{+5}\text{O}_3$ – окислитель за счёт Cl^{+5}



Cu_2O – восстановитель за счёт Cu^{+1}

KMnO_4 – окислитель за счёт Mn^{+7}



P^0 – восстановитель

CuSO_4 – окислитель за счёт Cu^{+2}