**Игнатьева Татьяна Владимировна учитель химии**

МАОУ «СОШ № 11» города Гурьевска Кемеровской области

**Идентификатор 221-166-085**

Приложение 5

**Задание 5.** Уравнять ионно-электронным методом предложенные уравнения реакций:

**СН2=СНСН2СН3 + КMnO4 + H2SO4 →**

**СН3С≡ССН2СН3 + КMnO4 + H2SO4 →**

**СН3СН=С=СН2СН3 + КMnO4 + H2SO4 →**

**СН3СН=СНСН2СН3 + КMnO4 + H2SO4 →**

**Задание 6. *Блеф-игра «Верите ли вы, что...?»***

1. Окислительно-восстановительными называются все реакции с органическими веществами (-)?
2. Восстановитель – это частица, которая принимает электроны (-).
3. При окислении степень окисления элемента повышается (+).
4. Продуктами реакции перманганата калия в кислой среде с органическими веществами являются: вода, сульфат марганца и сульфат калия (+)?
5. Чаще всего при окислении углеводородов в жестких условиях продуктом реакции является карбоновая кислота? (+).
6. При окислении гомологов бензола в жестких условиях, продуктами реакции являются разные ароматические альдегиды (-).
7. Реакция среды влияет на продукты окислительно-восстановительных реакций (+).

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** |
|  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |