

МБОУ «Средняя школа №2» города Велижа

**Соляная кислота и ее
свойства. Получение соляной
кислоты в лаборатории**

**Подготовила: учитель
химии Нахаева М.И.**

Основные правила техники безопасности, которые пригодятся при выполнении работы

- 1. Наливая вещество в пробирку, держи пузырек с реактивом этикеткой внутрь, к ладони.**
- 2. Для проведения эксперимента наливай реактив не более чем на 1/3 часть пробирки.**
- 3. Нельзя пробовать вещества на вкус, определяя запах, направляй газ или пар рукой в сторону органов дыхания.**
- 4. Выполняй только опыты, указанные в инструкции к проведению эксперимента.**
- 5. При выделении газа направляй отверстие пробирки в сторону от себя, от товарищей и от учителя.**
- 6. Запрещается сливать излишки реактива в емкость, из которой они были взяты.**
- 7. Запрещается передавать оборудование с парты на парту.**
- 8. По окончании практической работы прибери рабочее место и сдай учителю.**

Вопросы к уроку

- 1. Какова молекулярная формула соляной кислоты?**
- 2. Какова графическая формула соляной кислоты?**
- 3. Проклассифицируйте соляную кислоту по всем известным признакам.**
- 4. Какова качественная реакция на соляную кислоту?**
- 5. Какие химические свойства, общие для всех кислот, проявляет соляная кислота?**

Результаты эксперимента занеси в таблицу

Название опыта	Исходные вещества	Условия реакции	Признаки реакции	Уравнение реакции	Вывод

Вопросы к уроку

- * **В какие реакции вступает соляная кислота?**
- * **Как можно в лаборатории получить соляную кислоту?**
- * **Сделайте общий вывод по выполненной работе.**

Задание на дом

Напишите в молекулярном, полном и сокращенном ионных видах следующие

уравнения реакций:



Тест

1. Соляная кислота не взаимодействует с:

- а) гидроксидом натрия; б) магнием;
- в) серебром; г) оксидом натрия.

2. Реакция взаимодействия соляной кислоты с гидроксидом натрия относится к типу:

- а) обмена; б) замещения;
- в) соединения; г) разложения.

3. Продуктом реакции взаимодействия соляной кислоты

с оксидом железа(III) является:

- а) сульфат железа(III); б) нитрат железа(II);
- в) гидрид железа; г) хлорид железа(III).



СПАСИБО ЗА УРОК!