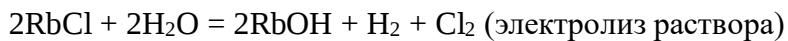
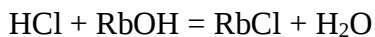
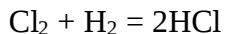


1.Московский экзамен

Вариант 1

№1



Годятся любые другие разумные варианты

№2

объёмная доля кислорода равна 0,25

№3

O₂ в избытке

$$m(\text{H}_2\text{O}) = 5,94 \text{ г}$$

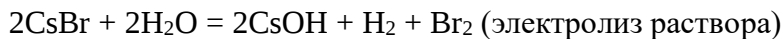
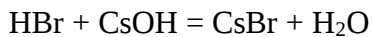
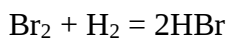
№4

Масса соли равна 4,57 г, а

итоговая масса раствора - 16,57 г.

Вариант 2, решения

№1



Годятся любые другие разумные варианты.

№2

Объёмная доля кислорода равна 0,33

№3

O₂ в избытке

$$m(\text{H}_2\text{O}) = 4,5 \text{ г}$$

№4

Масса соли равна 3,43 г.

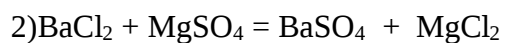
Итоговая масса раствора 12,43 г.

2. Первый выездной экзамен

1 вариант

N1





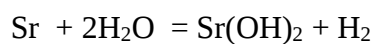
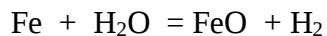
3) электролиз раствора или расплава хлорида магния.

Годятся любые другие разумные варианты

N2.

Масса воды – 12 г.

N3



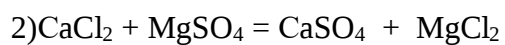
Объём водорода 15 л.

Масса стронция 59 г.

4. Массовая доля аммиака - 0,94%

2 вариант

N1.



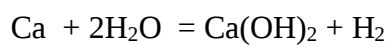
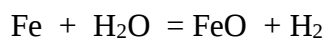
3) электролиз раствора или расплава хлорида магния.

Годятся любые другие разумные варианты.

N2.

Масса воды - 9 г.

3.



Объём водорода 11,2 л.

Масса кальция 20 г.

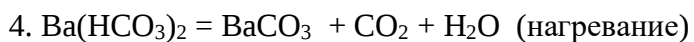
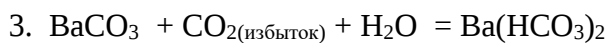
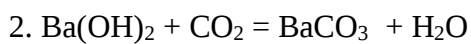
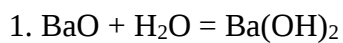
4.

2%

3. Второй выездной экзамен

Вариант 1.

N1.



N2.

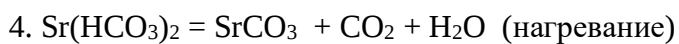
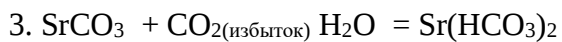
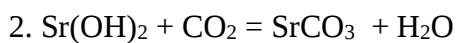
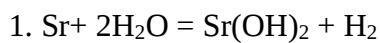
0,25 г осадка карбоната кальция

N3.

Массовая доля CuSO_4 в растворе 3,4%

Вариант 2.

N1.



N2.

0,25 г осадка карбоната кальция

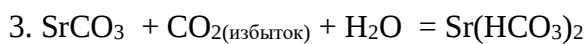
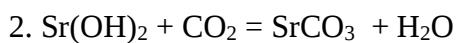
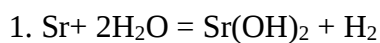
N3.

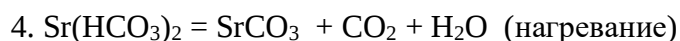
Массовая доля CuSO_4 в растворе 3,4%

4. Третий выездной экзамен

Вариант 1.

N1.





N2.

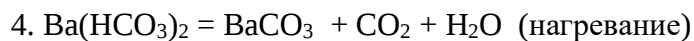
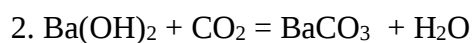
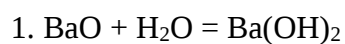
Объёмная доля кислорода равна 0,33.

N3.

0,25 г осадка карбоната кальция

Вариант 2.

1. (20 баллов)



N2.

Масса воды 9 г.

N3

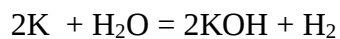
0,25 г осадка карбоната кальция

5. Резервный экзамен

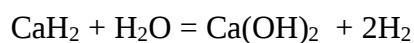
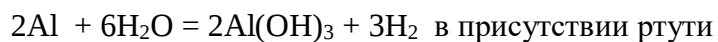
Вариант 1

Задание 1

1, 2,3,5,8

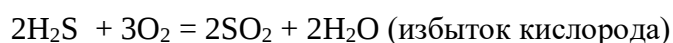
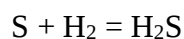


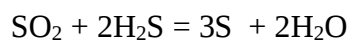
$\text{C} + \text{H}_2\text{O}(\text{пар}) = \text{CO} + \text{H}_2$ нагревание выше 2400° (достаточно указать, что нужна высокая температура,



$\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} = \text{FeO} + \text{H}_2$ нагревание до 700°C (достаточно указать, что нужна высокая температура.

Задание 2.



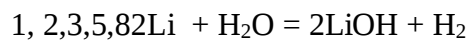


Задание 3

Масса раствора пероксида 30,3 г 34%-го раствора

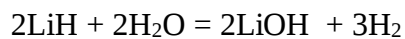
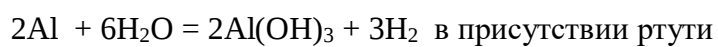
Вариант 2.

Задание 1

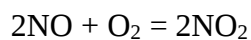
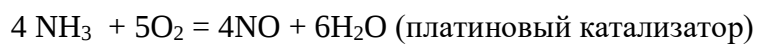
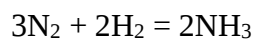


$\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} = \text{FeO} + \text{H}_2$ нагревание до 700°C (достаточно указать, что нужна высокая температура.

$\text{C} + \text{H}_2\text{O}(\text{пар}) = \text{CO} + \text{H}_2$ нагревание выше 2400° (достаточно указать, что нужна высокая температура,



Задание 2.



Задание 3.

Масса раствора пероксида 60,6 г 17%-го раствора