

Ф.И._____**Класс**_____**Дата**_____.

Рабочий лист

Урок 28

Задание 1. Определите тип каждой из реакций, уравнения которых записаны в таблице. Из букв правильных ответов вы и определите название класса веществ.

Уравнения реакций	Тип химической реакции			
	Соединения	Разложения	Замещения	Обмена
$Mg+H_2SO_4=MgSO_4+H_2$	В	Б	О	М
$2Na+S=Na_2S$	С	Д	Ж	Н
$2Fe(OH)_3=Fe_2O_3+3H_2O$	Г	Т	У	З
$KOH+HCl=KCl+H_2O$	Л	Е	В	Ы
$2Ca+O_2=2CaO$	Л	Н	Г	Б
$Mg+CuCl_2=Cu+MgCl_2$	З	П	К	Д
$CaCO_3=CaO+CO_2$	Р	И	Ф	А

Название класса_____.

Задание 2. Сравните формулы кислот. Ответьте на вопросы, выбрав правильный ответ.

HCl	H_3PO_4	HNO_3	HF
соляная кислота	ортофосфорная кислота	азотная кислота	плавиковая кислота
H_2CO_3	H_2S	$HClO_4$	H_2SO_4
угольная кислота	сероводородная кислота	хлорная кислота	серная кислота

1) Какой элемент присутствует во всех кислотах?
А) водород Б) сера В) кислород Г) углерод

2) Одинаковое ли количество атомов водорода входит в состав кислот?
А) да Б) нет В) не знаю

3) Можно ли только по наличию атома водорода в составе молекулы отнести вещество к классу кислот?
А) да Б) нет В) не знаю

Задание 3. Из предложенных слов, составьте определение понятию «кислоты» и запишите его в рабочий лист.

Слова: из, вещества, это, атомов, сложные, состоящие, кислотного, водорода, и, остатка

Кислоты - _____

_____

Задание 4. Допишите формулы кислот, используя указанную валентность кислотного остатка.
А) мышьяковая кислота_____AsO_4^{III}
Б) марганцовая кислота_____MnO_4^{I}
В) дихромовая кислота_____$Cr_2O_7^{II}$
Г) синильная кислота_____CN^{I}

Задание 5. Используя данные таблицы «Названия кислот и кислотных остатков», вставьте пропущенные слова.

Название кислоты	Формула кислоты	Формула кислотного остатка	Название кислотного остатка
фтороводородная кислота (плавиковая кислота)	HF	$—F$	фторид
хлороводородная кислота (соляная кислота)	HCl	$—Cl$	хлорид
хлорная кислота	$HClO_4$	$—ClO_4$	перхлорат
бромоводородная кислота	HBr	$—Br$	бромид
йодоводородная кислота	HI	$—I$	йодид
сероводородная кислота	H_2S	$=S$	сульфид
сернистая кислота	H_2SO_3	$=SO_3$	сульфит
серная кислота	H_2SO_4	$=SO_4$	сульфат
азотистая кислота	HNO_2	$—NO_2$	нитрит
азотная кислота	HNO_3	$—NO_3$	нитрат
ортофосфорная кислота	H_3PO_4	$≡PO_4$	фосфат
угольная кислота	H_2CO_3	$=CO_3$	карбонат
кремневая кислота	H_2SiO_3	$=SiO_3$	силикат

1. Название кислот состоит из _____--(А)_____(Б), одно из которых всегда_____(В).
Пропущенные слова: одного, двух, трех, слова, фраз, слов, формула, кислота, остаток.

2. Как связаны название кислоты и ее качественный состав? В названии кислоты отображается название_____(А), входящего в ее состав.
Пропущенные слова: вещества, молекулы, атома, элемента.

3. В чем отличие названий кислот, образованных одним элементом? В названии разных кислот, образованных одним элементом, разный_____(А).
Пропущенные слова: окончание, приставка, суффикс, корень.

4. Как связано название кислотного остатка и его качественный состав? В названии кислотного остатка отображается _____(А) название_____(Б), входящего в его состав.
Пропущенные слова: немецкое, русское, латинское, английское, вещества, молекулы, атома, элемента.

5. В чем отличие названий кислотных остатков, образованных одним элементом? В названии кислотных остатков, образованных одним элементом, разный_____(А).
Пропущенные слова: окончание, приставка, суффикс, корень.

6. Как связаны названия кислотных остатков и соответствующих им кислот?
А) Если в названии кислоты есть корень -ВОДОРОД-, то в названии кислотного остатка суффикс_____(А).
Б) Если в названии кислоты суффикс -Н-, то в названии кислотного остатка суффикс_____(Б).
В) Если в названии кислоты суффикс – ИСТ-, то в названии кислотного остатка суффикс_____(В).

Пропущенные слова: -ИД-, -ИСТ-,-Н-,-ИТ-,-АТ-

Задание 6. Выполните задания.

1) Сложные вещества имеют весьма разнообразный состав. Какие из перечисленных веществ, с вашей точки зрения, относятся к кислотам: $NaNO_3$, H_2SO_3, CCl_4, H_2O, H_2S, H_2SiO_3, NO_2? По какому признаку вы отнесли эти вещества к кислотам? Назовите эти вещества.

Ответ: _____

_____

_____

2) Дайте характеристику азотной кислоты по плану:

А) формула _____.

Б) наличие атомов кислорода в молекуле_____.

В) валентность кислотного остатка_____.

Г) растворимость в воде_____.

Задание 7. Оцените свою работу на уроке, поставив пометку на соответствующем уровне шкалы.



Спасибо за работу!