

**ВЛИЯНИЕ МОДИФИЦИРУЮЩИХ ИОНОВ НА РАСТВОРИМОСТЬ
ГИДРОКСИАПАТИТА, ПРИМЕНЯЮЩЕГОСЯ В КАЧЕСТВЕ НАПОЛНИТЕЛЯ
БИОРЕЗОРБИРУЕМЫХ ПОЛИМЕРНЫХ КОМПОЗИТОВ**

Л.А. Рассказова, Е.Г. Шаповалова, Д.Н. Лыткина, И.В. Жук, Н.М. Коротченко,
А.Г. Филимошкин

Национальный исследовательский Томский государственный университет

Биологическая совместимость, уникальная биоактивность, структурное и химическое подобие костной ткани человека позволяют синтетическому гидроксиапатиту ($\text{Ca}_{10}(\text{PO}_4)_6(\text{OH})_2$, ГА) – аналогу неорганической компоненты костного материала – находить широкое применение в современной медицине и материаловедении. Способность ГА к изоморфным замещениям открывает ученым новые возможности для создания биоматериалов с заданными свойствами [1]. Для повышения биорезорбируемости материалов на основе ГА и улучшения процессов биоминерализации в области костных дефектов в его структуру вводят ионы Mg^{2+} и SiO_4^{4-} . Также одним из путей повышения растворимости и биорезорбируемости ГА является создание композитов на его основе, включающих фосфаты кальция с большей растворимостью, например монетит CaHPO_4 . С целью создания однородных композитов фазу, образованную CaHPO_4 можно получать как продукт взаимодействия ГА и молочной кислоты в процессе ее поликонденсации, проходящей с одновременным образованием полимеров молочной кислоты (ПМК) низкой молекулярной массы ($M=15000-20000$), выступающих в роли полимерной матрицы и придающих материалам на основе ГА свойства гибкости и эластичности.

Целью данной работы является получение и исследование растворимости материалов на основе ГА, модифицированных ионами Mg^{2+} , SiO_4^{4-} , и полимерных композитов на основе ГА, CaHPO_4 и ПМК.

Жидкофазный синтез порошков магниймодифицированного (МгГА), кремниймодифицированного (СиГА) и немодифицированного ГА как образца сравнения проводили по СВЧ-технологии, описанной в [2].

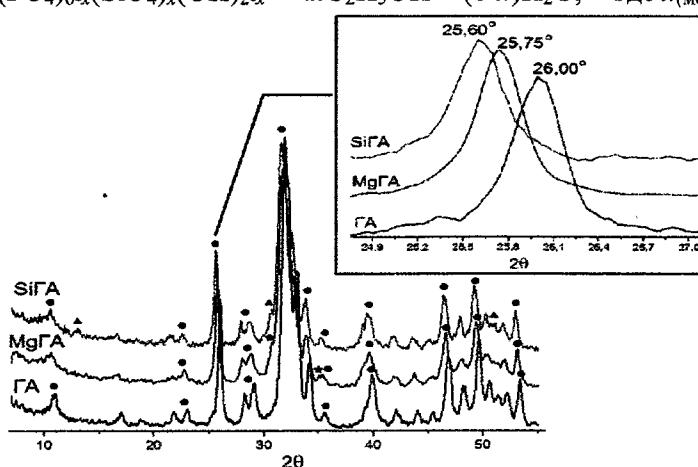
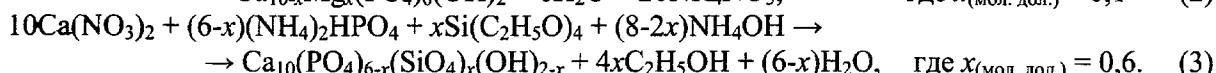
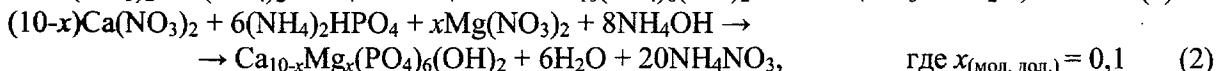
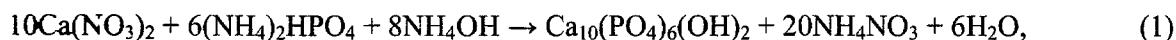


Рис. Рентгенограммы образцов ГА, MgГА и SiГА: ● – гидроксиапатит $\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3\text{OH}/\text{Ca}_{10}(\text{PO}_4)_6(\text{OH})_2$, ▲ – ларнит Ca_2SiO_4 , ★ – витлокит $\text{Ca}_{2,71}\text{Mg}_{0,29}(\text{PO}_4)_2$.

Рентгенофазовый анализ образцов ГА, MgГА и SiГА, выполненный на рентгеновском дифрактометре Shimadzu XRD 6000, показал (рис.), что основной фазой образцов MgГА и