

**«ОБОБЩЕНИЕ ЗНАНИЙ
ПО ТЕМЕ «РАСТВОРЕНИЕ.
РАСТВОРЫ. РЕАКЦИИ
ИОННОГО ОБМЕНА»**

8 класс

1. К ЭЛЕКТРОЛИТАМ ОТНОСЯТСЯ СОЛИ, КИСЛОТЫ И ОСНОВАНИЯ.

2. СИЛЬНЫЕ ЭЛЕКТРОЛИТЫ:

- АЗОТНАЯ, СОЛЯНАЯ, СЕРНАЯ КИСЛОТЫ**
- ГИДРОКСИДЫ МЕТАЛЛОВ IA И IIA ГРУППЫ**
- РАСТВОРИМЫЕ**
- РАСТВОРИМЫЕ СОЛИ**

1. Выберите сильный электролит

А. BaSO_4

Б. HCl

В. Cu(OH)_2

ПОЛНОСТЬЮ ДИССОЦИИРУЮТ НА ИОНЫ ТОЛЬКО СИЛЬНЫЕ ЭЛЕКТРОЛИТЫ

2. Выберите электролит, который полностью диссоциирует на ионы

А. AgCl

Б. SO_3

В. NaOH

**ВСПОМНИТЕ КАК ИЗМЕНЯЮТ ОКРАСКУ
ИНДИКАТОРЫ В КИСЛОЙ И ЩЕЛОЧНОЙ
СРЕДАХ (С. 118 УЧЕБНИКА)
НАПРИМЕР С ПОМОЩЬЮ ФЕНОЛФТАЛЕИНА
МОЖНО ОБНАРУЖИТЬ ОСНОВАНИЕ ПО
МАЛИНОВОМУ ЦВЕТУ**

3. Выберите соединение, которое
можно обнаружить с помощью
фенолфталеина

А. AgCl

Б. H_2SO_3

В. NaOH

ТИПЫ РЕАКЦИЙ:

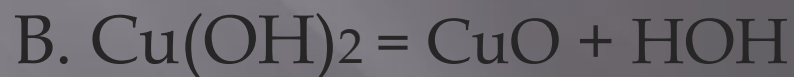
1. СОЕДИНЕНИЯ – ИЗ НЕСКОЛЬКИХ ВЕЩЕСТВ ОБРАЗУЕТСЯ ОДНО

2. РАЗЛОЖЕНИЯ – ИЗ ОДНОГО ВЕЩЕСТВА ОБРАЗУЕТСЯ НЕСКОЛЬКО

3. ЗАМЕЩЕНИЯ – ПРОИСХОДИТ ЗАМЕЩЕНИЕ ПРОСТОГО И СЛОЖНОГО ВЕЩЕСТВА

4. ОБМЕНА – ДВА СЛОЖНЫХ ВЕЩЕСТВА ОБМЕНИВАЮТСЯ СОСТАВНЫМИ ЧАСТЯМИ

4. Выберите реакцию ионного обмена



**ДЛЯ ТОГО, ЧТОБЫ УЗНАТЬ, КАКИЕ
ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ ПРОТЕКАЮТ С
ОБРАЗОВАНИЕМ ОСАДКА,
ПОЛЬЗУЕМСЯ ТАБЛИЦЕЙ
РАСТВОРИМОСТИ В КОНЦЕ УЧЕБНИКА**

5. Выберите взаимодействие, которое будет протекать с образованием осадка



ДЛЯ ТОГО ЧТОБЫ ОПРЕДЕЛИТЬ ВЕЩЕСТВО X В ИОННОМ УРАВНЕНИИ



НУЖНО ПОСМОТРЕТЬ, ЧТОБЫ СПРАВА И СЛЕВА КОЛИЧЕСТВО ВСЕХ ИОНОВ СОВПАДАЛО

Т.Е. X – Cu(OH)₂

6. Определите вещество X в уравнении реакции



А. Zn(OH)₂

Б. ZnO

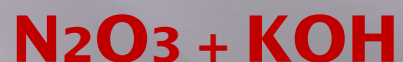
В. Zn

ВСПОМНИТЕ, КАКИЕ ВЕЩЕСТВА РЕАГИРУЮТ С ВОДОЙ – ЭТО КИСЛОТНЫЕ ОКСИДЫ И ОСНОВНЫЕ, ЕСЛИ ОБРАЗУЮТ РАСТВОРИМОЕ ОСНОВАНИЕ

7. Определите какое вещество реагирует с водой

- А. CO
- Б. ZnO
- В. CO₂

**8. ОПРЕДЕЛИТЕ ФОРМУЛУ СОЛИ, КОТОРАЯ
ОБРАЗУЕТСЯ В РЕЗУЛЬТАТЕ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ**



- А. KOH
- Б. KNO_2
- В. KNO_3

**КАЧЕСТВЕННОЙ НАЗЫВАЕТСЯ РЕАКЦИЯ, С ПОМОЩЬЮ
КОТОРОЙ МОЖНО ОПРЕДЕЛИТЬ ТО ИЛИ ИНОЕ ВЕЩЕСТВО
ДЛЯ ТОГО ЧТОБЫ ОПРЕДЕЛИТЬ КИСЛОТУ ИЛИ ОСНОВАНИЕ
ИСПОЛЬЗУЮТ ИНДИКАТОРЫ
ДЛЯ ТОГО ЧТОБЫ ОПРЕДЕЛИТЬ СОЛЬ, ВЫБИРАЮТ ВТОРОЕ
ВЕЩЕСТВО, КОТОРОЕ БУДЕТ ОБРАЗОВЫВАТЬ С ЭТОЙ СОЛЬЮ
ОСАДОК**

9. Определите реактив для обнаружения
основания NaOH

- А. Фенолфталеин
- Б. HNO_2
- В. AgCl

**ДЛЯ ТОГО ЧТОБЫ ВЫБРАТЬ РЕАКТИВ,
КОТОРЫЙ РАСТВОРИТ ГИДРОКСИД
МЕДИ (II), НАДО ВЫБРАТЬ
ВЕЩЕСТВО, ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ С
КОТОРЫМ, В ПРОДУКТАХ РЕАКЦИИ НЕ
БУДЕТ ОСАДКА**

10. Определите реактив для растворения
 $\text{Cu}(\text{OH})_2$

- А. вода
- Б. K_2CO_3
- В. HCl

СОКРАЩЕННОЕ ИОННОЕ УРАВНЕНИЕ
 $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{HON}$
СООТВЕТСТВУЕТ ВЗАИМОДЕЙСТВИЮ
СИЛЬНОЙ КИСЛОТЫ И СИЛЬНОГО
ОСНОВАНИЯ

11. Определите взаимодействие каких веществ соответствует ионное уравнение $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{HON}$

- А. $\text{KCl} + \text{HON}$
- Б. $\text{KOH} + \text{HCl}$
- В. $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{HCl}$

12. ВЫБЕРИТЕ УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ КОТОРОМУ СООТВЕТСТВУЕТ ИОННОЕ УРАВНЕНИЕ

