**ЕГЭ — 20.06.2016 по химии. Ос­нов­ная волна. Вариант 16 (Часть С)**

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

https://ege.sdamgia.ru/formula/11/11880b7c21204bd3119ceb7ca6a8ce41p.png

Опре­де­ли­те окис­ли­тель и вос­ста­но­ви­тель.

**2.** Гидрокарбонат натрия частично прокалили, при этом выделилось 0,448л газа. Сухой остаток прореагировал с избытком раствора гидроксида кальция, масса доля которого равна 15%. Масса выпавшего остатка составила 4,64 г. Найдите массовую долю гидроксида натрия в полученном растворе.