**А5 Химические свойства предельных и непредельных углеводородов**

1.Алканы **не могут** вступать в реакции

1. Присоединения
2. Разложения
3. Замещения
4. Обмена

2. Взаимодействие метана с хлором – это реакция:

1) разложения; 2) соединения; 3) обмена; 4) замещения.

3. Продукт монохлорирования метана:

1) СН2Сl2 2) СНСl3 3) ССl4 4) СН3Cl.

4. Этан, в отличие от ацетилена:

1) обесцвечивает бромную воду;

2) не обесцвечивает бромную воду;

3) полимеризуется.

4) горит

5.Реакция взаимодействия углеводородов с азотной кислотой, названа реакцией

1) Дюма 2)Вюрца 3)Коновалова 4) Кольбе

6. При полном сгорании органических веществ образуются

1) CO2 и H2O 2)CO и H2O 3)CO2 и H2 4)CO2 и N2

7. Раствор перманганата калия можно использовать для обнаружения:

1) циклогексана,

2) гексана,

3) дихлорэтана,

4) этилена.

8. В отличие от пропана пропен :

1) взаимодействует с хлором,

2) окисляется кислородом,

3) взаимодействует с аммиачным раствором оксида серебра,

4) полимеризуется.

9. В соответствии с правилом В.В. Марковникова происходят взаимодействия

1) бутена-1 с бромоводородом

2) пропана с хлором

3) пентана с азотной кислотой

4) бутена-2 с хлором

10. С водородом реагирует каждое из двух веществ:

1) пропан, бутан

2) бутен, этан

3) этен, ацетилен

4) 2- хлорбутен -2, пентан

Ответы: 1-1, 2-4, 3-4, 4-2, 5-3, 6-1, 7-4, 8-4, 9- 1,10-3