# Идентификатор: 243-307-044

## Селезнева Светлана Владимировна

# Приложение 1

# Маршрутный лист «Реакции разложения»

**Остановка «Экспериментальная»**

Выполните лабораторный опыт ***«Разложение пероксида водорода»:***

1. Налейте в химический стакан на 1/3 его объема раствор Н2О2 (пероксида водорода).
2. Зажгите спиртовку, поднесите лучину в пламя и затушите лучину.
3. Потом добавьте оксид марганца (IV) в химический стакан и поднесите тлеющую лучину к стакану – что наблюдаете?

**Остановка «Теоретическая»**

1. Используя параграф № 29 учебника, ответьте на вопросы:
2. Сколько веществ было до проведения реакции?
3. Сколько веществ стало после проведения реакции?
4. Запишите уравнение реакции разложения пероксида водорода в карту путешествия.
5. Чем является оксид марганца в этой реакции?
6. Что такое катализаторы?
7. Что такое реакция разложения? Запишите определение в карту путешествия.
8. Запишите примеры других реакций разложения
9. Подготовьте отчет своей группы

#  Маршрутный лист «Реакции соединения»

**Остановка «Экспериментальная»**

Выполните лабораторный опыт «***Горение в кислороде угля***»:

1. Положите в железную ложечку кусочек древесного угля и раскалите его в пламени.
2. Затем ложечку с тлеющим углём внесите в сосуд с кислородом и наблюдайте за происходящим.
3. Когда горение прекратится, влейте в сосуд немного известковой воды и взболтайте. Почему происходит помутнение? Запишите уравнение реакции горения угля

**Остановка «Теоретическая»**

1. Используя параграф № 30 учебника, ответьте на вопросы:
2. Сколько веществ было до проведения реакции?
3. Сколько веществ стало после проведения реакции?
4. Запишите уравнение реакции горения угля в карту путешествия.
5. Что такое реакция соединения? Запишите определение в карту путешествия.
6. Запишите примеры других реакций соединения
7. Подготовьте отчет своей группы