

ОБЩАЯ ХИМИЯ


11 КЛАСС

РАЗДЕЛ

«ВЕЩЕСТВА И ИХ СВОЙСТВА»



СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА:

- **ОКСИДЫ**
 - **ОСНОВАНИЯ**
 - **КИСЛОТЫ**
 - **АМФОТЕРНЫЕ ГИДРОКСИДЫ**
 - **СОЛИ**
- 

РАСТВОРИМОСТЬ КИСЛОТ. ОСНОВАНИЙ. СОЛЕЙ В ВОДЕ

КАТИОНЫ ГИДРОКСИДОВ (ОСНОВАНИЙ)

		КАТИОНЫ ГИДРОКСИДОВ (ОСНОВАНИЙ)																
		Сильных						Слабых				Амфотерных				Сл. амфот		
		H ⁺	K ⁺	Na ⁺	Li ⁺	Ba ²⁺	Ca ²⁺	NH ₄ ⁺	Mg ²⁺	Fe ²⁺	Ag ⁺	Al ³⁺	Zn ²⁺	Pb ²⁺	Sn ²⁺	Fe ³⁺	Cu ²⁺	
ОН ⁻			Р	Р	Р	Р	М	Р [↑]	Бл	Бл	-	Бл	Бл	Бл	Бл	Бр	С	
АНИОНЫ КИСЛОТ	Сильных	NO ₃ ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	-	Р	Р
		SO ₄ ²⁻	Р	Р	Р	Р	Бл	М	Р	Р	Р	М	Р	Р	Бл	Р	Р	Р
		I ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Ж	Р	Р	Ж	Ок	-	-
		Br ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Бж	Р	Р	Бж	-	Р	Р
		Cl ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Бл	Р	Р	Бл	Р	Р	Р
	Слабых	PO ₄ ³⁻	Р	Р	Р	Бл	Бл	Бл	Р	Бл	Бл	Ж	Бл	Бл	Бл	Бл	Бж	Гл
		CO ₃ ²⁻	Р [↑]	Р	Р	Р	Бл	Бл	Р	Бл	Бл	Бж	-	-	-	-	-	-
		S ²⁻	Р [↑]	Р	Р	Р	Р	Р	Р	М	Ч	Ч	-	Бл	Ч	Бр	-	Ч
		SiO ₃ ²⁻	Бл	Р	Р	Бл	Бл	Бл	-	Бл	Ср	-	-	Рз	Бл	-	-	-

Карбоновые кислоты

Химическая формула	Систематическое название	Тривиальное название
HCOOH	метановая	муравьиная
CH_3COOH	этановая	уксусная
HOOC-COOH	этандиовая	щавелевая



ЗНАЧЕНИЕ КИСЛОТ В ЖИЗНИ ЧЕЛОВЕКА

- **Пищевкусовые добавки**

- **Консервирование**

- **Производство**

- лекарственных средств,**

- красителей, полимеров,**

- взрывчатых веществ, удобрений,**

- пищевых продуктов.**







ТЕМА УРОКА: КИСЛОТЫ

ЦЕЛЬ:


СИСТЕМАТИЗИРОВАТЬ И ОБОБЩИТЬ ЗНАНИЯ О НЕОРГАНИЧЕСКИХ И ОРГАНИЧЕСКИХ КИСЛОТАХ

ЗАДАЧИ:

- **УГЛУБИТЬ ЗНАНИЯ О НОМЕНКЛАТУРЕ И ПРИНЦИПАХ КЛАССИФИКАЦИИ КИСЛОТ**
 - **РАССМОТРЕТЬ ЗАВИСИМОСТЬ ИЗМЕНЕНИЯ СВОЙСТВ КИСЛОТ ОТ СОСТАВА ИХ МОЛЕКУЛ**
 - **ОБОБЩИТЬ ЗНАНИЯ ОБ ОБЩИХ ХИМИЧЕСКИХ СВОЙСТВАХ КИСЛОТ**
 - **РАЗВИВАТЬ УМЕНИЯ НАПИСАНИЯ УРАВНЕНИЙ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ С УЧАСТИЕМ КИСЛОТ**
 - **РАССМОТРЕТЬ НАХОЖДЕНИЕ КИСЛОТ В ПРИРОДЕ ИХ РОЛЬ В ЖИЗНИ ЧЕЛОВЕКА**
- 



**Кислоты – это соединения,
состоящие из кислотных остатков
и атомов водорода,
способных замещаться атомами
металлов
с образованием солей.**





КЛАССИФИКАЦИЯ КИСЛОТ ПО СОДЕРЖАНИЮ АТОМОВ КИСЛОРОДА В МОЛЕКУЛЕ

КИСЛОТЫ

КИСЛОРОДСОДЕРЖАЩИЕ

БЕСКИСЛОРОДНЫЕ





КЛАССИФИКАЦИЯ КИСЛОТ

ПО КОЛИЧЕСТВУ АТОМОВ ВОДОРОДА В

МОЛЕКУЛЕ

КИСЛОТЫ

ОДНООСНОВНЫЕ

ТРЕХОСНОВНЫЕ

ДВУХОСНОВНЫЕ





КЛАССИФИКАЦИЯ КИСЛОТ ПО РАСТВОРИМОСТИ В ВОДЕ



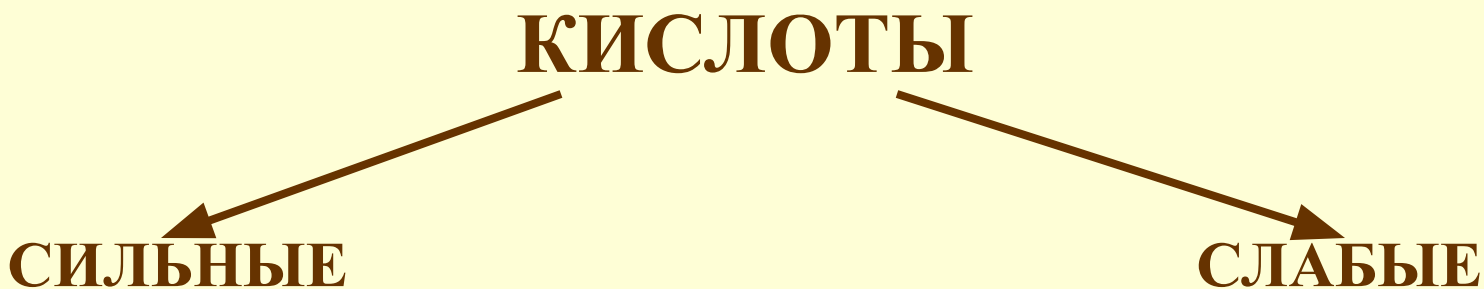


КЛАССИФИКАЦИЯ КИСЛОТ ПО ЛЕТУЧЕСТИ



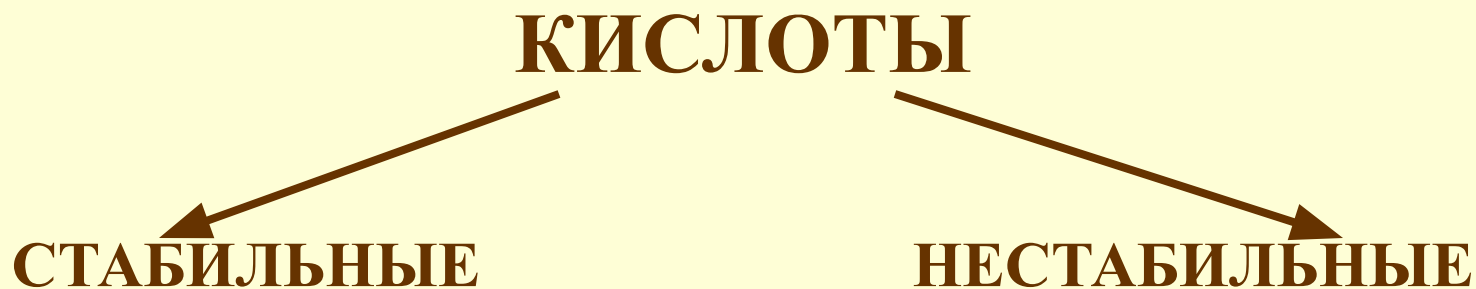


КЛАССИФИКАЦИЯ КИСЛОТ ПО СТЕПЕНИ ДИССОЦИАЦИИ





КЛАССИФИКАЦИЯ КИСЛОТ ПО СТАБИЛЬНОСТИ (УСТОЙЧИВОСТИ)





НОМЕНКЛАТУРА КИСЛОТ

Бескислородные кислоты:

К названию кислотообразующего элемента добавляют гласную «о» и слова «водородная кислота»

H_2S – сероводородная кислота

Кислородсодержащие кислоты:

К русскому названию кислотообразующего элемента добавляют суффикс.

Если элемент проявляет высшую СО – «-ная»: HNO_3 ⁺⁵


Если СО элемента ниже высшей – «-истая»: HNO_2 ⁺³





ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КИСЛОТ

ДИССОЦИАЦИЯ КИСЛОТ

- **Какие кислоты диссоциируют ступенчато?**
 - **Какова окраска лакмуса в растворах кислот?**
 - **Наличием каких ионов обусловлена окраска лакмуса?**
 - **Когда в повседневной жизни мы встречаемся с процессом диссоциации кислот?**
- 



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КИСЛОТ

ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ КИСЛОТ С МЕТАЛЛАМИ И ОСНОВНЫМИ ОКСИДАМИ

- ВСЕ ЛИ МЕТАЛЛЫ РЕАГИРУЮТ С КИСЛОТАМИ?**
 - ПОЧЕМУ ХИМИЧЕСКАЯ РЕАКЦИЯ АЛЮМИНИЯ С КИСЛОТОЙ НАЧИНАЕТСЯ ТОЛЬКО ПОСЛЕ НАГРЕВАНИЯ?**
 - МОЖНО ЛИ В АЛЮМИНИЕВОЙ ПОСУДЕ ГОТОВИТЬ КИСЛЫЕ ЩИ?**
 - МОЖНО ЛИ В ОЦИНКОВАННОМ ВЕДРЕ ХРАНИТЬ ЯГОДУ, КВАСИТЬ КАПУСТУ?**
-



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КИСЛОТ

ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ КИСЛОТ

С ОСНОВАНИЯМИ

- **В ЧЕМ СУТЬ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ КИСЛОТ С ОСНОВАНИЯМИ?**
 - **КАК НАЗЫВАЮТСЯ ДАННЫЕ РЕАКЦИИ? ПОЧЕМУ?**
 - **КАК В ПОВСЕДНЕВНОЙ ЖИЗНИ МЫ МОЖЕМ ИСПОЛЬЗОВАТЬ ДАННОЕ СВОЙСТВО КИСЛОТ?**
-




ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА КИСЛОТ

ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ КИСЛОТ

С СОЛЯМИ

- **В ЧЕМ ОПАСНОСТЬ КИСЛОТНЫХ ДОЖДЕЙ ДЛЯ АРХИТЕКТУРНЫХ ПАМЯТНИКОВ?**
 - **КОГДА В ПОВСЕДНЕВНОЙ ЖИЗНИ МЫ ВСТРЕЧАЕМСЯ С РЕАКЦИЕЙ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ ГИДРОКАРБОНАТА НАТРИЯ С УКСУСНОЙ КИСЛОТОЙ?**
 - **ВСЕ ЛИ СОЛИ И КИСЛОТЫ БУДУТ ВЗАИМОДЕЙСТВОВАТЬ МЕЖДУ СОБОЙ?**
-




**Кислотные свойства кислот,
образованных элементами
одного периода:**



усиливаются





**Кислотные свойства кислот,
образованных элементами одной
подгруппы:**

- H_2SO_4
- H_2SeO_3
- H_6TeO_6



ослабевают




**Кислотные свойства кислот,
образованных элементом
в различных СО:**





ОБЩИЕ СВОЙСТВА КИСЛОТ

- **Кислый вкус**
 - **Действие на индикаторы**
 - **Электрическая проводимость**
 - **Химическое взаимодействие с металлами, основными и амфотерными оксидами, основаниями, солями, спиртами**
 - **Диссоциация при растворении в воде.**
- 

КЛЮЧ ДЛЯ ПРОВЕРКИ ТЕСТА

1 вариант:

1 – 1 а, б, в, д; 2 г, 3 б, г, д; 4 а, в; 5 в, д, г; 6 а, б

2 – 2, 4, 5

3 – 2

4 – 3

2 вариант:

1 – 1 а, б, в, д; 2г, 3 б, в, г; 4 д; 5 б, г; 6 а, в, д

2 – 1, 2, 4

3 – 1

4 – 2

«5» - 0-1 ошибка; **«4»** - 2-3 ошибки **«3»** - 4-5 ошибок

Ошибками являются неверные ответы
и каждый неуказанный верный ответ.




ТЕМА УРОКА: КИСЛОТЫ

ЦЕЛЬ:

СИСТЕМАТИЗИРОВАТЬ И ОБОБЩИТЬ ЗНАНИЯ О НЕОРГАНИЧЕСКИХ И ОРГАНИЧЕСКИХ КИСЛОТАХ

ЗАДАЧИ:

- **УГЛУБИТЬ ЗНАНИЯ О НОМЕНКЛАТУРЕ И ПРИНЦИПАХ КЛАССИФИКАЦИИ КИСЛОТ**
 - **РАССМОТРЕТЬ ЗАВИСИМОСТЬ ИЗМЕНЕНИЯ СВОЙСТВ КИСЛОТ ОТ СОСТАВА ИХ МОЛЕКУЛ**
 - **ОБОБЩИТЬ ЗНАНИЯ ОБ ОБЩИХ ХИМИЧЕСКИХ СВОЙСТВАХ КИСЛОТ**
 - **СОВЕРШЕНСТВОВАТЬ НАВЫКИ БЕЗОПАСНОГО ВЫПОЛНЕНИЯ ХИМИЧЕСКОГО ЭКСПЕРИМЕНТА**
 - **РАЗВИВАТЬ УМЕНИЯ НАПИСАНИЯ УРАВНЕНИЙ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ С УЧАСТИЕМ КИСЛОТ**
- 



ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

- обязательное задание:

§ 20, часть 1, с 251, в 1

- творческое задание:

составить опорный конспект или презентацию, обучающую

компьютерную программу

«Классификация и свойства кислот»

