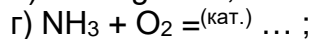
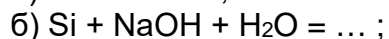
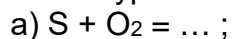


## Контрольная работа по химии Неметаллы 8 класс

### 1 вариант

1. Закончите уравнения реакций:



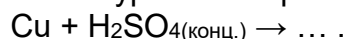
Какие из этих реакций имеют практическое значение.

2. Осуществите превращения:



Укажите условия протекания реакций.

3. Закончите уравнение реакции:



Расставьте коэффициенты с помощью электронного баланса. Укажите окислитель и восстановитель.

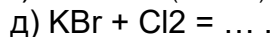
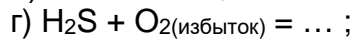
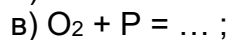
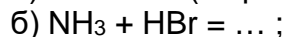
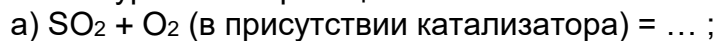
4. Даны вещества:  $HBr$ ,  $Na_2S$ ,  $MnO_2$ ,  $Cl_2$ . Приведите четыре уравнения реакций между этими веществами.

5. Определите массу осадка, образующегося при взаимодействии 400 г 15,6%-ного раствора сульфида натрия с избытком нитрата свинца.

## Контрольная работа по химии Неметаллы 8 класс

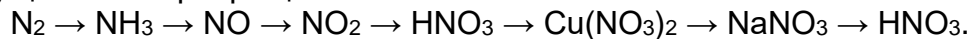
### 2 вариант

1. Закончите уравнения реакций:



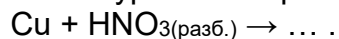
Какие из этих реакций имеют практическое значение?

2. Осуществите превращения:



Укажите условия протекания реакций.

3. Закончите уравнение реакции:



Расставьте коэффициенты с помощью электронного баланса. Укажите окислитель и восстановитель.

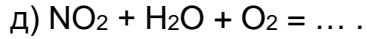
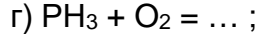
4. Даны вещества:  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{Si}$ ,  $\text{NaOH}$ . Приведите четыре уравнения реакций между этими веществами.

5. Определите массу 19,6%-ного раствора серной кислоты, которая потребуется для получения 11,65 г сульфата бария.

## Контрольная работа по химии Неметаллы 8 класс

### 3 вариант

1. Закончите уравнения реакций:



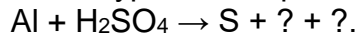
Какие из этих реакций имеют практическое значение?

2. Осуществите превращения:



Укажите условия протекания реакций.

3. Закончите уравнение реакции:



Расставьте коэффициенты с помощью электронного баланса. Укажите окислитель и восстановитель.

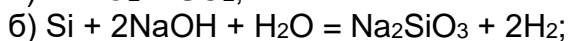
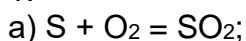
4. Даны вещества:  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{O}_2$ ,  $\text{CaO}$ . Приведите четыре уравнения реакций между этими веществами.

5. Через 243 г 10%-ного раствора бромоводорода пропустили 4,48 л (н.у.) хлора. Определите массу полученного брома.

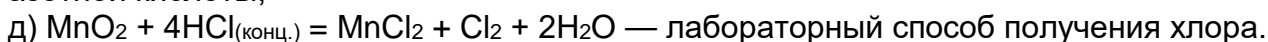
Ответы на контрольную работу по химии Неметаллы

**1 вариант**

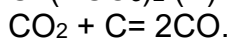
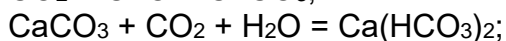
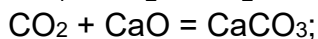
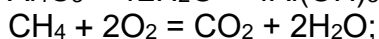
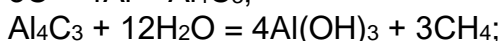
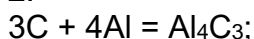
1.



г)  $4NH_3 + 5O_2$  (в присутствии катализатора) =  $4NO + 6H_2O$  первая стадия производства азотной кислоты;



2.



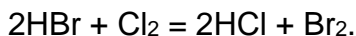
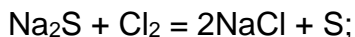
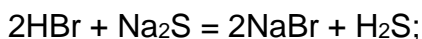
3.



$Cu^0$  — восстановитель,

$S^{+6}$  — окислитель.

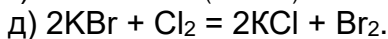
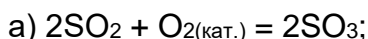
4.



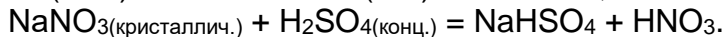
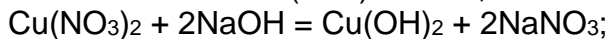
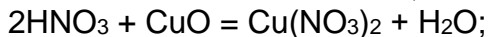
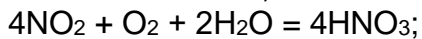
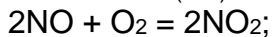
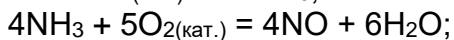
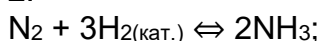
5. 191,2 г.

**2 вариант**

1.



2.



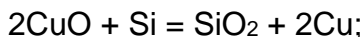
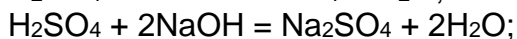
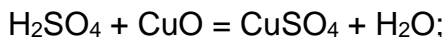
3.



$Cu^0$  — восстановитель,

$N^{+5}$  — окислитель.

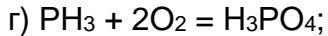
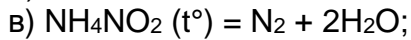
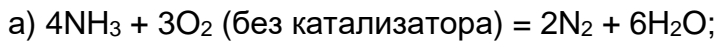
4.



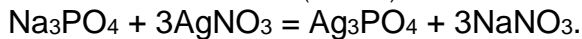
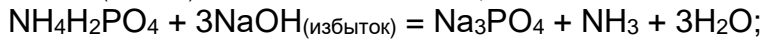
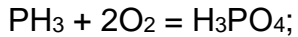
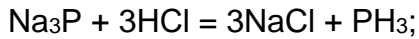
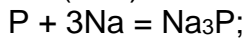
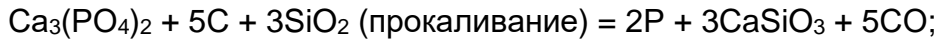
5. 25 г.

### 3 вариант

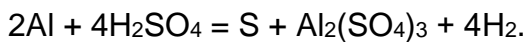
1.



2.



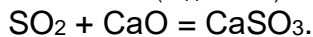
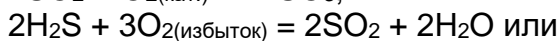
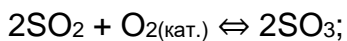
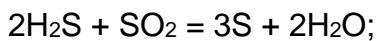
3.



$\text{Al}^0$  — восстановитель;

$\text{S}^{+6}$  — окислитель.

4.



5. 24 г.