

Академик А. Е. ПОРАЙ-КОШИЦ, Б. А. ПОРАЙ-КОШИЦ и О. Ф. ГИНЗБУРГ

О КРАСИТЕЛЯХ С АНТИПИРИНОВЫМИ ЯДРАМИ

В предыдущем сообщении ⁽¹⁾ нами было указано, что двусолянокислая соль продукта конденсации диметил-*p*-аминобензальдегида с 2 мол. антипирина разлагается при нагревании с выделением газа. Горючесть этого газа и сокращение объема при сжигании его над раствором КОН дали нам повод считать его состоящим приблизительно на 80% из водорода.

Дальнейшее исследование показало, однако, что главная составная часть этого газа — хлористый метил, дающий при сжигании над КОН то же сокращение объема, что и водород. 1,2231 г вышеупомянутой двусолянокислой соли нагревались в токе CO₂ при 175—180°. Газ собирался над 50% раствором КОН. Собрано непоглотившегося газа 39,4 мл (темп. 15°, *p* = 760 мм). Определение по методу Рока-Фукса ⁽²⁾ показало в нем содержание 0,08044 г CH₃Cl, что соответствует 0,755 моля на 1 моль исходной соли. Тожественный результат получен и при определении хлористого метила по Аллисону и Мейгану. Исследование продолжается.

Лаборатория органических красителей
Ленинградского технологического
института

Поступило
12 II 1947

ЦИТИРОВАННАЯ ЛИТЕРАТУРА

¹ А. Е. Порай-Кошиц, Б. А. Порай-Кошиц и О. Ф. Гинзбург, ДАН, 47, № 6, стр. 425 (1945). ² Roca-Fuchs, Z. f. anal. Chem., 71, 381 (1927).