**Муниципальное общеобразовательное бюджетное учреждение Вышневолоцкого района «Есеновичская средняя общеобразовательная школа»**

**Учебно-исследовательская работа по теме:** **«Основания в курсе химии основной школы».**

**Работу выполнил ученик 10 класса**

**Ефимов Андрей.**

**Руководитель Тухта В.А.**

Цель работы: разработать карточки – лото по классу «Основания» курса химии основной школы.

Для достижения поставленной цели необходимо реализовать следующие задачи:

1. научиться работать с научными материалами;
2. вести последовательное изложение материала, используя принцип историзма в изучении учебного материала;
3. уметь отличать научное определение основных понятий курса химии от объяснения понятий;
4. получить истинное удовлетворение от работы;
5. популяризировать необходимость самостоятельной работы при подготовке к итоговой аттестации среди обучающихся школы;
6. сохранить результаты своей работы в электронном варианте для кабинета химии в помощь учителю.

В процессе исследования мною были использованы следующие методы: анализ кодификатора элементов содержания и требований к уровню подготовки обучающихся по курсу химии основной школы для проведения итоговой аттестации в новой форме, справочной литературы, поиск четких формулировок по основным понятиям курса химии, анализ и обобщение данных справочной литературы, моделирование карточек – лото.

Практическая значимость моего исследования заключается в пробуждении познавательного интереса при изучении химии в школе и подготовке к итоговой аттестации в новой форме.

На данном этапе моего исследования я могу предложить возможность использования карточек – лото для отработки основных понятий курса химии в основной школе при подготовке к экзаменам. Карточки можно использовать на каждом уроке по мере изучения материала для коллективной работы всего класса. Карточка разделена на две части по принципу лото: вопрос – ответ.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **NaOH** | Гидрооксид  кальция | **KOH** | Гидрооксид  натрия | **Ca(OH)2** | Гидрооксид калия |
| Гидрооксид бария | **Mg(OH)2** | Гидрооксид лития | **Ba(OH)2** | Гидрооксид  магния | **LiOH** |
| **CuOH** | Гидрооксид свинца | **AI(OH)3** | Гидрооксид  меди (+1) | **Pb(OH)2** | Гидрооксид алюминия |
| Гидрооксид железа (+3) | **Ni(OH)3** | Гидрооксид цинка | **Fe(OH)3** | Гидрооксид никеля (+3) | **Zn(OH)2** |
| Гидрооксид олова (+2) | **Fe(OH)2** | Гидрооксид меди (+2) | **Sn(OH)2** | Гидрооксид железа (+2) | **Cu(OH)2** |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **NaOH** | Гидрооксид  кальция | **KOH** | Гидрооксид  натрия | **Ca(OH)2** | Гидрооксид калия |
| Гидрооксид бария | **Mg(OH)2** | Гидрооксид лития | **Ba(OH)2** | Гидрооксид  магния | **LiOH** |
| **CuOH** | Гидрооксид свинца | **AI(OH)3** | Гидрооксид  меди (+1) | **Pb(OH)2** | Гидрооксид алюминия |
| Гидрооксид железа (+3) | **Ni(OH)3** | Гидрооксид цинка | **Fe(OH)3** | Гидрооксид никеля (+3) | **Zn(OH)2** |
| Гидрооксид олова (+2) | **Fe(OH)2** | Гидрооксид меди (+2) | **Sn(OH)2** | Гидрооксид железа (+2) | **Cu(OH)2** |

Используемая литература.

1. Варавва. Н.Э. Химия в схемах и таблицах. – М.. Экмо, 2012. – 208с.
2. Добротин Д.Ю. Государственная итоговая аттестация выпускников 9 классов в новой форме. Химия. 2012. Учебное пособие. – М.: «Интеллект- Центр», 201. – 176 с.
3. Габрилиян О.С. 8 класс: учебник для общеобразовательных учреждений. – М.: Дрофа. 2011г. – 270 с.