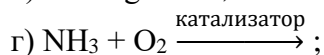
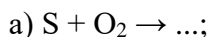


## Экзаменационная работа по химии – 2020

### 1 вариант

1. Закончите уравнения реакций, вписав необходимые катализаторы:



2. Осуществите превращения:



Укажите условия протекания реакций.

3. Закончите уравнение реакции:  $Cu + HNO_3(\text{разб.}) \rightarrow \dots$

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

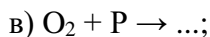
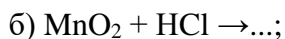
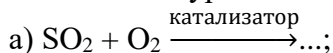
4. Даны вещества:  $HBr$ ,  $Na_2S$ ,  $MnO_2$ ,  $Cl_2$ . Приведите четыре уравнения реакций между этими веществами.

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

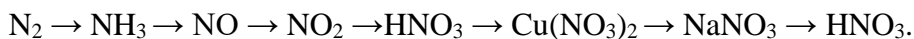
## Экзаменационная работа по химии – 2020

### 2 вариант

1. Закончите уравнения реакций, вписав необходимые катализаторы:



2. Осуществите превращения:



Укажите условия протекания реакций.

3. Закончите уравнение реакции:



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

4. Даны вещества:  $H_2SO_4$ ,  $CuO$ ,  $Si$ ,  $NaOH$ . 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.