Вариант № 1

1. Решите цепочку превращений

**Na\_**\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Na\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> NaOH \_\_**+?**\_\_> Na2SO4**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия калия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 94,5 г рубидия, содержащего 10 % примесей, если выход водорода составил 90% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 2

1. Решите цепочку превращений

**K**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+K\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> KOH \_\_**+?**\_\_-> KNO3**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия рубидия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 22,5 г лития, содержащего 5 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 3

1. Решите цепочку превращений

**Li**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_\_\_+H2O -**> B \_\_**+HCI**\_\_-> C \_\_**+?**\_\_-> Li2SO3**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 81,5 г калия, содержащего 3 % примесей, если выход водорода составил 95% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 4

1. Решите цепочку превращений

**Rb**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Rb\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> RbOH \_\_**+?**\_\_-> Rb3PO4**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 49,5 г натрия, содержащего 7 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?

Вариант № 5

1. Решите цепочку превращений

**Na\_**\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Na\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> NaOH \_\_**+?**\_\_> NaNO3**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия калия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 94,5 г рубидия, содержащего 10 % примесей, если выход водорода составил 90% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 6

1. Решите цепочку превращений

**K**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+K\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> KOH \_\_**+?**\_\_-> K2SO4**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия рубидия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 22,5 г лития, содержащего 5 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 7

1. Решите цепочку превращений

**Li**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_\_\_+H2O -**> B \_\_**+HNO2**\_\_-> C \_\_**+?**\_\_-> Li2S**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 81,5 г калия, содержащего 3 % примесей, если выход водорода составил 95% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 8

1. Решите цепочку превращений

**Rb**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Rb\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> RbOH \_\_**+?**\_\_-> RbCI**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 49,5 г натрия, содержащего 7 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?

Вариант № 9

1. Решите цепочку превращений

**Na\_**\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Na\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> NaOH \_\_**+?**\_\_> Na2SO4**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия калия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 94,5 г рубидия, содержащего 10 % примесей, если выход водорода составил 90% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 10

1. Решите цепочку превращений

**K**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+K\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> KOH \_\_**+?**\_\_-> KNO3**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия рубидия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 22,5 г лития, содержащего 5 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 11

1. Решите цепочку превращений

**Li**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_\_\_+H2O -**> B \_\_**+HCI**\_\_-> C \_\_**+?**\_\_-> Li2SO3**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 81,5 г калия, содержащего 3 % примесей, если выход водорода составил 95% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 12

1. Решите цепочку превращений

**Rb**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Rb\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> RbOH \_\_**+?**\_\_-> Rb3PO4**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 49,5 г натрия, содержащего 7 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?

Вариант № 13

1. Решите цепочку превращений

**Na\_**\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Na\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> NaOH \_\_**+?**\_\_> NaNO3**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия калия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 94,5 г рубидия, содержащего 10 % примесей, если выход водорода составил 90% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 14

1. Решите цепочку превращений

**K**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+K\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> KOH \_\_**+?**\_\_-> K2SO4**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия рубидия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 22,5 г лития, содержащего 5 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 15

1. Решите цепочку превращений

**Li**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_\_\_+H2O -**> B \_\_**+HNO2**\_\_-> C \_\_**+?**\_\_-> Li2S**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 81,5 г калия, содержащего 3 % примесей, если выход водорода составил 95% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 16

1. Решите цепочку превращений

**Rb**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Rb\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> RbOH \_\_**+?**\_\_-> RbCI**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 49,5 г натрия, содержащего 7 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?

Вариант № 17

1. Решите цепочку превращений

**Na\_**\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Na\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> NaOH \_\_**+?**\_\_> Na2SO4**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия калия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 94,5 г рубидия, содержащего 10 % примесей, если выход водорода составил 90% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 18

1. Решите цепочку превращений

**K**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+K\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> KOH \_\_**+?**\_\_-> KNO3**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия рубидия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 22,5 г лития, содержащего 5 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 19

1. Решите цепочку превращений

**Li**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_\_\_+H2O -**> B \_\_**+HCI**\_\_-> C \_\_**+?**\_\_-> Li2SO3**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 81,5 г калия, содержащего 3 % примесей, если выход водорода составил 95% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 20

1. Решите цепочку превращений

**Rb**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Rb\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> RbOH \_\_**+?**\_\_-> Rb3PO4**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 49,5 г натрия, содержащего 7 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?

Вариант № 21

1. Решите цепочку превращений

**Na\_**\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Na\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> NaOH \_\_**+?**\_\_> NaNO3**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия калия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 94,5 г рубидия, содержащего 10 % примесей, если выход водорода составил 90% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 22

1. Решите цепочку превращений

**K**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+K\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> KOH \_\_**+?**\_\_-> K2SO4**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия рубидия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 22,5 г лития, содержащего 5 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 23

1. Решите цепочку превращений

**Li**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_\_\_+H2O -**> B \_\_**+HNO2**\_\_-> C \_\_**+?**\_\_-> Li2S**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 81,5 г калия, содержащего 3 % примесей, если выход водорода составил 95% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 24

1. Решите цепочку превращений

**Rb**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Rb\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> RbOH \_\_**+?**\_\_-> RbCI**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 49,5 г натрия, содержащего 7 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?

Вариант № 25

1. Решите цепочку превращений

**Na\_**\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Na\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> NaOH \_\_**+?**\_\_> Na2SO4**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия калия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 94,5 г рубидия, содержащего 10 % примесей, если выход водорода составил 90% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 26

1. Решите цепочку превращений

**K**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+K\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> KOH \_\_**+?**\_\_-> KNO3**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия рубидия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 22,5 г лития, содержащего 5 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 27

1. Решите цепочку превращений

**Li**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_\_\_+H2O -**> B \_\_**+HCI**\_\_-> C \_\_**+?**\_\_-> Li2SO3**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 81,5 г калия, содержащего 3 % примесей, если выход водорода составил 95% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 28

1. Решите цепочку превращений

**Rb**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Rb\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> RbOH \_\_**+?**\_\_-> Rb3PO4**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 49,5 г натрия, содержащего 7 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?

Вариант № 29

1. Решите цепочку превращений

**Na\_**\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Na\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> NaOH \_\_**+?**\_\_> NaNO3**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия калия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 94,5 г рубидия, содержащего 10 % примесей, если выход водорода составил 90% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 30

1. Решите цепочку превращений

**K**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+K\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> KOH \_\_**+?**\_\_-> K2SO4**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия рубидия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 22,5 г лития, содержащего 5 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 31

1. Решите цепочку превращений

**Li**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_\_\_+H2O -**> B \_\_**+HNO2**\_\_-> C \_\_**+?**\_\_-> Li2S**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 81,5 г калия, содержащего 3 % примесей, если выход водорода составил 95% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 32

1. Решите цепочку превращений

**Rb**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Rb\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> RbOH \_\_**+?**\_\_-> RbCI**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 49,5 г натрия, содержащего 7 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 33

1. Решите цепочку превращений

**Na\_**\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Na\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> NaOH \_\_**+?**\_\_> Na2SO4**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия калия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 94,5 г рубидия, содержащего 10 % примесей, если выход водорода составил 90% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 34

1. Решите цепочку превращений

**K**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+K\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> KOH \_\_**+?**\_\_-> KNO3**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия рубидия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 22,5 г лития, содержащего 5 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 35

1. Решите цепочку превращений

**Li**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_\_\_+H2O -**> B \_\_**+HCI**\_\_-> C \_\_**+?**\_\_-> Li2SO3**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 81,5 г калия, содержащего 3 % примесей, если выход водорода составил 95% от теоретически возможного?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Вариант № 36

1. Решите цепочку превращений

**Rb**\_\_+O2\_\_\_-> **A** \_ \_+Rb\_\_\_-> **B** \_\_\_+H2O -**> RbOH \_\_**+?**\_\_-> Rb3PO4**

2. Запишите уравнение реакции взаимодействия натрия с кислородом и расставьте коэффициенты методом электронного баланса.

3. Какой объем водорода может быть получен при растворении в воде 49,5 г натрия, содержащего 7 % примесей, если выход водорода составил 80% от теоретически возможного?