Задание №3. Уровень 1 (проверка). Дополните схему «получение кислорода», используя текст.

Лабораторные способы получения кислорода

Промышленные способы получения кислорода

Раз­ло­же­ние **?**: 

 **?**

Раз­ло­же­ние перманганата калия:

2KMnO4 = K2MnO4 + MnO2 + O2↑

Кис­ло­род можно вы­де­лить из жид­ко­го воз­ду­ха ме­то­дом пе­ре­гон­ки, т.к. все ве­ще­ства, вхо­дя­щие в со­став воз­ду­ха имеют раз­ные тем­пе­ра­ту­ры ки­пе­ния. Тем­пе­ра­ту­ра ки­пе­ния кис­ло­ро­да -  -183°С, а азота - -196°С. Зна­чит, при пе­ре­гон­ке сжи­жен­но­го воз­ду­ха пер­вым за­ки­пит и ис­па­рит­ся азот, а затем – кис­ло­род.

Раз­ло­же­ние **?**:

2KClO3 =2KCl + 3O2↑

Задание №3. Уровень 1 (проверка). Дополните схему «получение кислорода», используя текст.

Лабораторные способы получения кислорода

Промышленные способы получения кислорода

Раз­ло­же­ние пе­рок­си­да во­до­ро­да: 

Из воздуха

Раз­ло­же­ние перманганата калия:

2KMnO4 = K2MnO4 + MnO2 + O2↑

Кис­ло­род можно вы­де­лить из жид­ко­го воз­ду­ха ме­то­дом пе­ре­гон­ки, т.к. все ве­ще­ства, вхо­дя­щие в со­став воз­ду­ха имеют раз­ные тем­пе­ра­ту­ры ки­пе­ния. Тем­пе­ра­ту­ра ки­пе­ния кис­ло­ро­да -  -183°С, а азота - -196°С. Зна­чит, при пе­ре­гон­ке сжи­жен­но­го воз­ду­ха пер­вым за­ки­пит и ис­па­рит­ся азот, а затем – кис­ло­род.

Раз­ло­же­ние бертолетовой соли:

2KClO3 =2KCl + 3O2↑

Задание №3. Уровень 2. Дополните схему «получение кислорода», используя текст.

Лабораторные способы получения кислорода

Промышленные способы получения кислорода

Раз­ло­же­ние **?**: 

 **?**

Раз­ло­же­ние **?**:

2KMnO4 = K2MnO4 + MnO2 + O2↑

Кис­ло­род можно вы­де­лить из жид­ко­го воз­ду­ха ме­то­дом пе­ре­гон­ки, т.к. все ве­ще­ства, вхо­дя­щие в со­став воз­ду­ха имеют раз­ные тем­пе­ра­ту­ры ки­пе­ния. Тем­пе­ра­ту­ра ки­пе­ния кис­ло­ро­да -  -183°С, а азота - -196°С. Зна­чит, при пе­ре­гон­ке сжи­жен­но­го воз­ду­ха пер­вым за­ки­пит и ис­па­рит­ся азот, а затем – кис­ло­род.

Раз­ло­же­ние **?**:

2KClO3 =2KCl + 3O2↑

Задание №3. Уровень 2 (проверка). Дополните схему «получение кислорода», используя текст.

Лабораторные способы получения кислорода

Промышленные способы получения кислорода

Раз­ло­же­ние пе­рок­си­да во­до­ро­да: 

Из воздуха

Раз­ло­же­ние перманганата калия:

2KMnO4 = K2MnO4 + MnO2 + O2↑

Кис­ло­род можно вы­де­лить из жид­ко­го воз­ду­ха ме­то­дом пе­ре­гон­ки, т.к. все ве­ще­ства, вхо­дя­щие в со­став воз­ду­ха имеют раз­ные тем­пе­ра­ту­ры ки­пе­ния. Тем­пе­ра­ту­ра ки­пе­ния кис­ло­ро­да -  -183°С, а азота - -196°С. Зна­чит, при пе­ре­гон­ке сжи­жен­но­го воз­ду­ха пер­вым за­ки­пит и ис­па­рит­ся азот, а затем – кис­ло­род.

Раз­ло­же­ние бертолетовой соли:

2KClO3 =2KCl + 3O2↑

Задание №3. Уровень 2. Дополните схему «получение кислорода», используя текст.

Лабораторные способы получения кислорода

Промышленные способы получения кислорода

Раз­ло­же­ние **?**:



 **?**

Раз­ло­же­ние **?**:



Кис­ло­род можно вы­де­лить из жид­ко­го воз­ду­ха ме­то­дом пе­ре­гон­ки, т.к. все ве­ще­ства, вхо­дя­щие в со­став воз­ду­ха имеют раз­ные тем­пе­ра­ту­ры ки­пе­ния. Тем­пе­ра­ту­ра ки­пе­ния кис­ло­ро­да -  -183°С, а азота - -196°С. Зна­чит, при пе­ре­гон­ке сжи­жен­но­го воз­ду­ха пер­вым за­ки­пит и ис­па­рит­ся азот, а затем – кис­ло­род.

Раз­ло­же­ние **?**:



Задание №3. Уровень 3 (проверка). Дополните схему «получение кислорода», используя текст.

Лабораторные способы получения кислорода

Промышленные способы получения кислорода

Раз­ло­же­ние пе­рок­си­да во­до­ро­да: 

Из воздуха

Раз­ло­же­ние перманганата калия:

2KMnO4 = K2MnO4 + MnO2 + O2↑

Кис­ло­род можно вы­де­лить из жид­ко­го воз­ду­ха ме­то­дом пе­ре­гон­ки, т.к. все ве­ще­ства, вхо­дя­щие в со­став воз­ду­ха имеют раз­ные тем­пе­ра­ту­ры ки­пе­ния. Тем­пе­ра­ту­ра ки­пе­ния кис­ло­ро­да -  -183°С, а азота - -196°С. Зна­чит, при пе­ре­гон­ке сжи­жен­но­го воз­ду­ха пер­вым за­ки­пит и ис­па­рит­ся азот, а затем – кис­ло­род.

Раз­ло­же­ние бертолетовой соли:

2KClO3 =2KCl + 3O2↑