**Окислительно-восстановительные реакции.**

1. Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в данном уравнении реакции. В ответе укажите сумму коэффициентов.

Ca+HNO3(разб)=Ca(NO3)2+N2O+H2O (24)

1. Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в данном уравнении реакции. В ответе укажите сумму коэффициентов.

C+KNO3=K2CO3+CO2+N2 (11)

1. Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в данном уравнении реакции. В ответе укажите сумму коэффициентов.

HCl+KMnO4=Cl2+KCl+MnCl2+H2O (35)

1. Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в данном уравнении реакции. В ответе укажите сумму коэффициентов.

BaCO3+Al=BaO+Al4C3+Al2O3 (17)

1. Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в данном уравнении реакции. В ответе укажите сумму коэффициентов.

Ca3P2+Cl2+H2O=Ca3(PO4)2+HCl (34)

1. Дано уравнение реакции:

Li+HNO3(р-р)=LiNO3+NO+H2O

В данной реакции окислителем является:

1 Li0

2 Li+1

3 N+5

4 H+

(3)

1. Дано уравнение реакции:

Li+HNO3(р-р)=LiNO3+NO+H2O

В данной реакции восстановителем является:

1 Li0

2 Li+1

3 N+5

4 H+

(1)

8. Дано уравнение реакции:

Al2S3+O2=Al2O3+SO2

В данной реакции восстановителем является:

1 Al+3

2 S-2

3 O0

4 Al2S3

(2)

9. Дано уравнение реакции:

Al2S3+O2=Al2O3+SO2

В данной реакции окислителем является:

1 Al+3

2 S-2

3 O0

4 Al2S3

(3)

10. Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в данном уравнении реакции. В ответе укажите сумму коэффициентов.

(19)