

## ВАРИАНТ 1

1. Какие из указанных оксидов растворяются в соляной (хлороводородной) кислоте?
  - а) оксид железа (+2)
  - б) диоксид кремния
  - в) оксид углерода (+2)Написать уравнение реакции. Соль назвать
2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{BaCl}_2$  и  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
3. Чем нужно подействовать на оксид алюминия, чтобы получить метаалюминат бария? Написать уравнение реакции.
4. При каких соотношениях гидроксида кальция и хромовой кислоты образуется основная соль?
5. Как перевести фосфат магния в фосфат гидроксомагния. Написать уравнение реакции.
6. Какая соль получится при взаимодействии одного моля гидрокарбоната кальция с одним молем гидроксида кальция? Написать уравнение реакции. Соль назвать.

## ВАРИАНТ 2

1. С каким из перечисленных веществ будет реагировать соляная (хлороводородная) кислота? Написать уравнение реакции и назвать соль.
  - а)  $\text{ZnO}$
  - б)  $\text{N}_2\text{O}_5$
  - в)  $\text{CO}_2$
2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$  и  $\text{KI}$
3. Как из гидроксида бария и хлорноватой кислоты получить основную соль? Написать уравнение реакции и назвать соль.
4. Какая соль образуется при взаимодействии 2 моль гидроксида цинка и 1 моль серной кислоты. Написать уравнение реакции и назвать соль.
5. Как перевести дигидрофосфат натрия в гидрофосфат натрия? Написать уравнение реакции.
6. Какая соль получится при взаимодействии гидросульфата хрома (+3) с пятикратным избытком гидроксида натрия. Написать уравнение реакции.

### ВАРИАНТ 3

1. Какой из перечисленных оксидов является не-солеобразующим?  
Ответ: а)  $\text{CO}_2$     б)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$     в)  $\text{NO}$
2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{CuSO}_4$  и  $\text{H}_2\text{S}$
3. Какая соль получится при взаимодействии одного моль фосфорной кислоты с одним моль гидроксида стронция? Написать уравнение реакции. Соль назвать.
4. Какая соль получится при взаимодействии эквивалентных количеств оксида цинка и гидроксида бария? Написать уравнение реакции и назвать соль.
5. Как перевести сульфат гидроксоникеля (+2) в сульфат никеля? Написать уравнение реакции.
6. Напишите уравнение реакции и укажите при каких соотношениях карбоната гидроксобария и серной кислоты образуется гидросульфат бария?

### ВАРИАНТ 4

1. Какой из указанных оксидов будет реагировать с гидроксидом натрия?  
а)  $\text{As}_2\text{O}_5$     б)  $\text{BaO}$     в)  $\text{SiO}$
2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{FeCl}_3$  и  $\text{NH}_4\text{OH}$
3. Какая соль получится при сплавлении одного моль диоксида кремния с одним моль гидроксида натрия?  
Ответ: а) средняя    б) основная    в) кислая
4. Как перевести сульфат алюминия в сульфат гидроксиалюминия? Написать уравнение реакции.
5. Какая соль получится при взаимодействии 1 моль гидроксида кальция с 1 моль оксида углерода (+4)? Написать уравнение реакции. Соль назвать.
6. При каких соотношениях сульфата гидроксобария и фосфорной кислоты образуется дигидрофосфат бария?

## ВАРИАНТ 5

1. Какой из указанных гидроксидов проявляет амфотерные свойства?
  - а) гидроксид магния
  - б) гидроксид калия
  - в) гидроксид алюминия

Ответ доказать.

2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{Ca(OH)}_2$  и  $\text{HNO}_3$
3. Какая соль получится при сплавлении одного моля диоксида кремния с двумя моля гидроксида натрия? Написать уравнение реакции и назвать соль.
4. Как перевести сульфат гидроксохрома в сульфат дигидроксохрома? Написать уравнение реакции.
5. Что получится при взаимодействии гидроксида кальция с избытком углекислого газа? Написать уравнение реакции. Соль назвать.
6. При каких соотношениях карбоната гидроксокальция и фосфорной кислоты образуется гидрофосфат кальция? Написать уравнение реакции.

## ВАРИАНТ 6

1. Какой из указанных гидроксидов проявляет амфотерные свойства?

Ответ: а) гидроксид цинка (+2)

б) гидроксид меди (+2)

в) гидроксид кадмия (+2)

2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{Cr(OH)}_3$  и  $\text{KOH}$
3. Как из гидроксида кальция действием сероводородной кислоты получить кислую соль. Написать уравнение реакции и назвать соль.
4. При каких соотношениях гидроксид железа (+3) и соляная (хлороводородная) кислота образуют хлорид гидроксожелеза?
5. Что образуется при взаимодействии насыщенного раствора карбоната стронция с избытком углекислого газа? Написать уравнение реакции и назвать соль.
6. Как перевести дигидрофосфат кальция в гидрофосфат кальция? Написать уравнение реакции.

## ВАРИАНТ 7

1. Какой из перечисленных оксидов проявляет основные свойства и какое основание ему соответствует? Написать уравнение реакции.  
Ответ: а)  $\text{MnO}_3$       б)  $\text{V}_2\text{O}_3$       в)  $\text{FeO}$
2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{CaCl}_2$  и  $\text{AgNO}_3$
3. При каких соотношениях оксида стронция и оксида фосфора (+5) образуется фосфат стронция? Написать уравнение реакции.
4. Какая соль получится при насыщении раствора гидроксида бария избытком углекислого газа? Написать уравнение реакции, соль назвать.
5. Из сульфида кальция получить его гидросульфид. Написать уравнение реакции.
6. При каких соотношениях перманганата гидроксида алюминия и марганцевой кислоты получится перманганат алюминия? Написать уравнение реакции.

## ВАРИАНТ 8

1. Какой из перечисленных оксидов является кислотным и какая кислота ему соответствует? Кислоту назвать.  
Ответ: а)  $\text{MnO}$       б)  $\text{Cl}_2\text{O}_7$       в)  $\text{Li}_2\text{O}$
2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{BaCl}_2$  и  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
3. Какая соль получится при сплавлении эквивалентных количеств оксида цинка и гидроксида железа(+2)? Написать уравнение реакции и назвать соль.  
Ответ: а) кислая      б) средняя      в) основная
4. Как перевести карбонат гидроксомеди в хромат меди? Написать уравнения реакции.
5. Как из сульфата лития получить гидросульфат лития? Написать уравнения реакции.
6. При каких соотношениях фосфата гидроксомагния и фосфорной кислоты образуется дигидрофосфат магния? Написать уравнение реакции

## ВАРИАНТ 9

1. В каком из перечисленных соединений хром проявляет металлические свойства?

Ответ: а)  $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$  б)  $\text{Mg}(\text{CrO}_2)_2$  в)  $\text{K}_2\text{CrO}_4$

2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{Na}_3\text{PO}_4$  и  $\text{AlCl}_3$

3. Какая соль получится при взаимодействии эквивалентных количеств гидрокарбоната кальция и гидроксида кальция? Написать уравнение реакции и назвать соль.

4. Как перевести гипохлорит гидроксоникеля (+2) в гипохлорит никеля? Написать уравнение реакции.

5. При каких соотношениях фосфорной кислоты и гидроксида титана (+2) получится дигидрофосфат титана. Написать уравнение реакции.

6. Какая соль получится при взаимодействии 1 моль карбоната гидроксокадмия с избытком угольной кислоты? Написать уравнение реакции и назвать соль.

## ВАРИАНТ 10

1. В каком из перечисленных соединений марганец проявляет металлические свойства?

Ответ: а)  $\text{MnCl}_2$  б)  $\text{MnO}_3$  в)  $\text{KMnO}_4$

2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{FeCl}_3$  и  $\text{NH}_4\text{OH}$

3. Какая соль получится при взаимодействии эквивалентных количеств гидросульфита кальция и гидроксида кальция? Написать уравнение реакции. Соль назвать.

4. Как перевести фторид железа (+3) во фторид гидроксожелеза (+3)? Написать уравнение реакции.

5. При каких соотношениях борной кислоты и гидроксида кальция получится дигидроборат кальция? Ответ доказать.

6. Какая соль получится при взаимодействии одного моль хромата гидроксокадмия с избытком хромовой кислоты? Написать уравнение реакции. Соль назвать.

## ВАРИАНТ 11

1. В каком из перечисленных соединений хром проявляет неметаллические свойства?

Ответ: а)  $\text{CrCl}_3$  б)  $\text{Fe}(\text{CrO}_2)_2$  в)  $\text{Cr}_2\text{O}_3$

2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{Be}(\text{OH})_2$  и  $\text{KOH}$

3. Какая соль получится при взаимодействии эквивалентных количеств гидрокарбоната кальция и гидроксида кальция? Напишите уравнение реакции.

4. Как перевести нитрат никеля (+2) в нитрат гидроксоникеля? Написать уравнение реакции.

5. При каких соотношениях фосфорной кислоты и гидроксида стронция получится дигидрофосфат стронция? Написать уравнение реакции.

6. Какая соль получится при действии избытка серной кислоты на сульфат гидроксиалюминия? Написать уравнение реакции. Соль назвать.

## ВАРИАНТ 12

1. В каком из перечисленных соединений цинк проявляет неметаллические свойства?

Ответ: а)  $\text{ZnO}$  б)  $\text{ZnSO}_4$  в)  $\text{K}_2\text{ZnO}_2$

2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  и  $\text{HNO}_3$

3. Какая соль получится при взаимодействии эквивалентных количеств гидросиликата кальция и гидроксида кальция? Написать уравнение реакции. Соль назвать.

4. Как перевести сульфат никеля (+2) в гидросульфат никеля (+2)? Написать уравнение реакции.

5. При каких соотношениях фосфорной кислоты и гидроксида кальция получится дигидрофосфат кальция? Ответ доказать.

6. Какая соль получится при взаимодействии сульфата гидроксиокадмия с избытком серной кислоты? Написать уравнение реакции. Соль назвать.

### ВАРИАНТ 13

1. Какой из указанных оксидов растворяется в бромоводородной кислоте?

а) оксид азота (+2)

б) диоксид серы

в) оксид хрома (+3)

Написать уравнение реакции. Соль назвать.

2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{Al}(\text{OH})_3$  и  $\text{KOH}$

3. Чем нужно подействовать на оксид цинка, чтобы получить цинкат бария? Написать уравнение реакции.

4. При каких соотношениях гидроксида цинка и хромовой кислоты образуется кислая соль? Написать уравнение реакции. Соль назвать.

5. Как перевести фосфат калия в дигидрофосфат калия? Написать уравнение реакции.

6. Какая соль получится при взаимодействии 1 моль гидрохромата кальция с тремя моль гидроксида кальция? Написать уравнение реакции. Соль назвать.

### ВАРИАНТ 14

1. Какой из указанных оксидов растворяется в соляной кислоте?

а)  $\text{Mn}_2\text{O}_7$     б)  $\text{MnO}$     в)  $\text{SiO}_2$

Напишите уравнение реакции. Соль назвать.

2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{Na}_3\text{PO}_4$  и  $\text{NH}_4\text{OH}$

3. Какая соль образуется при взаимодействии раствора гидроксида аммония с избытком серной кислоты? Написать уравнение реакции. Соль назвать.

4. Какая соль образуется при взаимодействии эквивалентных количеств гидроксида железа (+2) и хлороводородной кислоты? Написать уравнение реакции. Соль назвать.

5. При каких соотношениях гидроксида алюминия и серной кислоты образуется гидросульфат алюминия? Написать уравнение реакции.

6. Как из гидросульфата хрома (+3) получить сульфат дигидрохромида (+3)? Написать уравнение реакции.

## ВАРИАНТ 15

1. Какой из перечисленных оксидов является несолеобразующим? Ответ обосновать.  
а) CO      б) ZnO      в) SO<sub>3</sub>.
2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между NiSO<sub>4</sub> и H<sub>2</sub>S
3. Какая соль получится при взаимодействии 1 моль борной кислоты с одним моль гидроксида натрия? Написать уравнение реакции. Соль назвать.
4. Какая соль получится при пропускании избытка сернистого газа SO<sub>2</sub> через раствор гидроксида кальция?
5. Как перевести перманганат дигидроксожелеза (+3) в перманганат железа? Написать уравнение реакции.
6. Напишите уравнение реакции и укажите при каких соотношениях фосфата гидроксида кальция и серной кислоты образуется сульфат кальция?

## ВАРИАНТ 16

1. С каким из перечисленных веществ: оксид бора, диоксид азота или оксид магния будет реагировать хлорная кислота? Написать уравнение реакции назвать соль.
2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между Cr(OH)<sub>3</sub> и NaOH
3. Как из гидроксида магния и фосфорной кислоты получить основную соль? Написать уравнение реакции. Соль назвать.
4. Какая соль образуется при взаимодействии избытка борной кислоты с 1 моль гидроксида кальция? Написать уравнение реакции и назвать соль.
5. Как перевести хромат гидроксида магния в гидрохромат магния? Написать уравнение реакции.
6. Написать уравнение реакции образования гидросиликата натрия.



## ВАРИАНТ 17

1. Какие из указанных оксидов: оксид селена (+4), диоксид кремния или оксид скандия (+3); растворяются в фосфорной кислоте? Написать уравнение реакции. Соль назвать.
2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{BaCl}_2$  и  $\text{K}_2\text{SO}_4$
3. Чем нужно подействовать на оксид цинка, чтобы получить цинкат стронция? Написать уравнение реакции.
4. При каких соотношениях гидроксида бария и ортофосфорной кислоты образуется основная соль? Написать уравнение реакции.
5. Как перевести сульфит магния в гидросульфит магния? Написать уравнение реакции.
6. Какая соль получится при взаимодействии 1 моль гидроксида рубидия с избытком сернистой кислоты? Написать уравнение реакции. Соль назвать.

## ВАРИАНТ 18

1. Какой из указанных оксидов растворяется в хлорноватой кислоте?  
а)  $\text{CaO}$       б)  $\text{NO}$       в)  $\text{CO}_2$   
Написать уравнение реакции Соль назвать.
2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$  и  $\text{NaCl}$
3. Какая соль образуется при взаимодействии раствора гидроксида лития с избытком сероводородной кислоты? Написать уравнение реакции. Соль назвать.
4. Какое соединение образуется при взаимодействии эквимольных количеств гидроксида цинка и гидроксида кальция?
5. При каких соотношениях гидроксида железа (+3) и ортофосфорной кислоты образуется дигидроортофосфат железа (+3)?
6. Как из хлората дигидроксоалюминия получить хлорат алюминия? Написать уравнение реакции.

## ВАРИАНТ 19

1. Какие из указанных оксидов растворяются в уксусной кислоте?
  - а) оксид кадмия
  - б) оксид алюминия
  - в) оксид фосфора (+5).
2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{FeSO}_4$  и  $\text{H}_2\text{S}$
3. Чем нужно подействовать на оксид алюминия, чтобы получить алюминат натрия? Написать уравнение реакции.
4. При каких соотношениях гидроксида кальция и сероводородной кислоты образуется сульфид гидроксокальция? Написать уравнение реакции.
5. Как перевести фосфат железа (+3) в дигидрофосфат железа? Написать уравнение реакции.
6. Какая получится соль при взаимодействии гидросульфата хрома (+3) с гидроксидом хрома (+3)?

## ВАРИАНТ 20

1. С какими из перечисленных веществ будет реагировать фосфорная кислота?
  - а)  $\text{P}_2\text{O}_5$
  - б)  $\text{SO}_2$
  - в)  $\text{CdO}$Написать уравнение реакции. Соль назвать.
2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$  и  $\text{NH}_4\text{OH}$
3. При каком соотношении гидроксида цинка и фосфорной кислоты можно получить основную соль? Написать уравнение реакции. Назвать соль.
4. Какая соль образуется при действии избытка  $\text{CO}_2$  на гидроксид кальция? Написать уравнение реакции и назвать соль.
5. Как перевести хромат гидроксомагния в гидрочромат магния? Написать уравнение реакции.
6. Написать уравнение реакции образования гидросульфита натрия.

## ВАРИАНТ 21

1. Какие из указанных оксидов растворяются в уксусной кислоте?

- а) оксид кадмия
- б) оксид алюминия
- в) оксид фосфора (+5).

Написать уравнение реакции. Соль назвать.

2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{Be}(\text{OH})_2$  и  $\text{KOH}$

3. Чем нужно подействовать на оксид алюминия, чтобы получить алюминат натрия? Написать уравнение реакции.

4. При каких соотношениях гидроксида кальция и циановодородной кислоты образуется цианид гидроксокальция? Написать уравнение реакции. Соль назвать.

5. Как перевести фосфат железа (+3) в дигидрофосфат железа? Написать уравнение реакции.

6. Какая получится соль при взаимодействии гидросульфата хрома (+3) с пятикратным избытком гидроксида натрия.

## ВАРИАНТ 22

1. Какой из указанных оксидов растворяется в растворе гидроксида натрия?

- Ответ: а) оксид железа (II)  
б) диоксид кремния  
в) оксид углерода (II)

Написать уравнение реакции. Соль назвать.

2. Чем нужно подействовать на оксид алюминия, чтобы получить метаалюминат бария? Написать уравнение реакции.

3. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия гидроксида кальция и хромовой кислоты с образованием основной соли?

4. Как перевести сульфат гидроксохрома (III) в сульфат дигидроксохрома(III)? Написать уравнение реакции.

5. Какая соль получится при взаимодействии эквивалентных количеств оксида цинка и гидроксида бария? Написать уравнение реакции и назвать соль.

6. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение перевода дигидрофосфата кальция в гидрофосфат кальция?

### ВАРИАНТ 23.

1. С каким из приведенных ниже веществ будет реагировать фосфорная кислота? Написать уравнение реакции и назвать соль.

а)  $\text{Cd}(\text{OH})_2$       б)  $\text{N}_2\text{O}_5$       в)  $\text{CO}_2$

2. Какие из указанных оксидов растворяются в бромоводородной кислоте?

Ответ: а) оксид азота (11)

б) диоксид серы

в) оксид хрома (111)

Написать уравнение реакции. Соль назвать.

3. Какая соль образуется при взаимодействии 2 молей гидроксида цинка и 1 моля угольной кислоты. Написать уравнение реакции и назвать соль.

4. Как перевести дигидрофосфат натрия в гидрофосфат натрия? Написать уравнение реакции.

5. Написать реакцию образования основной соли карбоната гидроксомеди.

6. При каких соотношениях фосфорной кислоты и гидроксида кальция получится дигидрофосфат кальция. Написать уравнение реакции.

### ВАРИАНТ 24

1. Какая из формул соответствует хлорату бария? Написать уравнение образования этой соли.

а)  $\text{Ba}(\text{ClO}_2)_2$     б)  $\text{Ba}(\text{ClO}_3)_2$     в)  $\text{BaCl}_2$

2. Какая соль получится при пропускании в избытке  $\text{SO}_3$  через раствор гидроксида кальция? Написать уравнение реакции.

3. Чем нужно подействовать на оксид цинка, чтобы получить цинкат бария? Написать уравнение реакции.

4. При каких соотношениях гидроксида цинка и хромовой кислоты образуется кислая соль? Написать уравнение реакции. Соль назвать.

5. Как перевести фосфат калия в дигидрофосфат калия? Написать уравнение реакции.

6. Какая получится соль при взаимодействии моля гидрохромата кальция с тремя молями гидроксида кальция? Написать уравнение реакции. Соль назвать.

## ВАРИАНТ 25

1. Какие из указанных оксидов: оксид селена (+4), диоксид кремния или оксид скандия (+3); растворяются в фосфорной кислоте? Написать уравнение реакции. Соль назвать.
2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{BaCl}_2$  и  $\text{K}_2\text{SO}_4$
3. Чем нужно подействовать на оксид цинка, чтобы получить цинкат стронция? Написать уравнение реакции.
4. При каких соотношениях гидроксида бария и ортофосфорной кислоты образуется основная соль? Написать уравнение реакции.
5. Как перевести сульфит магния в гидросульфит магния? Написать уравнение реакции.
6. Какая соль получится при взаимодействии 1 моль гидроксида рубидия с избытком сернистой кислоты? Написать уравнение реакции. Соль назвать.

## ВАРИАНТ 26

1. Какой из указанных оксидов растворяется в хлорноватой кислоте?  
а)  $\text{CaO}$     б)  $\text{NO}$     в)  $\text{CO}_2$   
Написать уравнение реакции Соль назвать.
2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции взаимодействия в растворах между  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$  и  $\text{NaCl}$
3. Какая соль образуется при взаимодействии раствора гидроксида лития с избытком сероводородной кислоты? Написать уравнение реакции. Соль назвать.
4. Какое соединение образуется при взаимодействии эквимольных количеств гидроксида цинка и гидроксида кальция?
5. При каких соотношениях гидроксида железа (+3) и ортофосфорной кислоты образуется дигидроортофосфат железа (+3)?
6. Как из хлората дигидроксоалюминия получить хлорат алюминия? Написать уравнение реакции.

## ВАРИАНТ 27

1. Какой из указанных оксидов растворяется в хлорноватой кислоте?  
а) CaO      б) NO      в) CO<sub>2</sub>  
Написать уравнение реакции Соль назвать.
2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнение реакции между растворами Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> и NaOH
3. Какая соль образуется при взаимодействии раствора гидроксида лития с избытком сероводородной кислоты? Написать уравнение реакции. Соль назвать.
4. Какое соединение образуется при взаимодействии эквимольных количеств гидроксида кадмия и гидроксида калия? Напишите уравнение реакции.
5. При каких соотношениях гидроксида железа (+3) и ортофосфорной кислоты образуется дигидроортофосфат железа (+3)?
6. Как из гидроксида железа (+3) и серной кислоты получить кислую соль? Написать уравнение реакции.

## ВАРИАНТ 28

1. Какой из перечисленных оксидов является несолеобразующим? Ответ обосновать.  
а) NO      б) Na<sub>2</sub>O      в) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.
2. Составить молекулярное и ионно-молекулярное уравнения реакции между растворами CdCl<sub>2</sub> и H<sub>2</sub>S
3. Какая соль получится при взаимодействии эквимольных количеств сероводородной кислоты и гидроксида натрия? Написать уравнение реакции. Соль назвать.
4. Какая соль получится при пропускании избытка сернистого газа SO<sub>2</sub> через раствор гидроксида кальция?
5. Как из гидроксида железа (+3) и серной кислоты получить основную соль? Написать уравнение реакции.
6. Напишите уравнение реакции и укажите при каких соотношениях фосфата гидроксида кальция и серной кислоты образуется сульфат кальция?