**ХИМИЯ 9 класс - поурочные разработки**

**Джабраилова Х.Д.**

**Тема: Соли азотной кислоты**

**Цели урока:** знать состав, строение, свойства и применение солей азотной кислоты; уметь доказывать химические свойства солей азотной кислоты, записывать уравнения реакций в свете представлений об электролитической диссоциации и окислительно-восстановительных  процессах.

**Ход урока**

1. Организационный момент урока.

 2. Изучение нового материала.

Нитраты (селитры)

Азотная кислота – одноосновная, образует один ряд солей – нитраты состава:



 Нитраты калия, натрия, кальция и аммония называют селитрами. Например, селитры: KNO3– нитрат калия (индийская селитра), NаNО3 – нитрат натрия (чилийская селитра), Са(NО3)2 – нитрат кальция (норвежская селитра), NH4NO3 – нитрат аммония (аммиачная или аммонийная селитра, ее месторождений в природе нет). Германская промышленность считается первой в мире, получившей соль NH4NO3 из азота N2 воздуха и водорода воды, пригодную для питания растений.

Физические свойства

Нитраты – вещества с преимущественно ионным типом кристаллических решёток. При обычных условиях это твёрдые кристаллические вещества, все нитраты хорошо растворимы в воде, сильные электролиты.

 Получение нитратов:

Нитраты образуются при взаимодействии:

1) Металл + Азотная кислота

Cu + 4HNO3(k) = Cu(NO3)2 + 2NO2↑ + 2H2O

2) Основный оксид + Азотная кислота

CuO + 2HNO3 = Cu(NO3)2 + H2O

3) Основание + Азотная кислота

HNO3 + NaOH = NaNO3 + H2O

4) Аммиак + Азотная кислота

NH3 + HNO3 = NH4NO3

5) Соль слабой кислоты + Азотная кислота

В соответствии с рядом кислот  каждая предыдущая кислота может вытеснить из соли последующую:



 2HNO3 + Na2CO3 = 2NaNO3 + H2O + CO2 ↑

6) Оксидазота (IV) + щёлочь

2NO2 + NaOH = NaNO2 + NaNO3 + H2O

в присутствии кислорода -

4NO2 + O2 + 4NaOH = 4NaNO3 + 2H2O

 Химические свойства нитратов

I. Общие с другими солями

1) C металлами

Металл, стоящий в ряду активности левее, вытесняет последующие из их солей:



Cu(NO3)2 + Zn = Cu + Zn(NO3)2

2) С кислотами

AgNO3 + HCl = AgCl↓ + HNO3

3) Со щелочами

Cu(NO3)2 + 2NaOH = Cu(OH)2 ↓ + 2NaNO3

4) C cолями

2AgNO3 + BaCl2 = Ba(NO3)2 + 2AgCl↓

II. Специфические

Все нитраты термически неустойчивы. При нагревании они разлагаются с образованием кислорода. Характер других продуктов реакции зависит от положения металла, образующего нитрат, в электрохимическом ряду напряжений:



 1) Нитраты щелочных металлов разлагаются до нитритов:

2NaNO3  = 2NaNO2 + O2↑

[2КNO3 = 2KNO2 + O2](http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/4d3b7c25-1be8-c6a9-f5cf-f193b9e45e96/index.htm)

2) Нитраты менее активных металлов разлагаются до оксидов:

2Mg(NO3)2  =  2MgO + 4NO2↑ + O2↑

2Cu(NO3)2  =2CuO + 4NO2 ↑+ O2↑

3) Нитраты наименее активных металлов разлагаются до металлов:

Hg(NO3)2  =  Hg + 2NO2↑ + O2↑

2AgNO3  =  2Ag + 2NO2 ↑+ O2↑

4) Особое положение занимает нитрат аммония. Нитрат аммония разлагаются до N2O:

NH4NO3  =  N2O↑ + 2H2O

Дополнительно:

[Разложение нитрита аммония](http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/a0054a12-a143-7c29-1a5b-785e072f7f33/index.htm)

Качественная реакция на нитрат-ион NO3– – взаимодействие нитратов c металлической медью при нагревании в присутствии концентрированной серной кислоты или с раствором дифениламина в Н2SO4 (конц.).

Качественная реакция на ион NO3–.

В большую сухую пробирку поместить зачищенную медную пластинку, несколько кристалликов нитрата калия, прилить несколько капель концентрированной серной кислоты. Пробирку закрыть ватным тампоном, смоченным концентрированным раствором щелочи и нагреть.

Признаки реакции - в пробирке появляются бурые пары оксида азота(IV), что лучше наблюдать на белом экране, а на границе медь – реакционная смесь появляются зеленоватые кристаллы нитрата меди(II).

Протекают следующие уравнения реакций:

КNO3 (кр.) + Н2SO4 (конц.) = КНSО4 + НNО3↑



**3. Домашнее задание**

П. 20, упр. 2, 8, 9 на стр. 59.