

Тест по теме «Кислоты»

1 вариант

1. Окраска лакмуса в кислой среде:

- а) красная б) малиновая в) бесцветная г) синяя

2. Двухосновной и кислородосодержащей кислотой является:

- а) сероводородная б) хлороводородная
в) серная г) фосфорная

3. Укажите формулу оксида, который отвечает азотной кислоте:

- а) N_2O_3 б) NO_2 в) NO г) N_2O_5

4. Бескислородной кислотой является

- а) кремниевая в) угольная
б) хлороводородная г) фосфорная

5) Выделяется газ при взаимодействии соляной кислоты с

- а) с оксидом меди (II) в) с гидроксидом магния
б) с медью г) с магнием

б) Формула сероводородной кислоты:

- а) H_2SO_4 б) H_2S в) H_2SO_3 г) HCl

7) С раствором серной кислоты взаимодействует

- а) Ag б) CuO в) P_2O_5 г) Na_2SO_4

8) В реакцию с азотной кислотой вступает

- а) кремниевая кислота в) оксид углерода (IV)
б) нитрат натрия г) гидроксид бария

9) Раствор соляной кислоты реагирует с каждым из двух веществ:

- а) Zn и CuO б) Mg и HCl в) $Cu(OH)_2$ и N_2 г) $BaCl_2$ и H_2

10) С раствором соляной кислоты **не взаимодействует**

- а) оксид калия в) оксид углерода (II)
б) гидроксид цинка г) карбонат натрия

11) При взаимодействии карбоната кальция с азотной кислотой образуется

12) Количество атомов водорода в кислоте называется

13) кислота + основание образуется +

14) С растворами кислот взаимодействуют металлы, находящиеся

15) Реакция между раствором соляной кислоты и медью невозможна, потому что

16) H_2CO_3 называется

17) азотная кислота диссоциирует на и

18) + = соль + вода

Кислоты

2 вариант

1. Данную кислоту нельзя распознать действием лакмуса

- а) HCl б) H_2SO_4 в) H_2CO_3 г) H_2SiO_3

2. Трёхосновой и кислородосодержащей кислотой является:

- а) сероводородная б) хлороводородная
в) серная г) фосфорная

3. Укажите формулу оксида, который отвечает азотистой кислоте:

- а) N_2O_3 б) NO_2 в) NO г) N_2O_5

4. Кислородосодержащей и одноосновой кислотой является

- а) кремниевая в) угольная
б) азотная г) фосфорная

5) Не выделяется газ при взаимодействии соляной кислоты с

- а) с оксидом меди (II) в) с сульфидом железа
б) с карбонатом натрия г) с магнием

б) Формула соляной кислоты:

- а) H_2SO_4 б) H_2S в) H_2SO_3 г) HCl

7) С раствором серной кислоты **не взаимодействует**

- а) AgOH б) CuO в) P_2O_5 г) BaCl_2

8) В реакцию с соляной кислотой вступает

- а) кремниевая кислота в) оксид углерода (IV)
б) медь г) гидроксид натрия

9) Раствор серной кислоты реагирует с каждым из двух веществ:

- а) Zn и CuO б) Mg и HCl в) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ и N_2 г) BaCl_2 и H_2

10) С раствором соляной кислоты взаимодействует

- а) ртуть в) оксид углерода (II)
б) гидроксид цинка г) сульфат бария

11) При взаимодействии оксида меди (II) с азотной кислотой образуется

12) Реакция между кислотой и щёлочью называется

13) кислота + соль образуется +

14) С растворами кислот взаимодействуют соли, если

15) Реакция между раствором соляной кислоты и нитратом натрия невозможна, потому что

16) H_2SO_3 называется

17) Серная кислота диссоциирует на и

18) + = соль + $\text{H}_2\uparrow$