

2-Окси-3-нафтой қышқылы (балку т. 222-223°C) ыстық суда қиын ериді, спирт пен эфирде оңай ериді, бензол мен хлороформда ериді. Сілтілік ерітінділерінің жасыл флуоресценциясы бар. FeCl₃ ерітіндісімен көк түске боялады; хлороформмен және натрий гидроксидімен қыздыру кезінде көк-жасыл түске боялып, ол жасылға ауысады. Құрғақ айдау кезінде 2-окси-3-нафтой қышқылы дибензоксантонға айналады. Сілтілік ортада перманганатпен тотықтыру о-карбоксифенил-глиоксил қышқылының түзілуіне, одан әрі фталь қышқылына айналады. 2-Окси-3-нафтой қышқылын нитрлеу 4-ші жағдайға жүреді, концентрлі H₂SO₄ 30°C-де сульфирлеу кезінде 5- және 7-сульфотуындылар түзіледі.

2-Окси-1-нафтой қышқылы (балку т. 157-159°C) балку температурасы кезінде нафтолға және CO₂ ыдырайды, ал оның мононатрийлі тұзы ыстық ерітіндіде тұрақсыз. Азотты қышқыл әсерінен 1-нитрозо-2-нафтолға айналады; декарбоксилдену сілтілік ортада диазотталған анилинмен бірігу кезінде 1-ші жағдайда жүреді. 2-Окси-1-нафтой қышқылының сулы ерітіндісі FeCl₃-пен қою көк түске боялады.

1-Окси-4-нафтой қышқылы (балку т. 188-189°C) балку температурасынан жоғары температурада қыздырғанда немесе сумен ұзақ уақыт қайнатқанда, α-нафтол түзе отырып, декарбоксилденеді. Бромдау, нитрозирлеу және азобірігу декарбоксилдену және 4-орынбасқан α-нафтолдың түзілуімен бірге жүреді. CH₃COOH қатысында нитрлеу және бөлме температурасында сульфирлеу 3-нитро- және, сәйкес, 3-сульфо-4-окси-1-нафтой қышқылдарының түзілуіне алып келеді.

3.1.3. Алкилкөмір қышқылының сілтілік тұздары

Көмір қышқылы күрделі эфирлердің екі қатарын беруі мүмкін: толық эфирлер (VII) және жартылай эфирлер (VIII). Жартылай эфирлер тұрақсыз және тек тұздар түрінде ғана алынуы мүмкін [20].

