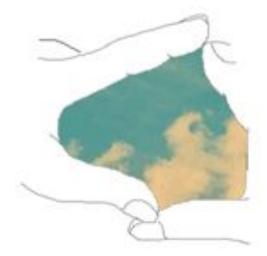


Что объединяет вкус яблока, киви, садовой земляники?

### ТЕМА УРОКА: "КИСЛОТЫ: КЛАССИФИКАЦИЯ И СВОЙСТВА"

"Чтобы познать, нужно научиться наблюдать!"



#### МОУ «ЛИЦЕЙ «ЭРУДИТ» АЛТАЙСКОГО КРАЯ Г.РУБЦОВСКА

## VPOK XIMIMIA B 8 KJRCCO TO TOMO "KICLIOTEI"

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<sub>2</sub>+, H+, Cl-, CO<sub>3</sub>2-, NO<sub>3</sub>-.

#### 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:

### 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<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, KCl, KNO<sub>3</sub>, HCl, H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, HNO<sub>3</sub>, SrCl<sub>2</sub>, SrCO<sub>3</sub>, Sr(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

1.Электролиты: раствор хлорида натрия Неэлектролиты: кристаллы хлорида натрия, сульфат бария,

спирт, ледяная уксусная

2. H2SO4, HI, H2O, NaOH, Na2SO4, NaI, CuSO4, CuI, Cu(OH)2

кислота

### 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**

• 3CD-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.

A) 
$$ZnO+ 2HNO_3 = Zn(NO_3)_2 + H_2O$$
  
 $ZnO+ 2H^+ + 2NO_3 = Zn^{2+} + 2NO_3 + H_2O$   
 $ZnO+ 2H^+ = Zn^{2+} + H_2O$   
B)  $2AI+2H2SO4=AI2(SO4)_3+3H2$   
 $2AI+6H^+ + 3SO_4^2 = 2AI^+ + 3SO_4^2 = 3H_2$   
 $2AI+6H^+ = 2AI^{3+} + 3H_2$   
B)  $HNO_3+CuSO_4=$   
 $7 "+" - 5; 6 «+» - 4; 4 «+» - 3$ 

### 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=dac9ed53fa 8a8ff074ae56e880f77ccd
- 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.
- 3CD-ROM «Химия.8 класс» (Электронный ресурс) М. «Просвещение», 2004.