

Абдулин Н.Г. см. Кочурова Н.Н.

Абхалимов Е.В., Соловьев Р.А., Ершов Б.Г., Козицына Н.Ю., Якушев И.А., Варгафтик М.Н. Наночастицы PdAg₂ в водном растворе: получение, характеристика и каталитические свойства. № 4, 435–440 (415–419).²

Абхалимов Е.В. см. Морозов П.А.

Агабеков В.Е. см. Еремин А.Н.

Айрапетова Е.Р. см. Кочурова Н.Н.

Акентьев А.В. см. Яжгур П.А.

Аксененко Е.В. см. Тарасевич Ю.И.

Алексенский А.Е. см. Жуков А.Н.

Антипин И.С. см. Кудряшова Ю.Р.

Анучин К.М. см. Толмачев А.М.

Арсланов В.В. см. Селектор С.Л.

Арьев И.А. см. Гигиберия В.А.

Барановский В.Ю., Ганев В.Г., Петкова В.Б., Войчева Х.Ч., Димитров М.В. Гидрогели на основе комплексов поликарбоновых кислот с агар-агаром. № 6, 675–679 (645–648).

Батынкова Н.В. см. Яровая О.В.

Беляков В.Н. см. Куделко Е.О.

Бибин А.В. см. Толмачев А.М.

Билибин А.Ю. см. Яжгур П.А.

Бирин К.П. см. Селектор С.Л.

Богданова Л.Г., Гнездилов О.И., Идиятуллин Б.З., Курбанов Р.Х., Зуев Ю.Ф., Усъяров О.Г. Мицеллообразование в растворах дезоксихолата натрия. № 1, 3–9 (1–6).

Большагин Е.Ю., Ролдугин В.И. Кинетика зарождения и роста наночастиц металлов в присутствии ПАВ. № 6, 680–686 (649–655).

Бондаренко С.В. см. Тарасевич Ю.И.

Бродская Е.Н. Компьютерное моделирование мицеллярных систем. № 2, 167–186 (154–171).

Бродская Е.Н. Локальный тензор давления простого флюида в конусообразной полости твердого тела. № 3, 303–310 (280–287).

Бродская Е.Н. см. Муджикова Г.В.

Буйклисский В.Д., Левченко В.Ф., Попов Ф.А., Шеремет М.Ю. Процесс борогидридного восстановления Ag⁺ в водных растворах сополимера акриловой кислоты и акриламида. № 1, 10–14 (7–11).

Буров А.М. см. Панфилова Е.В.

Валеева Ф.Г. см. Кудряшова Ю.Р.

Варгафтик М.Н. см. Абхалимов Е.В.

Васильева Н.Л., Черный Л.Т. Движение анизотропно поляризующейся суспензии около колеблющейся стенки в электрическом поле и определение характеристик дисперсной среды. № 3, 311–318 (288–294).

Васильченко С.В. см. Живаев А.А.

Васин С.И., Филиппов А.Н. Разделение водных растворов электролитов на асимметричных мембранах, один из слоев которых заряжен. № 1, 15–24 (12–21).

Виленский А.И. см. Саббатовский К.Г.

Власова Н.Н., Головкина Л.П., Стукалина Н.Г. Адсорбционные комплексы диаминопроизводных акридина на поверхности кремнезема. № 1, 25–34 (22–31).

Войчева Х.Ч. см. Барановский В.Ю.

Волкова А.В., Голикова Е.В., Ермакова Л.Э. Фотометрическое исследование кинетики коагуляции гидрозоля TiO₂ в растворах электролитов. № 1, 35–40 (32–37).

Волобаев И.И., Марочко Л.Г., Ульберг З.Р. Высокоселективные биофлокулянты для извлечения ультрадисперсных частиц золота. № 4, 454–459 (434–439).

Воронцова Т.В. см. Подорожко Е.А.

Гаврилова Н.Н. см. Яровая О.Н.

Гаврилюк А.П. см. Карпов С.В.

¹ Составитель указателя Л.В. Часовникова.

² В скобках даны страницы английской версии журнала.

- Галашев А.Е.** Спектральные характеристики кластеров воды в присутствии нитрат-ионов. № 6, 687–695 (656–664).
- Ганев В.Г.** см. Барановский В.Ю.
- Гареева Ф.Р.** см. Жуков А.Н.
- Геворкянц Т.Д., Чернобережский Ю.М., Лоренцсон А.В.** Температурная зависимость устойчивости водных дисперсий сульфатного лигнина вблизи изoeлектрического состояния его частиц. № 6, 789–790 (754–755).
- Гигиберия В.А., Арьев И.А., Лебовка Н.И.** Устойчивость суспензий многослойных углеродных нанотрубок в органических растворителях в присутствии Triton X-165. № 6, 796–701 (665–670).
- Гнездилов О.И.** см. Богданова Л.Г.
- Голикова Е.В.** см. Волкова А.В.
- Головкина Л.П.** см. Власова Н.Н.
- Горбунова Ю. Г.** см. Селектор С.Л.
- Гращенко С.И.** Термофоретическое движение твердой сферической частицы вблизи плоской поверхности твердого тела. № 1, 41–47 (38–44).
- Гращенко С.И.** Гидродинамическое взаимодействие капли нелетучего вещества с плоской поверхностью испаряющейся жидкости. № 5, 551–558 (529–536).
- Гращенко С.И.** Об испарении и движении капли летучего вещества вблизи поверхности летучей жидкости. № 5, 559–562 (537–540).
- Громан К.З.** см. Дементьева О.В.
- Губайдуллин А.Т.** см. Кудряшова Ю.Р.
- Дамшкалн Л.Г.** см. Лозинский В.И.
- Дементьева О.В., Рудой В.М.** Окисление наночастиц меди, синтезированных полиольным методом, в полярных дисперсионных средах: влияние хлорид- и ацетат-ионов. № 6, 702–709 (671–677).
- Дементьева О.В., Филиппенко М.А., Громан К.З., Рудой В.М.** Новые многофункциональные наночастицы с мезопористым ядром и серебряной оболочкой. № 4, 460–464 (440–444).
- Дементьева О.В.** см. Ершов Б.Г.
- Дементьева О.В.** см. Морозов П.А.
- Димитров М.В.** см. Барановский В.Ю.
- Дорофеев Г.А., Стрелецкий А.Н., Повстугар И.В., Протасов А.В., Елсуков Е.В.** Определение размеров наночастиц методами рентгеновской дифракции. № 6, 710–720 (678–688).
- Дударко О.А.** см. Юрченко Г.Р.
- Дьяконова Е.А.** см. Подорожко Е.А.
- Еленский А.А.** см. Куличихин В.Г.
- Елсуков Е.В.** см. Дорофеев Г.А.
- Еременко С.И.** см. Кузнецова Т.Ф.
- Еременко С.И.** см. Кузнецова Т.Ф.
- Еремин А.Н., Жавнерко Г.К., Агабеков В.Е.** Функционализация наночастиц (CdSe) ZnS в обращенных мицеллах Аэрозоля ОТ. № 4, 465–475 (445–455).
- Ермакова Л.Э.** см. Волкова А.В.
- Ершов Б.Г., Ролдугин В.И., Рудой В.М., Морозов П.А., Дементьева О.В.** Размерный эффект: плазмонное поглощение наночастиц золота при адсорбции озона. № 6, 721–724 (689–692).
- Ершов Б.Г.** см. Абхалимов Е.В.
- Ершов Б.Г.** см. Морозов П.А.
- Жавнерко Г.К.** см. Еремин А.Н.
- Жданов В.М.** см. Ролдугин В.И.
- Жеребцов Д.А.** Синтез оксидов вольфрама с ячеистой структурой. № 1, 48–53 (45–50).
- Живаев А.А., Васильченко С.В., Меденцев С.В.** Адсорбция сополимеров на основе акриламида из водных растворов на гранулах глины. № 6, 725–730 (693–697).
- Жуков А.Н., Гареева Ф.Р., Алексенский А.Е.** Комплексное исследование электроповерхностных свойств агломератов частиц детонационного наноалмаза в водных растворах KCl. № 4, 483–491 (463–471).
- Жукова А.И.** см. Тарасевич Ю.И.
- Задымова Н.М., Потешнова М.В., Куличихин В.Г.** Свойства двойных эмульсий масло₁/вода/масло₂, содержащих липофильный акриловый полимер. № 5, 563–575 (541–552).
- Захарова Л. Я., Коновалов А. И.** Супрамолекулярные системы на основе катионных поверхностно-активных веществ и амфифильных макроциклов. № 2, 209–221 (194–206).
- Захарова Л.Я.** см. Кудряшова Ю.Р.
- Захарова Л.Я.** см. Миргородская А.Б.
- Зорин И.М.** см. Яжгур П.А.
- Зуб Ю.Л.** см. Юрченко Г.Р.
- Зубарев А.Ю.** К теории двулучепреломления света в магнитных жидкостях. № 6, 731–738 (698–705).
- Зубарев А.Ю.** Начальное напряжение течения магнитных суспензий № 6, 739–743 (706–710).
- Зуев Ю.Ф.** см. Богданова Л.Г.

Иванов В.Б., Хавина Е.Ю. Катализ радиального распада гидропероксидов на поверхности модифицированного монтмориллонита. № 1, 54–59 (51–56).

Идиятуллин Б.З. см. Богданова Л.Г.

Ильин С.О., Малкин А.Я., Куличихин В.Г. Особенности реологии концентрированных суспензий. № 4, 492–502 (472–482).

Казакова Э.Х. см. Сякаев В.В.

Карпов С.В., Сёмина П.Н. О коагуляции нанодисперсных нанокolloидов и условиях применимости теории Мюллера–Смолуховского. № 3, 319–328 (295–304).

Карпов С.В., Сёмина П.Н., Гаврилюк А.П. Роль электронного туннельного эффекта в кинетике коагуляции полидисперсных нанокolloидов металлов. № 3, 329–336 (305–312).

Калиниченко К.В., Никовская Г.Н., Ульберг З.Р. Биоэкстракция тяжелых металлов из коллоидных иловых систем. № 5, 576–581 (553–557).

Касаикина О.Т., Писаренко Л.М., Лесин В.И. Коллоидные катализаторы на основе оксидов железа(3+). 2. Особенности катализированного окисления пальмового масла. № 4, 503–508 (483–488).

Касаикина О.Т. см. Лесин В.И.

Киенская К.И. см. Яровая О.В.

Киенская К.И. см. Яровая О.В.

Киселева О.А. см. Соболев В.Д.

Клабукова Л.Ф. см. Подорожко Е.А.

Козицына Н.Ю. см. Абхалимов Е.В.

Колосова О.Е. см. Подорожко Е.А.

Колягин Ю.Г. см. Мингалёв П.Г.

Коновалов А.И. см. Захарова Л.Я.

Коновалов А.И. см. Кудряшова Ю.Р.

Коновалов А.И. см. Миргородская А.Б.

Коновалов А.И. см. Сякаев В.В.

Коротких О.П. см. Кочурова Н.Н.

Корценштейн Н.М., Самуйлов Е.В., Ястребов А.К. Межфазный теплообмен и кинетика конденсационной релаксации для различных режимов роста капель. № 1, 60–70 (57–56).

Кочнев Ю.К. см. Саббатовский К.Г.

Кочурова Н.Н., Айрапетова Е.Р., Абдулин Н.Г., Коротких О.П., Лезов А.В., Petzold G. Вязкость мицеллярных водных растворов поверхностно-активных веществ. № 5, 588–592 (564–568).

Крылов С.Ю., Frenken J.W.M. Проблема критического затухания в нанотрении. № 5, 593–596 (569–572).

Крюченкова О.Г. см. Толмачев А.М.

Куделко Е.О., Мальцева Т.В., Беляков В.Н. Сорбция ионов Cr(VI) оксигидратами состава $M_xAl_{1-x}O_y \cdot nH_2O$, где M – Zr(IV), Ti(IV), Sn(IV). № 3, 337–342 (313–318).

Кудряшова Ю.Р., Валеева Ф.Г., Захарова Л.Я., Соловьева С.Е., Антипин И.С., Губайдуллин А.Т., Коновалов А.И. Новые организованные системы на основе дифильного оксиэтилированного калликс[4]арена. № 1, 71–81 (66–77).

Кузнецова Т.Ф., Ратько А.И., Еременко С.И. Текстуальные и адсорбционные свойства мезопористого силикофосфора. № 1, 82–89 (78–84).

Кузнецова Т.Ф., Ратько А.И., Еременко С.И., Шкадрцова В.Г. Синтез микро-мезопористого кремнезема с использованием полиэтиленгликоля в качестве темплата. № 4, 503–508 (489–494).

Куличихин В.Г., Еленский А.А., Харлов А.Е., Шабанов М.П., Ямпольская Г.П. Особенности поверхностной кристаллизации хлорида натрия на пленках муцина. № 2, 222–230 (207–214).

Куличихин В.Г. см. Задымова Н.М.

Куличихин В.Г. см. Ильин С.О.

Курбанов Р.Х. см. Богданова Л.Г.

Курочкин И.И. см. Лозинский В.В.

Курочкин И.И. см. Лозинский В.И.

Кучеров А.В. см. Толмачев А.М.

Кучма А.Е., Щёкин А.К. Автомодельный режим роста капли при учете стефановского течения и зависимости коэффициента диффузии от состава парогазовой среды. № 2, 231–238 (215–222).

Ларин А.В. Функции моментов в проявительной динамике адсорбции. № 3, 430–432 (411–413).

Лебовка Н.И. см. Гигиберия В.А.

Левченко В.Ф. см. Буиклиссский В.Д.

Лезов А.В. см. Кочурова Н.Н.

Лесин В.И., Писаренко Л.М., Касаикина О.Т. Коллоидные катализаторы на основе оксидов железа(III). 1. Распад пероксида водорода. № 1, 90–95 (85–90).

Лесин В.И. см. Касаикина О.Т.

Лисичкин Г.В. см. Мингалёв П.Г.

Лозинский В.И., Дамшкaлн Л.Г., Курочкин И.И., Курочкин И.И. Изучение криоструктурирования полимерных систем. 33. Влияние скорости охлаждения водных растворов поливинилового спирта при их замораживании на физико-химические свойства и пористую структуру получаемых криогелей. № 3, 343–352 (319–327).

Лозинский В.И. см. Подорожко Е.А.

- Лозинский В.И.** см. Подорожко Е.А.
- Лоренцсон А.В.** см. Геворкянц Т.Д.
- Макарова Н.А.** см. Сякаев В.В.
- Малкин А.И.** Закономерности и механизмы эффекта Ребиндера. № 2, 239–256 (223–238).
- Малкин А.Я.** см. Ильин С.О.
- Малыгин А.А.** см. Шевкина А.Ю.
- Мальцева Т.В.** см. Куделко Е.О.
- Марочко Л.Г.** см. Волобаев И.И.
- Матковский А.К.** см. Юрченко Г.Р.
- Меденцев С.В.** см. Живаев А.А.
- Мельник И.В.** см. Юрченко Г.Р.
- Мингалёв П.Г., Колягин Ю.Г., Лисичкин Г.В.** Реакционная способность фосфонатного слоя, привитого на поверхность дисперсного гидроксилата. № 4, 515–521 (495–501).
- Миргородская А.Б., Яцкевич Е.И., Захарова Л.Я., Коновалов А.И.** Смешанные мицеллярные системы геминальное поверхностно-активное вещество—неионный полимер. № 1, 96–103 (91–98).
- Мовчан Т.Г., Соболева И.В., Плотникова Е.В., Щёкин А.К., Русанов А.И.** Исследование методом динамического рассеяния света водных растворов бромида цетилтриметиламмония. № 2, 257–267 (239–247).
- Морозов П.А., Ершов Б.Г., Абхалимов Е.В., Дементьева О.В., Филиппенко М.А., Рудой В.М., Ролдугин В.И.** Влияние озона на плазмонное поглощение гидрозолей золота: квазиметаллические и металлические наночастицы. № 4, 522–529 (502–509).
- Морозов П.А.** см. Ершов Б.Г.
- Морозова Ю.Э.** см. Сякаев В.В.
- Мостовая У.Л.** см. Яровая О.В.
- Мостовая У.Л.** см. Яровая О.В.
- Муджигова Г.В., Бродская Е.Н.** Компьютерное моделирование обратных мицелл и микроэмульсий вода—масло. № 3, 291–302 (269–279).
- Мchedlishvili Б.М.** см. Саббатовский К.Г.
- Назаров В.В.** см. Яровая О.В.
- Назаров В.В.** см. Яровая О.В.
- Никовская Г.Н.** см. Калиниченко К.В.
- Носков Б.А., Тихонов М.М.** Влияние додецилсульфата натрия на динамические поверхностные свойства растворов лизоцима. № 2, 266–272 (248–253).
- Носков Б.А.** см. Яжгур П.А.
- Панфилова Е.В., Хлебцов Б.Н., Буров А.М., Хлебцов Н.Г.** Исследование параметров реакции полиольного синтеза, контролирующей высокий выход серебряных нанокубиков. № 1, 104–114 (99–109).
- Петкова В.Б.** см. Барановский В.Ю.
- Писарева Т.А.** см. Харанжевский Е.В.
- Писаренко Л.М.** см. Касаикина О.Т.
- Писаренко Л.М.** см. Лесин В.И.
- Плотникова Е.В.** см. Мовчан Т.Г.
- Повстугар И.В.** см. Дорофеев Г.А.
- Подорожко Е.А., Воронцова Т.В., Лозинский В.И.** Изучение криоструктурирования полимерных систем. 32. Морфология и физико-химические свойства композитных криогелей поливинилового спирта, наполненных микрокаплями гидрофобной жидкости. № 1, 115–126 (110–120).
- Подорожко Е.А., Дьяконова Е.А., Колосова О.Е., Клабукова Л.Ф., Лозинский В.И.** Изучение криоструктурирования полимерных систем. 34. Композитные криогели поливинилового спирта, наполненные микрочастицами полимерной дисперсии. № 6, 744–753 (711–719).
- Поляков В.Е.** см. Тарасевич Ю.И.
- Попов А.Н.** см. Яценко О.Б.
- Попов Ф.А.** см. Буйкисский В.Д.
- Постнова И.В.** см. Щипунов Ю.А.
- Постнова И.В.** см. Щипунов Ю.А.
- Потешнова М.В.** см. Задымова Н.М.
- Протасов А.В.** см. Дорофеев Г.А.
- Райтман О.А.** см. Селектор С.Л.
- Ратько А.И.** см. Кузнецова Т.Ф.
- Ратько А.И.** см. Кузнецова Т.Ф.
- Ролдугин В.И., Жданов В.М., Шерышева Е.Е.** Влияние поверхностной диффузии газа на асимметрию проницаемости бислойных пористых мембран. № 6, 754–757 (720–723).
- Ролдугин В.И.** см. Большагин Е.Ю.
- Ролдугин В.И.** см. Ершов Б.Г.
- Ролдугин В.И.** см. Морозов П.А.
- Рудой В.М.** см. Дементьева О.В.
- Рудой В.М.** см. Дементьева О.В.
- Рудой В.М.** см. Ершов Б.Г.
- Рудой В.М.** см. Морозов П.А.
- Русанов А.И.** Развитие фундаментальных положений термодинамики поверхности. № 2, 148–166 (136–153).
- Русанов А.И.** см. Мовчан Т.Г.

Саббатовский К.Г., Виленский А.И., Соболев В.Д., Кочнев Ю.К., Мchedlishvili Б.М. Электроповерхностные и структурные свойства трековых мембран на основе полиэтилентерефталата. № 3, 353–358 (328–333).

Самуйлов Е.В. см. Корценштейн Н.М.

Сарин С.А. см. Щипунов Ю.А.

Сафонова Е.А. см. Смирнова Н.А.

Селектор С.Л., Шокуров А.В., Райтман О.А., Шейнина Л.С., Арсланов В.В., Бирин К.П., Горбунова Ю.Г., Цивадзе А.Ю. Индуцированные ориентацией редокс-превращения в монослоях Ленгмюра двухпалубного бис-тетра-15 краун-5 фталоцианината церия и мультитабильность пленок Ленгмюра–Блуджетт на их основе. № 3, 359–370 (334–345).

Сергеева И.П. см. Соболев В.Д.

Сёмина П.Н. см. Карпов С.В.

Сёмина П.Н. см. Карпов С.В.

Силантьев В.Е. см. Щипунов Ю.А.

Силантьев В.Е. см. Щипунов Ю.А.

Смирнова Н.А., Сафонова Е.А. Мицеллообразование в растворах ионных жидкостей. № 2, 273–285 (254–265).

Соболев В.Д., Сергеева И.П., Киселева О.А. Определение потенциала поверхности адсорбционных слоев полиэлектролитов методом потенциала течения. № 6, 758–763 (724–728).

Соболев В.Д. см. Саббатовский К.Г.

Соболева И.В. см. Мовчан Т.Г.

Соловьев Р.А. см. Абхалимов Е.В.

Соловьева С.Е. см. Кудряшова Ю.Р.

Соснов Е.А. см. Шевкина А.Ю.

Столярчук О.В. см. Юрченко Г.Р.

Стрелецкий А.Н. см. Дорофеев Г.А.

Стукалина Н.Г. см. Власова Н.Н.

Субботин А.В. Скейлинговый анализ заряженной струи, формируемой при электроспиннинге вязкоупругой жидкости. № 4, 530–534 (510–514).

Сулейманов Б.А. Механизм эффекта скольжения при течении газированных неньютоновских жидкостей. № 6, 764–768 (729–733).

Сякаев В.В., Шалаева Я.В., Казакова Э.Х., Морозова Ю.Э., Макарова Н.А., Коновалов А.И. Агрегация и комплексообразование в ряду тетраметилсульфонатных каликс[4]резорцинаренов. № 3, 371–380 (346–355).

Тарасевич Ю.И., Аксененко Е.В., Бондаренко С.В., Жукова А.И. Статистико-механический вывод

обобщенного уравнения Ленгмюра и его применение для описания хроматографических данных по адсорбции воды и метанола на непористых углеродных материалах. № 3, 381–391 (356–365).

Тарасевич Ю.И., Поляков В.Е. Калориметрическое исследование адсорбции воды на сапоните. № 1, 127–130 (121–124).

Тихонов М.М. см. Носков Б.А.

Толмачев А.М., Анучин К.М., Бибин А.В., Крючкова Н.Г., Фомкин А.А. Априорные расчеты адсорбционных равновесий на микропористых активных углях. № 3, 392–399 (366–372).

Толмачев А.М., Хондарь Г.О., Кучеров А.В., Фомкин А.А. Молекулярные наноструктуры адсорбированных диолов. № 6, 777–780 (734–741).

Угрозов В.В., Филиппов А.Н. Асимметричный трансмембранный перенос, обусловленный различием адсорбционных характеристик на межфазных границах. № 6, 777–780 (742–745).

Ульберг З.Р. см. Волобаев И.И.

Ульберг З.Р. см. Калинин К.В.

Усьяров О.Г. см. Богданова Л.Г.

Филиппенко М.А. см. Дементьева О.В.

Филиппенко М.А. см. Морозов П.А.

Филиппов А.Н. см. Васин С.И.

Филиппов А.Н. см. Угрозов В.В.

Фомкин А.А. см. Толмачев А.М.

Фомкин А.А. см. Толмачев А.М.

Хавина Е.Ю. см. Иванов В.Б.

Харанжевский Е.В., Писарева Т.А. Дисперсность материалов электрохимических катализаторов, полученных механоактивацией и лазерным спеканием систем Al–C. № 3, 400–407 (373–379).

Харлов А.Е. см. Куличихин В.Г.

Хлебцов Б.Н. см. Панфилова Е.В.

Хлебцов Н.Г. см. Панфилова Е.В.

Хондарь Г.О. см. Толмачев А.М.

Цивадзе А.Ю. см. Селектор С.Л.

Чернобережский Ю.М. см. Геворкянц Т.Д.

Черный Л.Т. см. Васильева Н.Л.

Чижов А.С. см. Яценко О.Б.

Шабальникова А.Д. см. Яровая О.В.

Шалаева Я.В. см. Сякаев В.В.

Шевкина А.Ю., Соснов Е.А., Малыгин А.А. АСМ-исследование изменения морфологии поверхности пористого кремнезема при термообработке. № 3, 408–414 (380–385).

Шевкунов С.В. Коллективные взаимодействия в механизме сцепления зародышей конденсированной фазы с кристаллической поверхностью. 1. Пространственная организация. № 5, 612–633 (589–607).

Шевкунов С.В. Коллективные взаимодействия в механизме сцепления зародышей конденсированной фазы с кристаллической поверхностью. 2. Термодинамическая устойчивость. № 5, 634–653 (608–626).

Шейнина Л.С. см. Селектор С.Л.

Шеремет М.Ю. см. Буиклиссский В.Д.

Шерышева Е.Е. см. Ролдугин В.И.

Шкадрцова В.Г. см. Кузнецова Т.Ф.

Шокуров А.В. см. Селектор С.Л.

Шульгин В.А. см. Яценко О.Б.

Щёкин А.К. см. Кучма А.Е.

Щёкин А.К. см. Мовчан Т.Г.

Щипунов Ю.А., Силантьев В.Е., Постнова И.В. Саморегуляция в системе хитозан–наночастицы глины, регулируемая зарядением макромолекул полисахарида. 1. Гидрогели. № 5, 654–662 (627–635).

Щипунов Ю.А., Сарин С.А., Силантьев В.Е., Постнова И.В. Саморегуляция в системе хитозан–наночастицы глины, регулируемая зарядением макромолекул полисахарида. 2. Пленки. № 5, 663–672 (636–645).

Юрченко Г.Р., Матковский А.К., Мельник И.В., Дударко О.А., Столярчук Н.В., Зуб Ю.Л., Alonso B. Адсорбционные свойства кремнеземных сорбентов, содержащих остатки сульфоновых кислот. № 3, 415–419 (386–390).

Яжгур П.А., Акентьев А.В., Билибин А.Ю., Зорин И.М., Носков Б.А. Динамические поверхностные свойства растворов N-акрилоил-11-аминоундеканоата натрия и поли(N-акрилоил-11-аминоундеканоата натрия). № 6, 781–788 (746–753).

Якушев И.А. см. Абхалимов Е.В.

Ямпольская Г.П. см. Куличихин В.Г.

Яровая О.В., Мостовая У.Л., Батынкова Н.В., Гаврилова Н.Н., Киенская К.И., Назаров В.В. Влияние температуры синтеза на некоторые

свойства водных дисперсий наночастиц кислородсодержащих соединений лантана. № 3, 420–425 (401–406).

Яровая О.В., Мостовая У.Л., Шабальникова А.Д., Киенская К.И., Назаров В.В. Синтез гидрозолей кислородсодержащих соединений кобальта. № 4, 543–548 (523–528).

Ястребов А.К. см. Корценштейн Н.М.

Яценко О.Б., Чижов А.С., Попов А.Н., Шульгин В.А. Особенности фазовых превращений в водных растворах изопропилового спирта. № 1, 131–134 (132–134).

Яцкевич Е.И. см. Миргородская А.Б.

Adegoke H.I., Adekola F.A. Equilibrium Sorption of Hexavalent Chromium from Aqueous Solution Using Synthetic Hematite. № 4, 441–447 (420–426).

Adekola F.A. см. Adegoke H. I.

Alonso B. см. Юрченко Г.Р.

Amini M.M. см. Armaghan M.

Armaghan M. and Amini M.M. Adsorption of Diazinon and Fenitrothion on Nanocrystalline Alumina from a Non-polar Solvent. № 4, 448–453 (427–433)

Bhadoria J. см. Khanday W. A.

Danov Krassimir D., Kralchevsky Peter A. The Standard Free Energy of Surfactant Adsorption at Air/Water and Oil/Water Interfaces: Theoretical vs. Empirical Approaches. № 2, 187–200 (172–185).

Deo Satya см. Tiwary Ashish

Eriksson Jan Christer, Henriksson Ulf. Thermodynamic Surface Properties of Single Crystal Faces of Xenon Calculated by Employing the Einstein Model of Crystalline Solids. № 2, 201–208 (186–193).

Filippov Anatoly см. Tiwary Ashish

Frenken J.W.M. см. Крылов С.Ю.

Henriksson Ulf см. Eriksson Jan Christer

Jia Zhiqian, Zeng Xiaolei. Mechanism of Influence of Reaction Parameters on the Particle Preparation by Reverse Micelle Method. № 3, 426–429 (407–410).

Khanday W.A., Singh S.K., Bhadoria J., Majid S.A. and Tomar Radha. Study of Sorption of Pb^{2+} , Cd^{2+} ,

Zn²⁺ and Cu²⁺ from Waste Water on Synthetic Analogues of Clintonite. № 5, 597–606 (573–581).

Kralchevsky Peter A. см. Danov Krassimir D.

Majid S.A. см. Khanday W.A.

Patil Sangeeta. Micellar Catalysis of Oxidation of Glycolic Acid by *N*-bromophthalimide. № 5, 606–611 (582–588).

Petzold G. см. Кочурова Н.Н.

Qu Wenshan, Wang Guoyong, Tao Lei. Surface Activity and Spreading Ability of New Trisiloxane-Tailed Dicapalic Surfactants. № 5, 582–587 (558–563).

Singh S.K. см. Khanday W.A.

Tao Lei см. Qu Wenshan

Tiwary Ashish, Deo Satya and Filippov Anatoly. Effect of Magnetic Field on the Hydrodynamic Permeability of a Membrane. № 4, 535–542 (515–522).

Tomar Radha см. Khanday W.A.

Tsekov R., Toshev B.V. Capillary Pressure of van der Waals Liquid Nanodrops. № 2, 286–288 (266–268).

Wang Guoyong см. Qu Wenshan

Zeng Xiaolei см. Jia Zhiqian

Zhang Dongfang. Impact of Synthesis Methods on Nanosized Silver Modified Titania Photocatalysts. № 4, 476–482 (456–462).