**ЕГЭ — 20.06.2016 по химии. Ос­нов­ная волна. Вариант 46 (Часть С)**

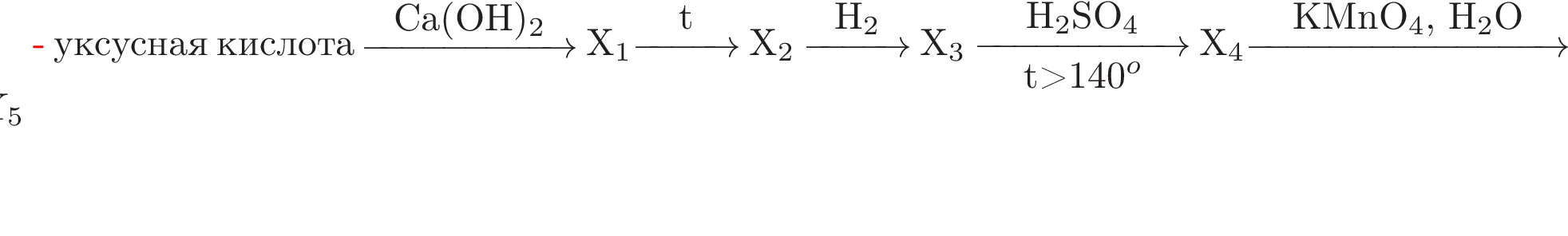
**1.** Ис­поль­зуя метод элек­трон­но­го ба­лан­са, со­ставь­те урав­не­ние ре­ак­ции:

https://ege.sdamgia.ru/formula/89/89bbf089f4f42093e1017928347a9772p.png

Опре­де­ли­те окис­ли­тель и вос­ста­но­ви­тель.

**2.** Гидрокарбонат калия добавили в бромводородную кислоту и нагревали до образования твёрдого осадка. Полученный осадок добавили подкисленный раствор дихромата калия. Выделившийся газ прореагировал с алюминием. Полученное вещество растворили в растворе сульфида натрия. Напишите уравнения реакций.

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



**4.** При частичном разложении 94 г нитрата меди(II) образовалась смесь газов объемом 11,2 л при н.у. К полученному твердому остатку добавили раствор соляной кислоты массой 292 г с массовой долей кислоты 10%. Найдите массовую долю соляной кислоты в полученном растворе.