

Тема урока: Серная кислота.
Свойства разбавленной серной кислоты, соли
серной кислоты. Применение.

Цель урока:

- 1. Рассмотрение свойств разбавленной**
серной кислоты с точки зрения
электролитической диссоциации.
- 2. Продолжить формирова ние умений и**
навыков , сравнивать и обобщать,
отработать умения составлять
уравнения реакций в молекулярном и
ионном виде..

Ход урока:

- **Повторение предыдущей темы:**
- 1. Что такое кислота с точки зрения ЭД.
- 2. Формула серной кислоты, валентность атома серы и степень окисления.
- 3. Какова основность серной кислоты и число стадий диссоциации серной кислоты.
- 4. Какие соли образует серная кислота.
- 5. Как разбавляют конц. серную кислоту (правила по технике безопасности).
- 6. Физические свойства разб. серной кислоты.

Новый материал:

- **Разбавленная серная кислота проявляет все характерные свойства кислот:**
 - 1. Изменяет цвет индикаторов.
 - 2. Взаимодействует с металлами, стоящими в ряду напряжений до водорода(с выделением H_2).
 - 3. С оксидами металлов (основными и амфотерными).
 - 4. С основаниями(растворимыми- щелочами и нерастворимыми).
 - 5. С солями слабых(летучих) кислот.
 - 6. Качественная реакция на серную кислоту и её соли.

- 1. Разбавленная серная кислота сильный электролит, окислителем является катион водорода H^+ .
- Она изменяет цвет индикаторов :
- Лакмус- краснеет
- Метилоранж- красно- розовый
- Фенолфталейн- не изменяет свой цвет.
- Уравнение диссоциации (2 стадии):
- **$H_2SO_4 = 2H^+ + SO_4^{2-}$**
 - $H_2SO_4 = H^+ + HSO_4^-$ первая стадия
 - $HSO_4^- = H^+ + SO_4^{2-}$ вторая стадия

2. Взаимодействие с металлами,
стоящими в ряду напряжений до водорода
(с выделением водорода). Реакция
замещения.

Металл + кислота = сульфат металла +
водород

Металлы стоящие после
водорода в ряду напряжений, с
разбавленной серной кислотой
не реагируют с выделением
водорода .

- 2. Взаимодействие с металлами, стоящими в ряду напряжений до водорода(с выделением водорода). Реакция замещения.
- Металл + кислота = сульфат металла + водород
- $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$
- $\text{Zn} + 2\text{H}^+ = \text{Zn}^{2+} + \text{H}_2$
- Металлы стоящие после водорода в ряду напряжений, с разбавленной серной кислотой не реагируют с выделением водорода .
- $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{не идёт.}$

Взаимодействие с оксидами
металлов (основными и
амфотерными), реакция
обмена.

Оксид металла + кислота=
соль(сульфат металла) + вода

- **3. Взаимодействие с оксидами металлов (основными и амфотерными), реакция обмена.**
- **Оксид металла + кислота= соль(сульфат металла) + вода**
- **$\text{MgO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{MgSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$**
- **$\text{MgO} + 2\text{H}^+ = \text{Mg}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$**

- Взаимодействие с основаниями:
- 1. С щелочами, реакция нейтрализации.
- Щёлочь + кислота = сульфат + вода
- 2. С нерастворимыми гидроксидами, реакция обмена.
- Нераств. гидроксид + кислота = сульфат + вода

- 4. **Взаимодействие с основаниями:**
- 1. **С щелочами, реакция нейтрализации.**
- **Щёлочь + кислота = сульфат + вода**
- $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$
- $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$
- 2. **С нерастворимыми гидроксидами, реакция обмена.**
- **Нераств. Гидроксид + кислота = сульфат + вода**
- $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Cu}(\text{OH})_2 = \text{CuSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
- $2\text{H}^+ + \text{Cu}(\text{OH})_2 = \text{Cu}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$

Взаимодействие с солями
слабых (летучих) кислот,
реакция обмена.

Кислота + соль = сульфат +
летучая кислота

- **5. Взаимодействие с солями слабых (летучих) кислот, реакция обмена.**
- **Кислота + соль = сульфат + летучая кислота**
- $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $2\text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-} = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

- Качественная реакция на серную кислоту и её соли на (сульфат анион SO_4^{2-}) реактивом является катион бария (Ba^{2+}), растворимая соль бария. Выпадает белый осадок-сульфат бария не растворимый ни в кислотах, ни в щелочах.

- 6. Качественная реакция на серную кислоту и её соли на (сульфат анион $\text{SO}_4(2-)$) реактивом является катион бария (Ba^{2+}), растворимая соль бария. Выпадает белый осадок-сульфат бария не растворимый ни в кислотах, ни в щелочах.
- $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 = \text{BaSO}_4 + 2 \text{HCl}$
- $\text{SO}_4(2-) + \text{Ba}^{2+} = \text{BaSO}_4$

• Применение серной кислоты:

- 1. Синтез красителей и лекарственных препаратов.
- 2. Производство взрывчатых веществ.
- 3. Очистка нефтепродуктов.
- 4. Производство минеральных удобрений, солей и кислот.
- 5. Электролит в аккумуляторах.
- 6. В металлургической промышленности.

- Закрепление:
- 1. Проявляет разбавленная серная кислота свойства, характерные свойствам кислот?
- 2. Какая из кислот (концентрированная или разбавленная) химически более активная? Какую из кислот можно хранить в железной посуде (железо(+2))?
- ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ:
- 1. Учить запись в тетради и параграф № 27 стр. 197-202.
- 2. Упражнения письменно:
- На «3»- № 2 и № 3.
- На «4»- № 1 и № 4
- На «5»- № 5 и № 7.

- **ПРОБЛЕМНАЯ СИТУАЦИЯ.**

- В одном селе террористы в колодец вылили ведро с H_2SO_4 . Рядом с селом находился известняковый карьер. Люди умерли без воды, но один сельчанин вспомнил уроки химии и спас жителей села.
- Что он сделал?
- Как знания химии спасло жизнь людям?











- УРОК
ОКОНЧЕН !

- ВСЕМ
СПАСИБО !