

Самостоятельная работа по химии Кислоты 8 класс

1 вариант

1. Заполните таблицу

Кислота	Название кислоты	Название соли	Формула соответствующего оксида	Класс кислоты	Заряд кислотного остатка
HNO_3					
HI					
H_3PO_4					

2. Какие фразы имеют отношение к описанию серной кислоты:

- летучая,
- тяжелая маслянистая жидкость,
- pH раствора > 7 ,
- при растворении в воде выделяется большое количество воды,
- обугливает древесину.

Самостоятельная работа по химии Кислоты 8 класс

2 вариант

1. Заполните таблицу

Кислота	Название кислоты		Название соли	Формула соответствующего оксида	Класс кислоты	Заряд кислотного остатка
HNO_2						
H_2SO_3						
HF						

2. Какие фразы имеют отношение к описанию угольной кислоты:

- а) летучая,
- б) твердая,
- в) рН раствора < 7 ,
- г) неустойчивая,
- д) изменяет окраску фенолфталеина на малиновую.

Самостоятельная работа по химии Кислоты 8 класс

3 вариант

1. Заполните таблицу

Кислота	Название кислоты	Название соли	Формула соответствующего оксида	Класс кислоты	Заряд кислотного остатка
H_2SiO_3					
H_2S					
H_2CO_3					

2. Какие фразы имеют отношение к описанию азотной кислоты:

- а) разъедает органические ткани,
- б) одноосновная,
- в) рН раствора = 7,
- г) степень окисления азота + 5,
- д) изменяет окраску лакмуса на красную.

Самостоятельная работа по химии Кислоты 8 класс

4 вариант

1. Заполните таблицу

Кислота	Название кислоты	Название соли	Формула соответствующего оксида	Класс кислоты	Заряд кислотного остатка
H_2SO_4					
HCl					
H_3PO_4					

2. Какие фразы имеют отношение к описанию сернистой кислоты:

- а) твердая,
- б) кислородсодержащая,
- в) рН раствора > 7 ,
- г) неустойчивая,
- д) изменяет окраску метилового оранжевого на красно-розовую

Ответы самостоятельную работу по химии Кислоты

1 вариант

1.
 HNO_3 , азотная, нитраты, N_2O_5 , кислородсодержащая, одноосновная, 1-;
 HI , иодоводородная, иодиды, нет оксида, бескислородная, одноосновная, 1-;
 H_3PO_4 , фосфорная, фосфаты, P_2O_5 , кислородсодержащая, трехосновная, 3-.
2. б), г), д).

2 вариант

1.
 HNO_2 , азотистая, нитриты, N_2O_3 , одноосновная, кислородсодержащая, 1-;
 H_2SO_3 , сернистая, сульфиты, SO_2 , кислородсодержащая, 2-;
 HF , плавиковая или фтороводородная, фториды, нет оксида, бескислородная, одноосновная, 1-.
2. а), в), г).

3 вариант

1.
 H_2SiO_3 , кремниевая, силикаты, SiO_2 , двухосновная, кислородсодержащая, 2-;
 H_2S , сероводородная, сульфиды, нет оксида, двухосновная, бескислородная, 2-;
 H_2CO_3 , угольная, карбонаты, CO_2 , двухосновная, кислородсодержащая, 2-.
2. а), б), г), д).

4 вариант

1.
 H_2SO_4 , серная кислота, сульфаты, SO_3 , двухосновная, кислородсодержащая, 2-;
 HCl , соляная, хлориды, нет оксида, одноосновная, бескислородная, 1-;
 H_3PO_4 , фосфорная, фосфаты, P_2O_5 , трехосновная, кислородсодержащая, 3-.
2. б), г), д).