



*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

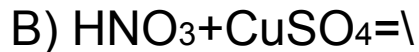
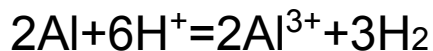
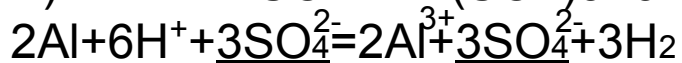
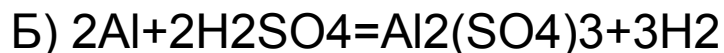
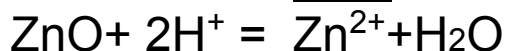
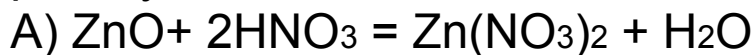
- ЗСD-ROM «Химия.8 класс» (Электронный ресурс) - М. «Просвещение», 2004.

# 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.