## РЕАКЦИОННАЯ СПОСОБНОСТЬ 1-МЕТИЛ-3-АЛКИЛ-2-(ГИДРОКСИМИНО-МЕТИЛ)ИМИДАЗОЛИЙ БРОМИДОВ В ПРОЦЕССАХ ПЕРЕНОСА ФОСФОНИЛЬНОЙ ГРУППЫ

<u>Капитанов И. В.</u>, Сердюк А. А., Бураков Н. И., Шумейко А. Е., Карпичев Е. А. Институт физико-органической химии и углехимии им. Л. М. Литвиненко НАНУ Институт органической химии НАНУ ivkapitanov@gmail.com

Амфифильные 1-метил-3-алкил-2-(гидроксиминометил)имидазолий бромиды (I – III) являются привлекательной основой для мицеллярных систем, способных эффективно расщеплять эфиры кислот фосфора и серы. Преимуществом данных соединений является оптимальное соотношение основности и нуклеофильности их функциональной оксимной группы, позволяющее проводить процессы расщепления сложноэфирных связей с высокими наблюдаемыми скоростями в относительно «мягких» условиях (pH  $\leq$  9.5).

Изучение реакционной способности соединений I-III в процессах расщепления модельного фосфорорганического субстрата  $H\Phi \mathcal{J} \ni \Phi C$  и их анализ в рамках псефдофазной распределительной модели (см. табл.) показало, что нуклеофильность оксиматной группы при варьировании длины алкильного заместителя существенно не изменяется, в то время как наблюдаемые мицеллярные эффекты отличаются весьма существенно. Это является следствием того, что наибольший вклад в увеличение наблюдаемой скорости вносит эффект концентрирования участников реакции в мицеллах, который, в свою очередь, напрямую зависит от гидрофобных свойств веществ I-III.

Таблица. Физико-химические свойства соединений I – III и их реакционная способность в процессе расщепления НФДЭФС (вода; 25 °C)

No	pK <sub>a</sub>	χ	$k_2^{\rm M} / V_{\rm M},  { m c}^{-1}$	$k_2^{{}_{\scriptscriptstyle M}}$ , л моль $^{-1}$ с $^{-1}$	$K_{\rm S}$ , л/моль	ККМ, моль/л
I	8.48 ( $\chi = 1.0$ ) 7.93 ( $\chi = 0.1$ )	1.0	0.58	0.29	55	$1.1 \cdot 10^{-3}$
П	8.53 ( $\chi = 1.0$ ) 7.77 ( $\chi = 0.1$ )	1.0	0.54	0.22	100	3.5·10 <sup>-4</sup>
III	$7.74 (\chi = 0.1)$	0.25 0.125	0.50 0.53	0.20 0.21	190 200	2.5·10 <sup>-4</sup> 2.5·10 <sup>-4</sup>

*Примечания*. Величины р $K_a$  получены спектрофотометрическим методом;  $\chi$  – мольная доля соединений I – III в сомицеллах с ЦТАБ.