Здравствуйте ребята! **Задания присылаем по элект. Почте на 15 апреля до 17. часов**

Задание по химии: повторить параграф 44 Кислоты, читаем параграф 45 Химические свойства кислот. Делаем конспект по 45 параграфу только химические свойства кислот.

Это ссылка на видеоурок в ютубе по кислотам. Внимательно посмотрите и запоминайте. Кто не может посмотреть читайте параграфы.

<https://yandex.ru/video/preview/?text=видеоурок%20по%20химии%208%20класс%20кислоты%20их%20классификация%20и%20свойства&path=wizard&parent-reqid=1586855111153481-228642658063741409100322-production-app-host-vla-web-yp-328&filmId=15909105539876025972>

Выполняем тесты 2 варианта по данной теме

**Тесты решаем в таблицу вносим ответы, не забываем указать вариант и фамилию дату класс**

**Тест по теме «Кислоты»  В - 1**

1. Из предложенных ниже фрагментов соберите определение «кислот»

а) простые вещества

б) сложные вещества

в) содержат ионы металлов

г) имеют в составе атомы водорода

д) содержат кислотные остатки

е) содержат гидроксид-ионы

1. Выберите бескислородные кислоты

а) H2S

б) H3PO4

в) HBr

г) H2SO3

д) НСl

е) HNO2

1. Выберите двухосновные кислоты

а) HNO3

б) H2S

в) HNO2

г) H2SO4

д) НСl

е) H2CO3

1. Выберите формулу сернистой кислоты

а) H2S

б) H2SiO3

в) H2SO4

д) H2SO3

1. Выберите название кислоты, формула которой H2SiO3

а) сернистая

б) кремниевая

в) угольная

г) серная

1. Соотнесите названия кислот и формулы

1) серная                          а)  H2S               б)  H2CO3

        2) азотная                         в)  H2SO4г) H2SO3

        3) сероводородная           д) HNO2е) HNO3

        4) азотистая

1. Выберите формулы одноосновных кислородосодержащих кислот

а) H2SiO3

б) HNO3

в) НСl

г) HNO2

д) H3PO4

е) HBr

1. Выберите формулы кислот, ион кислотного остатка которых имеет заряд 2-

а) H2S

б) HNO3

в) H2CO3

г) НСl

д) H3PO4

е) H2SO4

1. Соотнесите формулу иона кислотного остатка и название кислоты

1) SO4 2-       а) серная                      б) азотистая

2) NO2-      в) азотная                   г) сероводородная

3)  PO43-      д) сернистая               е) фосфорная

1. Метилоранжевый в кислой среде

а) оранжевый

б) желтый

в) розовый (красный)

-------------------------------------------------------------------------------------

**Тест по теме «Кислоты»   В - 2**

1. Из предложенных ниже фрагментов соберите определение «кислот»

а) простые вещества

б) сложные вещества

в) содержат ионы металлов

г) имеют в составе атомы водорода

д) содержат кислотные остатки

е) содержат гидроксид-ионы

1. Выберите бескислородные кислоты

а) H2SO3

б) H3PO4

в) HBr

г) H2S

д) НСl

е) HNO3

1. Выберите двухосновные кислоты

а) H2S

б) HNO3

в) HNO2

г) H2SO3

д) НBr

е) H2CO3

1. Выберите формулу серной кислоты

а) H2S

б) H2SiO3

в) H2SO4

д) H2SO3

1. Выберите название кислоты, формула которой H2CO3

а) сернистая

б) кремниевая

в) угольная

г) серная

1. Соотнесите названия кислот и формулы

1) серная                          а)  H2S               б)  H2CO3

        2) угольная                         в)  H2SO4г) H2SO3

        3) сероводородная           д) HNO2е) HNO3

        4) азотная

1. Выберите формулы одноосновных кислородосодержащих кислот

а) H2SiO3

б) HNO3

в) НСl

г) HNO2

д) H3PO4

е) HBr

1. Выберите формулы кислот, ион кислотного остатка которых имеет заряд 1-

а) H2S

б) HNO3

в) H2CO3

г) НСl

д) H3PO4

е) H2SO4

1. Соотнесите формулу иона кислотного остатка и название кислоты

1) S2-       а) серная                      б) азотистая

2) NO3-      в) азотная                   г) сероводородная

3)  PO43-      д) сернистая               е) фосфорная

1. Метилоранжевый в кислой среде

а) оранжевый

б) желтый

в) розовый (красный)