**ЕГЭ — 20.06.2016 по химии. Ос­нов­ная волна. Вариант 77 (Часть С)**

**1.** Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:

https://ege.sdamgia.ru/formula/9c/9c086e8f15abd98ab3005a7b116160a9p.png

Определите окислитель и восстановитель.

**2.** Аммиак сожгли в кислороде над катализатором. Полученное вещество на воздухе стало бурым. Полученное вещество нейтрализовали щелочью, и в полученный раствор добавили щелочной перманганат калия. Напишите 4 уравнения реакций.

**3.** Напишите урав­не­ния реакций, с по­мо­щью ко­то­рых можно осу­ще­ствить сле­ду­ю­щие превращения:

пропен уксусная кислота https://ege.sdamgia.ru/formula/b6/b6357340a4139ce0922f4b306ea70acdp.pngэтилацетат

При на­пи­са­нии урав­не­ний ре­ак­ций ис­поль­зуй­те струк­тур­ные фор­му­лы ор­га­ни­че­ских веществ.

**4.** Карбонат кальция прокалили до постоянной массы. Объём выделившегося газа составил 4, 48 л (н.у.). Масса твёрдого остатка составила 41,2 г. Его растворили в растворе соляной кислоты массой 465,5 г. Найдите массовую долю соли в полученном растворе.