

Иницированное 2,2'-азобис(2-амидинопропан) дигидрохлоридом окисление метилолеата в водэмульсионной системе

Насибуллина Р.А., Якупова Л.Р., Сафиуллин Р.Л.

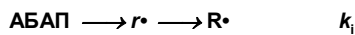
Уфимский Институт химии - обособленное структурное подразделение Федерального государственного бюджетного научного учреждения Уфимского федерального исследовательского центра Российской академии наук. Российская Федерация. Уфа

Условия проведения кинетического эксперимента

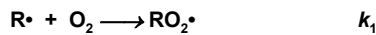
Субстрат – метилолеат (RH)

Инициатор – 2,2'-азобис(2-амидинопропан) дигидрохлорид, 333 К

Цепная реакция жидкофазного окисления органических соединений (RH), начальный период



(i)



(l)



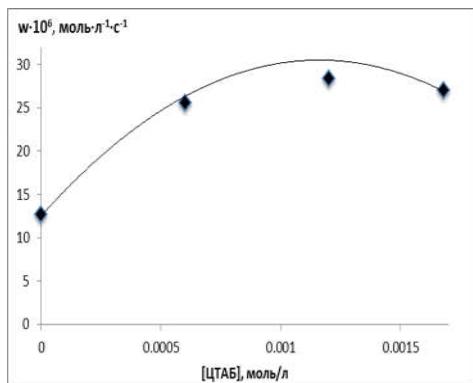
(II)



Зависимость скорости окисления метилолеата от концентрации

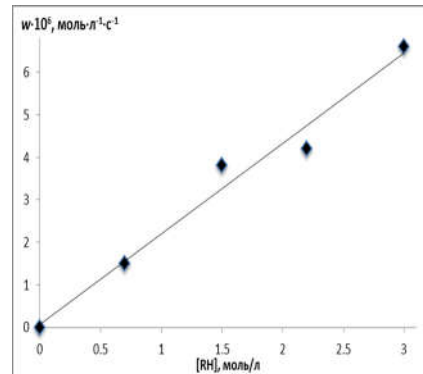


(VII)



Условия реакции: [RH] = 2.95 моль/л, [АБАП] = 4.2 · 10⁻³ моль/л, RH:H₂O = 1:3 v/v. 333 К

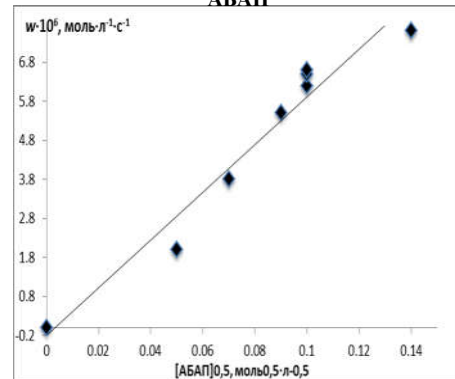
Зависимость скорости окисления метилолеата от его концентрации



Условия реакции: [АБАП] = 0.01 моль/л, [ЦТАБ] = 1.5 · 10⁻³ моль/л, RH:H₂O = 1:3 v/v. 333 К

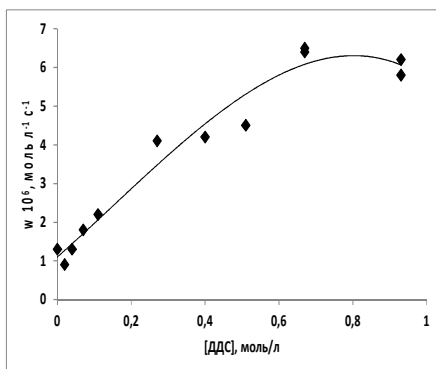
Зависимость скорости окисления метилолеата от концентрации

АБАП



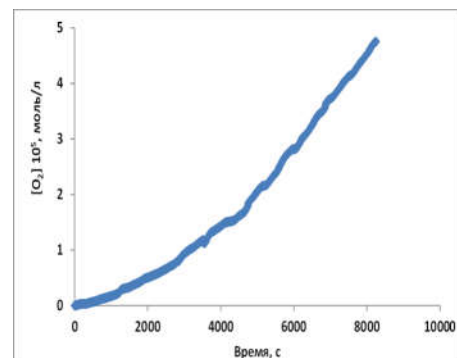
Условия реакции: [RH] = 2.95 моль/л, [ЦТАБ] = 1.5 · 10⁻³ моль/л, RH:H₂O = 1:3 v/v. 333 К

Зависимость скорости окисления метилолеата от концентрации додецилсульфата натрия



Условия реакции: [RH] = 2.95 моль/л, [АБАП] = 4.2 · 10⁻³ моль/л, RH:H₂O = 1:3 v/v. 333 К.

Кинетическая кривая поглощения кислорода в ходе ингибированного окисления метилолеата



Условия реакции: [RH] = 2.1 моль/л, [АБАП] = 1.5 · 10⁻² моль/л, [ЦТАБ] = 1.4 · 10⁻³ моль/л, [α-токоферол] = 3.1 · 10⁻⁴ моль/л. 333 К