

**Муниципальное общеобразовательное учреждение
«Дмитриевская средняя общеобразовательная
школа»**



Урок химии в 9 классе

**Тема:
«Соли аммония»**

**(с применением
Интернет – ресурсов)**



Проблемный вопрос:

- *Почему соли аммония нашли такое широкое применение в народном хозяйстве?*

Задачи:

- *изучить состав, получение и методы распознавания солей аммония;*
- *рассмотреть их физические и химические свойства;*
- *дать характеристику некоторым наиболее важным для человека представителям;*
- *рассмотреть их применение в быту, технике и народном хозяйстве.*



Web – квест № 1

« Строение, физические свойства и получение солей аммония »

- Кому (чему) обязаны своим названием соли аммония?
- Что такое ион аммония?
- Какое отношение «донор» имеет к иону аммония? Раскройте механизм образования иона аммония. Какую степень окисления и валентность имеет азот в ионе аммония? Почему они не совпадают?
- Изобразите структурную формулу иона аммония. Какую геометрическую фигуру он имеет?
- Почему соли аммония по ряду свойств похожи на соли калия? Назовите основные физические свойства солей аммония.
- Какие способы получения солей аммония существуют? Можно ли получить кислые соли аммония? Как?
- Что такое нашатырь? Откуда пошло такое название? Как его получали в древности?

• www.varson.ru.

Web – квест № 1
«Строение, физические свойства и получение солей аммония»

• <http://www.cultinfo.ru>
• <http://www.cultinfo.ru/fulltext/1/001/008/032/>

[171. 171.htm](http://cnit.ssau.ru/organics/index.htm)

• <http://cnit.ssau.ru/organics/index.htm>

• <http://www.xumuk.ru/encyklopedia/688.html>

• <http://ru.wikipedia.org>



Web – квест № 2

«Химические свойства солей аммония»

- Какими химическими свойствами, общими с другими солями, обладают соли аммония?
- Что такое «разрыхлитель» теста, например, в муке для блинов, и как он «работает»?
- Как из аммиака получить белый дым?
- Каковы специфические свойства солей аммония?
- Представьте, что вы не чувствуете запахов. Назовите не меньше двух способов доказательства выделения аммиака при разложении солей аммония.
- Почему нельзя вносить в почву в качестве удобрения нитрат аммония, имеющий примесь извести?

Web – квест № 2

«Химические свойства солей аммония»

- <http://eda.styleakcent.ru/651.html>
- <http://www.astronet.ru>
- http://school-relarn.ru/nsm/chemistry/Rus/Data/Text/Ch2_6-1.html
- <http://ogorodik.narod.ru/udobren.html>
- <http://n-t.ru/ri/kk/hm12.htm>
- <http://www.landart.ru/03-uhod/b-sovet/03b0nпк3>

Web – квест № 3

«Применение солей аммония»

- Кто и когда впервые показал, что растения не могут извлекать азот из воздуха, и указал на ценность азотных удобрений?
- Какие соли аммония применяются в качестве удобрений? В чём их ценность? Какое из них самое ценное по содержанию азота?
- Почему, по утверждению русского агрохимика Д.Н. Прянишникова применение солей аммония в качестве азотных удобрений особенно эффективно?
- Какие проблемы появятся у агронома, если он во влажные глинистые почвы будет в качестве удобрения вносить сульфат аммония?
- Какие соли аммония входят в состав «разрыхлителя» теста, например, в муке для блинов, и как они «работают»?
- Какая соль аммония применяется при паянии? Почему?
- Что такое «аммонал»? Чем он полезен и опасен для человека?

Web – квест № 3

«Применение солей аммония»

- <http://ru.wikipedia.org>
- <http://www.slovari.yandex.ru>
- www.cultinfo.ru/fulltext/1/001/008/093/878.htm
- <http://www.5ballov.ru/dictionary/full/408132/29>
- http://qeo.web.ru/druza/a-Evs_360.htm
- <http://www.landart.ru/03-uhod/b-sovet/03b0npk3>

Домашнее задание:

- *Учить параграф 25 (Габриелян О.С. Химия 9 класс. – М.: Дрофа, 2003. - 224 с.)*
- *№ 4, 5 с.118– для всех; из № 1-3 один любой номер на выбор.*
- *Подготовиться к проверочной работе по теме «Соли аммония».*