

**Российский государственный
педагогический университет
и.м. А.И.Герцена**

Хлороводород Соляная кислота

**Лунева Ольга Владимировна
Студентка 3 курса 1 группы**

Содержание

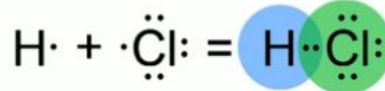
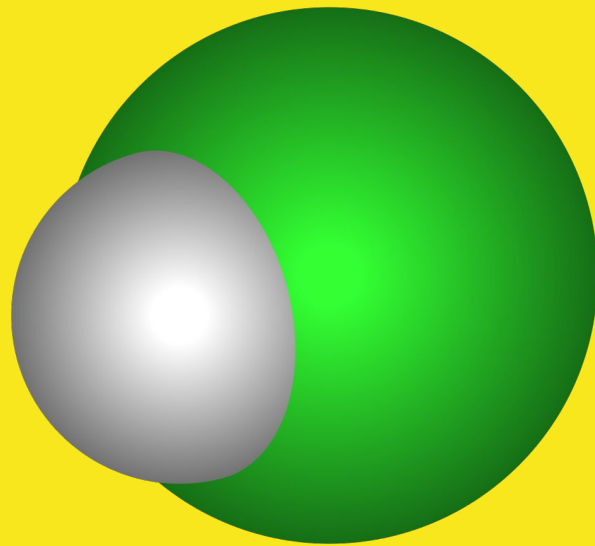
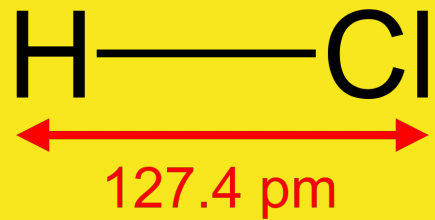
1. Химическая формула и строение молекулы
2. Хлороводород
 - Получение
 - Физические свойства
 - Химические свойства
 - Применения
1. Соляная кислота
 - Получение
 - Химические свойства
 - Применение
 - Особенности обращения
4. Эксперименты

Химическая формула и строение молекулы

Из всех галогеноводородов особенно большое значение имеют хлороводород и его раствор в воде соляная кислота.

Химическая формула ***HCl***.
Электронная формула ***H:Cl:***.

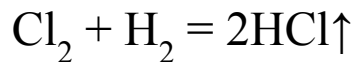
Химическая связь в молекуле ***ковалентная, сильнополярная***.



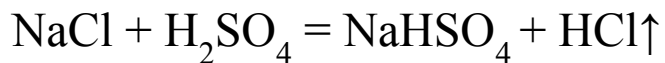
Хлороводород

Получение

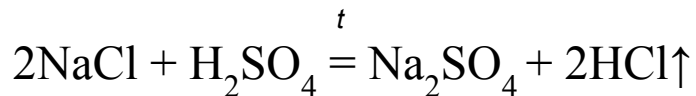
В *промышленности* хлороводород получают сжиганием водорода в хлоре.



В *лаборатории* хлороводород получают нагреванием хлорида натрия с концентрированной серной кислотой



При сильном нагревании получается сульфат натрия



Физические свойства

- ❑ Бесцветный газ
- ❑ С резким запахом
- ❑ $V_m = 22,4$ л/моль
- ❑ $M(\text{HCl}) = 36,5$ г/моль
- ❑ $D_{\text{возд.}}(\text{HCl}) = 36,5/29 = 1,26$, немного тяжелее воздуха
- ❑ Хорошо растворим в воде

Раствор хлороводорода в воде - соляная кислот HCl (конц.) – 37%, «дымит».

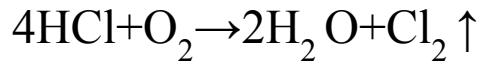
При 0 °C в одном объеме воды растворяется около 500 объемов газа

Химические свойства

- ❑ В отличие от соляной кислоты хлороводород при обычных условиях не реагирует ни с металлами, ни с их оксидами.
- ❑ При действии сильных окислителей или при электролизе хлороводород проявляет восстановительные свойства.



- ❑ При нагревании хлороводород окисляется кислородом (катализатор — хлорид меди (II) CuCl_2).



- ❑ Для хлороводорода также характерны реакции присоединения к кратным связям (электрофильное присоединение): $\text{R}-\text{C} \equiv \text{CH} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{R}-\text{CCl}_2-\text{CH}_3$

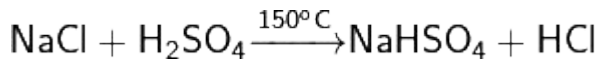
Применение

Основная масса хлороводорода используется для производства соляной кислоты . Благодаря тому что хлороводород может присоединяться к молекулам некоторых органических веществ , его используют для производств пластмасс и каучука.

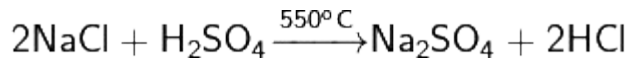
Соляная кислота

Получение

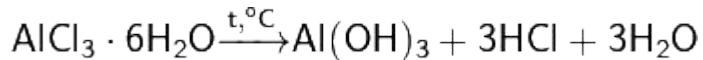
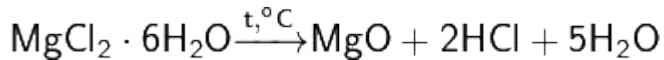
В лабораторных условиях используется разработанный ещё алхимиками способ, заключающийся в действии концентрированной серной кислоты на поваренную соль:



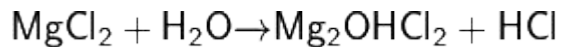
При температуре выше 550°C и избытке поваренной соли возможно взаимодействие:



Возможно получение путем гидролиза хлоридов магния, алюминия (нагревается гидратированная соль):



Эти реакции могут идти не до конца с образованием основных хлоридов (оксихлоридов) переменного состава, например:



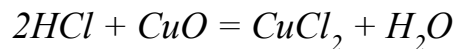
Химические свойства

Общие свойства с другими растворами галогенводородов

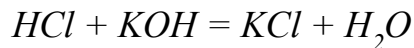
$HCl = H^+ + Cl^-$ - **сильная кислота**

1. Изменяет окраску индикаторов

2. Кислота + основной оксид = соль + вода

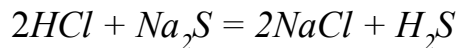


3. Кислота + основание = соль + вода

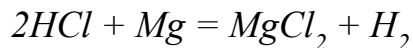


(реакция нейтрализации)

4. Кислота + соль слабой кислоты = соль + кислота



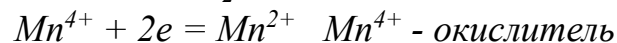
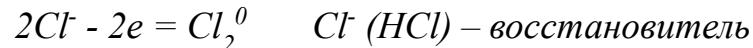
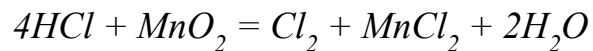
5. Кислота + Me (доH) = соль + H_2



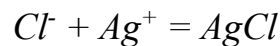
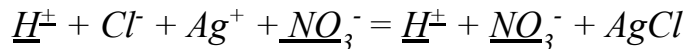
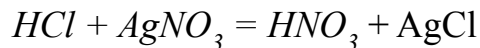
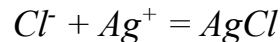
Соляная кислота проявляет общие свойства всех кислот за счет ионов водорода H^+

Особые свойства соляная кислота проявляет за счет ионов хлора Cl^-

1. HCl – восстановитель



2. Качественная реакция на хлорид-ионы



белый осадок

Применение

Промышленность

Применяют в [гидрометаллургии](#) и гальванопластике ([травление](#), [декапирование](#)), для очистки поверхности металлов при [паянии](#) и лужении, для получения хлоридов цинка, марганца, железа и др. металлов. В [пищевой промышленности](#) зарегистрирована в качестве регулятора [кислотности](#) (pH), [пищевой добавки E507](#). Применяется для изготовления [зельтерской \(содовой\) воды](#).

Медицина

Естественная составная часть [желудочного сока](#) человека. Растворы соляной кислоты, 0,3—0,5%, обычно в смеси с ферментом [пепсином](#), назначают внутрь больным с недостаточной кислотностью.

Особенности обращения

Высококонцентрированная соляная кислота — **едкое вещество**,

при попадании на кожу вызывает сильные химические ожоги.

Особенно опасно попадание кислоты в глаза. Для нейтрализации ожогов применяют раствор слабой щёлочи, обычно питьевой соды.

При открывании сосудов с концентрированной соляной кислотой пары хлороводорода, притягивая влагу воздуха, образуют туман, раздражающий глаза и дыхательные пути человека.

Реагируя с сильными окислителями, например, хлорной известью, диоксидом марганца, или перманганатом калия, образует токсичный газообразный хлор.



Верны ли следующие суждения о хлоре?

1 вариант

1. Высшая степень окисления +7.
2. В промышленности хлор получают из соляной кислоты.
3. Бесцветный газ с резким запахом.
4. Является сильным окислителем.
5. В хлорной воде обесцвечиваются многие красители.
6. Хлор взаимодействует с фторидом натрия.

2 вариант

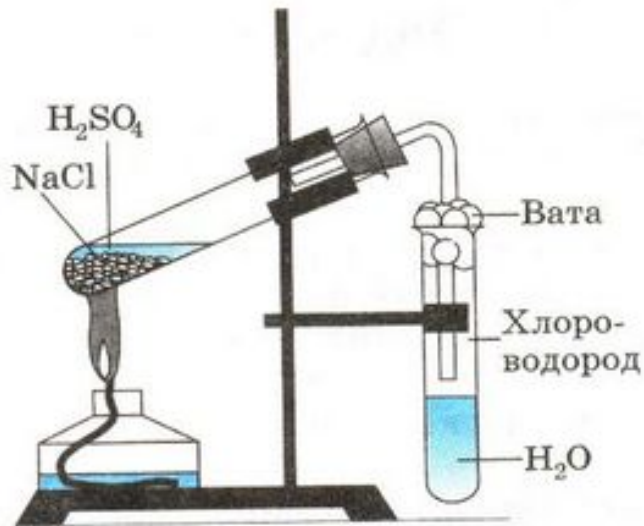
1. Хлор проявляет только окислительные свойства.
2. В природе встречается в виде хлоридов.
3. Токсичен для всего живого.
4. Хлор принадлежит к наиболее активным веществам.
5. В соединениях с неметаллами проявляет степень окисления -1.
6. Многие металлы сгорают в хлоре с образованием солей.

Эксперименты!

Опыты, демонстрирующие получение хлороводорода

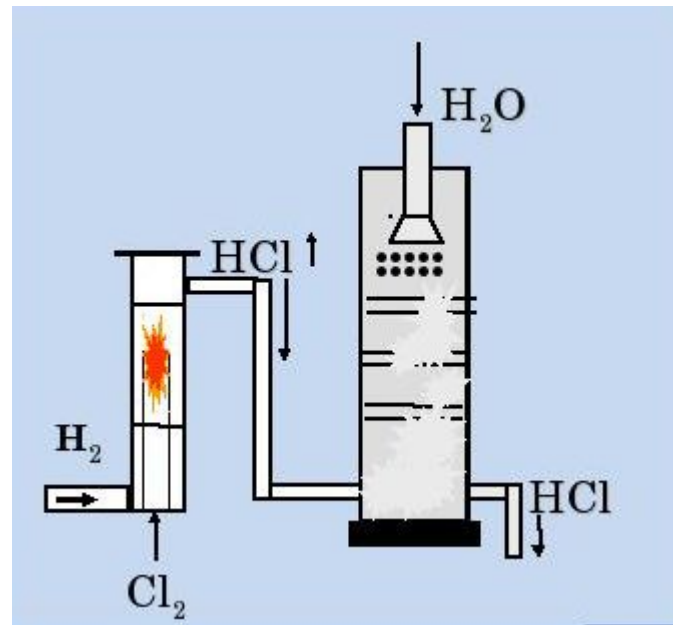
а) *Без изменения степени окисления*

В колбу Вюрца поместить 15-20 г хлорида натрия; в капельную воронку - концентрированный раствор серной кислоты. Конiec газоотводной трубки ввести в сухой сосуд для собирания хлороводорода так, чтобы трубка доходила почти до дна. Закрyть отверстие сосyда рыхлым комочком ваты. Рядом с прибором поставить кристаллизатор с водой. Из капельной воронки налить раствор серной кислоты. Для ускорения реакции колбу слегка подогреть. Когда над ватой, которой закрыто отверстие сосyда, появится туман, нагревание колбы прекратить, а конiec газоотводной трубки опустить в колбу с водой. Вынув вату, тотчас закрыть отверстие сосyда с хлороводородом стеклянной пластинкой. Перевернув сосyд отверстием вниз, погрузить его в кристаллизатор с водой и вынуть пластинку.



б) *С изменением степени окисления*

Тройник с пробкой закрепить в лапке штатива. Газоотводную трубку от прибора для получения хлора соединить с одним концом тройника, а газоотводную трубку от аппарата Киппа – со вторым концом тройника. Открыть кран аппарата Киппа и поджечь водород. Вставить в пробку тройника стеклянную трубку пустить ток хлора. Поместить над стеклянной трубкой влажную синюю лакмусовую бумажку



Опыты, демонстрирующие физические свойства

а) “Дымление” хлороводорода

В одну пробирку налить 1-2 мл концентрированной серной кислоты, во вторую 1-2 мл дистиллированной воды. Пробирку повернуть так, чтобы кислота и вода смочили стенки пробирок. Газоотводную трубку от прибора для получения хлороводорода поочередно опустить в первую, а затем во вторую пробирку.

б) Растворение хлороводорода в воде-”фонтан”

В кристаллизатор налить на $\frac{2}{3}$ объема дист. воды и добавить 1-2 мл р-ра лакмуса. Короткую круглодонную колбу обильно наполнить хлороводородом и закрыть пробкой с длинной трубкой с отогнутым концом, на которую надета резиновая трубка. Трубка должна доходить почти середины колбы. Резиновую трубку согнуть, зажать пальцем и опустить в кристаллизатор с водой и раствором лакмуса. Палец разжать и зачерпнуть резиновой трубкой несколько капель воды. Снова зажать резиновую трубку и перевернуть колбу так, чтобы в нее попали капли воды.

Thank you for your attention