**Тест по теме «Кислоты» .**

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)

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