

Таблица 1. Окислительное алcoxилирование P_4 в присутствии карбоксилатов и сульфатов Cu(II)

[Kt] × 10	Состав раствора, моль/л					T, K	$\frac{Q}{[P_4]}$	Выход продуктов, %	
	[спирт]	[арен]	[добавка]	[P_4] × 10 ²	[O_2] × 10 ⁴			(RO) ₃ P; (R'O) ₂ PHO	(RO) ₃ PO; (R'O) ₃ PO
$Cu(C_3H_7CO_2)_2$	BuOH	PhMe	Py	—	1.9	4.6	353	3.8	(BuO) ₃ P 52.0 (i-PrO) ₂ PHO 11.3
	2.1	8.7	1.9	—	1.9	4.6	353	4.4	48.0
	2.1	8.2	1.9	0.6	1.9	4.6	353	4.4	37.1
	2.1	5.4	1.9	3.7	1.9	4.6	353	4.4	22.9
	<i>i</i> -PrOH		—	—	2.0	13.4	323	5.0	(i-PrO) ₃ PHO
	3.0	10.7	1.9	—	—	—	—	54.1	11.3
	<i>i</i> -AmOH		H ₂ O	—	—	—	—	(i-AmO) ₃ P	(i-AmO) ₃ PO
	2.1	4.6	1.9	—	1.9	4.2	353	4.4	59.0
	2.1	4.5	4.7	0.6	1.9	4.2	353	5.0	—
	2.1	4.1	4.7	2.8	1.9	4.2	353	5.0	—
$Cu(C_{17}H_{35}CO_2)_2$	BuOH	PhH	—	—	—	—	—	(BuO) ₃ P	(BuO) ₃ PO
	0.8	3.3	7.9	—	1.3	6.5	343	4.5	38.0
	1.2	3.3	7.9	—	1.3	6.5	343	4.4	20.0
	1.6	3.3	7.9	—	1.3	6.5	343	4.3	20.0
	1.6	9.8	2.3	—	1.2	6.5	343	4.1	58.2
	1.3	8.2	2.8	—	2.0	6.5	343	4.2	32.0
	1.2	7.5	3.4	—	0.9	6.5	343	4.6	60.8
	1.1	7.0	4.0	—	0.85	6.5	343	4.5	84.0
	1.0	6.5	4.5	—	0.8	6.5	343	4.9	74.4
	PrOH		PhMe	—	—	—	—	(PrO) ₃ P	(PrO) ₃ PO
$Cu(CH_3CO_2)_2$	<i>i</i> -AmOH		—	—	—	—	—	(i-AmO) ₃ P	(i-AmO) ₃ PO
	2.0	6.4	2.8	—	0.9	—	343	—	68.2
	3.0	6.4	2.8	—	0.9	—	343	—	46.0
	4.0	6.4	2.8	—	0.9	—	343	—	39.2
	5.0	6.4	2.8	—	0.9	—	343	—	20.4
	1.0	6.4	2.8	—	0.9	9.9	323	3.7	79.6
	1.0	6.4	2.8	—	0.9	5.9	343	4.1	59.2
$CuSO_4$	<i>i</i> -PrOH		Py	—	—	—	—	(i-PrO) ₂ PHO	(i-PrO) ₃ PO
	0.2	5.4	1.9	2.5	2.2	13.4	333	4.8	93.0
	BuOH	PhH	—	—	—	—	—	(BuO) ₃ P	(BuO) ₃ PO
	6.0	8.7	2.3	—	1.8	6.5	343	4.2	36.6
	6.0	7.3	3.8	—	1.5	6.5	343	3.7	20.0
	6.0	3.2	4.8	—	1.3	6.5	343	4.0	17.4

