**ЕГЭ — 20.06.2016 по химии. Ос­нов­ная волна. Вариант 09 (Часть С)**

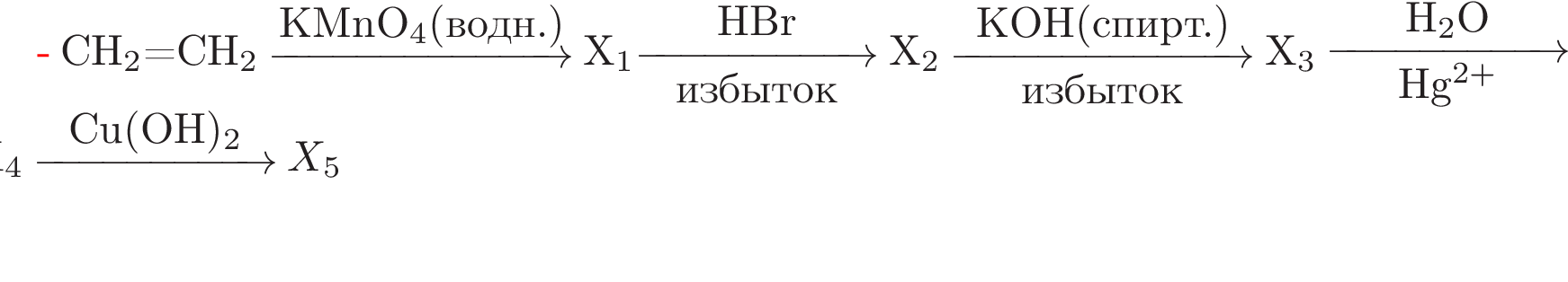
**1.** Ис­поль­зуя метод элек­трон­но­го ба­лан­са, со­ставь­те урав­не­ние ре­ак­ции:

https://ege.sdamgia.ru/formula/3f/3fd61feb25a1602d3e08f2b4b8867ee8p.png.

Опре­де­ли­те окис­ли­тель и вос­ста­но­ви­тель.

**2.** Соль нитрата калия прокалили. Полученное твердое вещество растворили в растворе йодида аммиака и нагревали до получения твердого вещества. Полученное вещество растворили в перекиси водорода, в результате выпал темный осадок. Осадок сплавили с гидроксидом натрия. Напишите уравнения реакций.

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



**4.** Массовая доля азота в азотосодержащем соединении равна 11,97%, массовые доли углерода и кислорода равны 51,28% и 27,35% соответственно. Найдите молекулярную формулу и структурную формулу соединения, если известно, что вещество реагирует с раствором щелочи, при этом одним из продуктов является пропанол-1