



*Что объединяет вкус яблока, киви,
садовой земляники?*

ТЕМА УРОКА: "КИСЛОТЫ: КЛАССИФИКАЦИЯ И СВОЙСТВА"

***"Чтобы познать, нужно научиться
наблюдать!"***



МОУ «ЛИЦЕЙ «ЭРУДИТ»
АЛТАЙСКОГО КРАЯ
Г.РУБЦОВСКА

Урок химии в 8 классе по теме "Кислоты"

Подготовила учитель химии
высшей квалификационной категории
Войнова Тамара Алексеевна

ПРОВЕРКА ДОМАШНЕГО ЗАДАНИЯ.

Вариант1

1.Перечисленные названия веществ разделите на 2 столбика, в один запишите - электролиты, в другой - неэлектролиты:раствор гидроксида калия, твёрдый гидроксид калия, кристаллы сахара, раствор сахара, дистиллированная вода, карбонат кальция.

2.Пользуясь таблицей растворимости, определите какие вещества, могут быть образованы перечисленными ниже ионами:

K^+ , Sr^{2+} , H^+ , Cl^- , CO_3^{2-} , NO_3^- .

Вариант2

1.Перечисленные названия веществ разделите на 2 столбика, в один запишите - электролиты, в другой-неэлектролиты: кристаллы хлорида натрия,раствор хлорида натрия, сульфат бария, спирт,ледяная уксусная кислота.

2.Пользуясь таблицей растворимости, определите какие вещества, могут быть образованы перечисленными ниже ионами:

H^+ , Na^+ , Cu^{2+} , SO_4^{2-} , I^- ,
 OH^- .



ТЕХНИКА БЕЗОПАСНОСТИ ПРИ РАБОТЕ С КИСЛОТАМИ



ВЗАИМОПРОВЕРКА

1. Электролиты: раствор гидроксида калия.

Неэлектролиты: твердый гидроксид калия, кристаллы сахара, раствор сахара, дистиллированная вода, карбонат кальция

2. K_2SO_4 , KCl , KNO_3 , HCl , H_2CO_3 , HNO_3 , $SrCl_2$, $SrCO_3$, $Sr(NO_3)_2$

14 «+» – 5; 11 «+» – 4;

8 «+» – 3

1. Электролиты: раствор хлорида натрия

Неэлектролиты: кристаллы хлорида натрия, сульфат бария, спирт, ледяная уксусная кислота

2. H_2SO_4 , HI , H_2O , $NaOH$, Na_2SO_4 , NaI , $CuSO_4$, CuI , $Cu(OH)_2$

13 «+» – 5;

10 «+» – 4; 7 «+» – 3



ФИЗИЧЕСКОЕ РАЗНООБРАЗИЕ КИСЛОТ

<http://ru.wikipedia.org>

Зайдите по указанному адресу в Интернет и найдите информацию

О физических свойствах:

1 группа: соляная и серная кислоты

2 группа: угольная и сернистая кислоты

**3 группа: ортофосфорная и кремниевая
КИСЛОТЫ**

САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА.

Прочтите материал п.38 страница 156-157.

Вопросы:

1. Что такое летучесть кислот?
2. Что называется стабильностью (устойчивостью) кислот?
3. Охарактеризуйте сернистую кислоту используя различные виды классификаций.

ФИЗКУЛЬТМИНУТКА



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КИСЛОТ

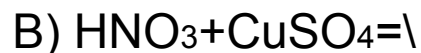
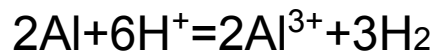
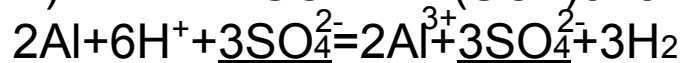
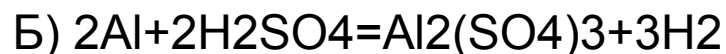
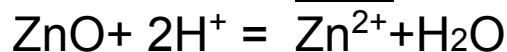
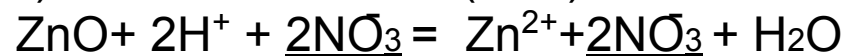
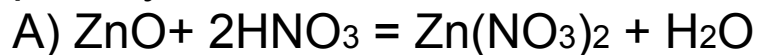
- ЗСD-ROM «Химия.8 класс» (Электронный ресурс) - М. «Просвещение», 2004.

САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА

- Выполните упражнение 4 а,б,в на стр159

САМОПРОВЕРКА

Проверьте, правильно ли вы выполнили задание. Оцените свою работу.



7 "+" – 5; 6 «+» - 4; 4 «+» - 3

РЕФЛЕКСИЯ.

- 1. Что нового вы узнали на уроке?**
- 2. Где можно применить эти знания?**
- 3. Какая информация для вас была наиболее значима?**

ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ.

Набрано 22-20 баллов	Упр.5(стр.159)
Набрано 19-16 баллов	§ 38.Упр.5,4 г,д (стр.159)
Набрано 15-10 баллов	§ 38.Упр.1,3 (стр.159)

ИНТЕРНЕТ РЕСУРСЫ И МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ

- ◉ <http://beon.ru>
- ◉ <http://www.alleng.ru/edu>
- ◉ <http://ru.wikipedia.org>
- ◉ <http://rutube.ru/tracks/1495931.html?v=dac9ed53fa8a8ff074ae56e880f77ccd>
- ◉ Коллекция картинок Microsoft Word
- ◉ Габриэлян О.С. Настольная книга учителя. Химия. 8 класс. М.: Дрофа, 2003
- ◉ Маркина И.В. Современный урок химии. Ярославль. Академия развития. 2008
- ◉ Видеофрагмент о технике безопасности работы с кислотами.
- ◉ ЗСD-ROM «Химия.8 класс» (Электронный ресурс) - М. «Просвещение», 2004.