***Практическая работа***

***«Получение амми­ака и изучение его свойств».***

***Цель урока:*** образовательная: продолжить формировать умения:

* составлять технологическую карту;
* применять теоретические знания о свойствах и лабораторном способе получения аммиака, при выполнении химического эксперимента;
* проводить химический эксперимент, соблюдая правила ТБ, записывать уравнения химических реакций;
* работать с реактивами, химической посудой;

развивающая:

продолжить формировать ОУУН:

* самостоятельно организовывать учебную деятельность, работать в группе;
* наблюдать, делать выводы, подводить итоги проделанной экспериментальной работы, оформлять технологическую карту по результатам эксперимента;
* описывать химические реакции, наблюдаемые в ходе эксперимента.
* участвовать в совместном обсуждении результатов опытов.

***Ход урока.***

**1. Орг. момент.**

**2. Постановка целей и задач урока.**

***Активизация мыслительной деятельности.***

**3. *ПРАКТИЧЕСКИЙ БЛОК.***

*Учитель является консультантом.*

***Алгоритм работы:***

1. ***Повторите правила техники безопасности.***
2. ***Изучите инструкцию стр. 72.***
3. ***Оформите технологическую карту.***
4. ***Проведите химический эксперимент.***

***Технологическая карта.***

***Цель работы:***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | ***Ход эксперимента*** | ***Наблюдения*** | ***Выводы и уравнения реакций*** |
| 1. |  |  |  |

**СКОРАЯ ХИМИЧЕСКАЯ ПОМОЩЬ!**

***Практическая работа № 3***

***Тема: ««Получение амми­ака и изучение его свойств»..***

***Цель работы:*** экспериментальным путем получить аммиак и изучить его свойства.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | ***Ход эксперимента*** | ***Наблюдения*** | ***Выводы и уравнения реакций*** |
| 1. | Получение аммиака и растворение его в воде.  А)В пробирку + Cа(OН)2 + NH4Cl и нагреваем  Б) Собираем аммиак  В) Растворяем аммиак в воде  Г) К раствору аммиака + фенолфталеин | ……………  ……………  ……………  …………… | Выводами являются ответы на вопросы.  Cа(OН)2 + NH4Cl →... + …  NH3 + Н2О→ |
| 2. | Горение аммиака в кислороде.  А)В пробирку + Cа(OН)2 + NH4Cl и нагреваем  Б) Сжигаем аммиак в кислороде | …………… | NH3 + О2→ |
| 3. | Взаимодействие аммиака с кислотами.  А) Раствор аммиака (NH4OH) + HCl  Б) Раствор аммиака (NH4OH) + HNO3  В) Раствор аммиака (NH4OH) + H2SO4 | ………………..  ………………..  ……………….. | NH4OH + HCl → ….. + …..  NH4OH + HNO3 → ….. + …..  NH4OH + H2SO4 → ….. + …..  Выводами являются ответы на вопросы. |

**4. Подведение итогов работы.**

Рефлексия

1. Своей работой на уроке я:

* доволен;
* не совсем доволен;
* не доволен потому что…

2. Над чем еще надо поработать?

**5. Домашнее задание:** повторить конспекты в рабочей тетради по темам «Азот», «Аммиак», «Серная кислота».