Тест по теме: «Серная кислота»

1. Молекулярная формула серной кислоты:

а) Н3РО4 б) НNO2 в) HNO3 г) H2SO4

1. Тип химической связи между атомами в серной кислоте:

а) металлическая б) ковалентная в) ионная г) водородная

1. Степень окисления атома серы в серной кислоте:

а) +4 б) 0 в) +6 г) -2

1. Ангидрид серной кислоты:

а) SO2 б) SO3  в) H2S г) H2O

1. По содержанию атомов кислорода в молекуле серная кислота:

а) кислородсодержащая б) бескислородная

в) многокислотная г) однокислотная

1. По числу атомов водорода:

а) двухосновная б) трехосновная

в) одноосновная г) четырехосновная

1. Серная кислота в воде:

а) растворяется б) мало растворяется

в) не растворяется г) все перечисленные ответы верны

1. По степени электролитической диссоциации в воде серная кислота:

а) слабый электролит б) средний электролит

в) сильный электролит г) все перечисленные ответы верны

1. Соли серной кислоты называются:

а) сульфатами б) сульфидами

в) сульфитами г) тиосульфатами

1. С какими из всех перечисленных веществ будет взаимодействовать раствор серной кислоты:

а) KOH, HNO3, K2CO3,CuO б) NaOH, MgO, Na2CO3, Zn

в) Fe(OH)3, Na2SO4, CuO, Mg г)Al2O3, NaOH, SO3, BaCl2