

**МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ
РЕСПУБЛИКИ КАЗАХСТАН**

**КАЗАХСКИЙ НАЦИОНАЛЬНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ
ИМ. АЛЬ-ФАРАБИ**

ХИМИЧЕСКИЙ ФАКУЛЬТЕТ

**МОЛОДЕЖЬ И НАУКА: ТВОРЧЕСТВО И
ИННОВАЦИЯ**

**КАЗАХСТАНСКИЕ
ХИМИЧЕСКИЕ ДНИ-2006**

**Тезисы докладов 60-ой Республиканской научно-
практической конференции молодых ученых и студентов по
прикладным вопросам химии**

25-27 апреля 2006

Алматы 2006

РЕОЛОГИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ГИДРОСУСПЕНЗИИ ТАГАНСКОГО БЕНТОНИТА В ПРИСУТСТВИИ ВОДОРАСТВОРИМЫХ ПОЛИМЕРОВ И ПОВЕРХНОСНО-АКТИВНЫХ ВЕЩЕСТВ

Д. М. Артыкова, д. х. н., проф. К. Б. Мусабеков.

Казахский Национальный Университет им. аль-Фараби.

В последние годы уделяется большое внимание исследованию взаимодействия водорастворимых полимеров (ВРП) и поверхностно-активных веществ (ПАВ) с различными дисперсными системами. Это связано с применением ВРП и ПАВ для регулирования свойств дисперсных систем в различных коллоидно-химических процессах, в частности при очистке сточных вод, для улучшения фильтрационных свойств осадков и структуры почв, в горнорудной, нефтяной, пищевой, строительной промышленности, медицине, косметологии и др. областях. Однако подавляющее большинство работ по исследованию взаимодействия ВРП с дисперсными системами посвящено определению их физико-химических и сорбционных характеристик, а работ по строению бентонитовых глин в присутствии ВРП в литературе не обнаружено. В связи с этим исследованы реологические свойства водных суспензий бентонитовых глин Таганского месторождения в отсутствии и в присутствии ВРП и ПАВ. Впервые установлены превосходства количественного химического закрепления глин стабилизаторами как ВРП и ПАВ.

На основании экспериментальных данных было показано, что исследуемая глина относится к пятому структурно-механическому типу, т. е. намечается значительное развитие пластических деформаций, что свидетельствует о неустойчивости и хорошей текучести суспензий. Исходя из типа (по классификации) бентонитовой глины, добавляя различные ПАВ и ВРП, получили пространственно-структурную суспензию (пасту) с определенными соответствующими свойствами и изучили их свойства. Изучена кинетика структурообразования в присутствии таких стабилизаторов как полиакриламид, додецилсульфат натрия, цетилtrimетиламмонийбромид, цетилипиридiniumбромид и натрий карбоксиметилцеллюлоза.

Результаты показывают, что при введении растворов второго компонента (первого стабилизатора) как ПЛА в суспензию монтмориллонита увеличивается пластическая прочность с увеличением концентрации ПЛА. Добавление третьего компонента (второго стабилизатора), как ДЛСН, ЦТАБ, ЦПБ, НКМ вместе с ПЛА ($C_{ПЛА} \sim const = 5 \cdot 10^{-3} \%$) устойчивость системы более возрастает, чем суспензия с первым компонентом. Таким образом, в наших работах мы получили более стабильную, устойчивую систему изучая их реологические свойства в присутствии ВРП и ПАВ, чем исходный продукт.

ВЛИЯНИЕ ДЫННОЙ МЯКОТИ НА СТРУКТУРУ

Таныбаева А.К., Ахметова А.Б., к.х.н., доцент Тас-
д.х.н., профессор Мусабеков К.Б.

Казахский национальный университет им. аль-

Уникальные физико-географические и почвенно-климатические условия Казахстана дают возможность возделывать различные сорта широкого ассортимента продуктов высокой питательной ценности. С этой точки зрения особого внимания заслуживает высокая структурообразующая способность, до сих пор неизвестная. Они могли бы служить хорошей основой для получения кондитерских изделий. В связи с этим нами изучена возможность применения структурированных пищевых систем на основе дынной мякоти.

В исследованиях использовали пищевой агар и дынную мякоть с содержанием воды 82,6%, углеводов 16,5%. Введение дынной мякоти сопровождается увеличением структурированности системы, содержание полимера прочность системы возрастает на $57 \cdot 10^3$ дин/см². Введение сахара в систему агар-дынная мякоть приводит к дальнейшему повышению прочности структуры, в то же время дынной мякоти позволяет снижать его расход, требуемый для кондитерских изделий.

Основным структурообразующим веществом в дынной мякоти является пектин, представляющий собой полимер галактуроновой кислоты с функциональными группами, являющимися карбоксилат-ионами, замещенные метанолом. Следовательно, основным типом структурообразования в исследуемых системах могут быть водородные связи. Введение мочевины в смесь приводит к полному разрушению структуры агара при концентрации мочевины 4 моль/л. При концентрациях, содержащих дынную мякоть, прочность структуры возрастает на $57 \cdot 10^3$ дин/см² до $45 \cdot 10^3$ дин/см². В этой системе гелеобразование сохраняется и при концентрации мочевины 8 моль/л.

Отсутствие ионизирующих групп в агар-агаре обуславливает индифферентность к изменению pH среды, поэтому можно регулировать водородные связи с помощью изменения концентрации кислоты. Более того, введение лимонной кислоты приводит к разрушению структурированности системы, причем в системах агар - вода 0,5% содержании лимонной кислоты структуры разрушаются.