

РЕФЕРАТЫ

УДК 541.49(661.9.321+546.1852.86.5)

Аддукты окситризотиоцианата фосфора с галогенидами металлов IV группы. Скопенко В. В., Брусиловец А. И., Синкевич А. В.
— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 3—4.

Методами химического, рентгенофазового и ИК-спектрального анализов исследовано взаимодействие окситризотиоцианата фосфора с бромидами титана, циркония и олова; синтезированы аддукты $TiBr_4 \cdot 2OP(NCS)_3$, $ZrBr_4 \cdot 2OP(NCS)_3$, $SnBr_4 \cdot 2OP(NCS)_3$. Проведено отнесение полос ν ($M-Hal$) в длинноволновых ИК- и КР-спектрах соединений $MHal_4 \cdot 2L$ ($M-Ti$, Zr , Hf , Sn ; $Hal-Cl$, Br ; $L-OP(NCS)_3$). Показано, что центральный атом имеет октаэдрическое окружение с цис-расположением молекул фосфорильного лиганда.

Ил. 1. Табл. 2. Список лит.: 6 назв.

УДК 543.424:821.185:541.49

ИК-спектры и строение ортофосфата титаната калия. Родионов М. К., Евтушенко Н. П., Рез И. С.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 5—8.

Исследованы ИК-спектры поглощения фосфатного комплекса титана $KTiOPO_4$ с помощью спектрофотометра «Спекорд ИР-75» в области 4000—350 см^{-1} . Проведен теоретико-групповой анализ спектра тетраэдрической группировки $[PO_4]$ в приближении позиционной симметрии C_1 и октаэдрической группировки $[TiO_6]$ локальной симметрии C_{2v} . Сделано отнесение полос спектра по формам и типам колебаний. Исследовано наличие кристаллизационной воды в решете фосфатного комплекса.

Ил. 1. Табл. 2. Список лит.: 14 назв.

УДК 546.56:541.486:543.42.062

Комплексообразование меди (II) с 1-амино-8-нафтол-2, 4-дисульфокислотой в воде и водно-диоксановой среде. Сейфуллина И. И., Скорюх Л. С., Мазепа Т. Е.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 8—11.

Проведено спектрофотометрическое исследование взаимодействия меди (II) с 1-амино-8-нафтол-2, 4-дисульфокислотой в воде и водно-диоксановой среде при ионной силе 0,1 и 1,0 (KNO_3). Определены оптимальные условия комплексообразования. Установлено, что комплексообразование протекает ступенчато, состав комплексов соответствует молярному соотношению металла : лиганд = 1:1 и 1:2. По методу сдвига равновесия определена устойчивость комплексов, существующих в растворе. pK для комплекса состава 1:1 составляет 3,63 и 8,24 — для комплекса состава 1:2 ($I=0,1$). Ионная сила не оказывает существенного влияния на устойчивость комплексов. Замена воды на водно-диоксановую среду приводит к повышению устойчивости комплекса ($pK=4,60$) состава 1:1 только при ионной силе 0,1.

Ил. 2. Табл. 2. Список лит.: 6 назв.

УДК 536.653:669.783'794

Расчет свободной энергии и энтропии смешения жидких сплавов Ge—Ni. Баталин Г. И., Шлапак А. Н.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 11—14.

С использованием уравнения Кубашевского-Чарта, экспериментальных данных по парциальным и интегральным энталпиям смешения системы Ge—Ni и данным по температурам линии ликвидус диаграммы состояния системы Ge—Ni определены парциальные и интегральные свободные энергии и энтропии смешения жидких сплавов германия с никелем.

Ил. 3. Табл. 1. Список лит.: 8 назв.

УДК 541.124.7+546.56

Температурная зависимость диссоциации расплавленных солевых смесей на основе хлорида меди (II). Тимченко А. П.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 14—16.

Изучена термическая диссоциация эквимольных солевых смесей хлорида меди (II) с хлоридами щелочных металлов (LiCl , KCl — LiCl , KCl — NaCl , RbCl , CsCl) и определена константа равновесия реакции $\text{CuCl}_2 \rightleftharpoons \text{CuCl} + \frac{1}{2} \text{Cl}_2$. Найдено, что термическая устойчивость хлорида меди (II) возрастает в перечисленном ряду растворителей. Последнее объясняется усилением комплексообразования между катионами меди (II) и хлор-анионами. Обсужден механизм термической диссоциации хлорида меди (II) в смесях хлоридов щелочных металлов, который описывается схемой $4[\text{CuCl}_4^{2-}] \rightarrow 2[\text{Cu}_2\text{Cl}_3^-] + 5\text{Cl}_2$.

Ил. 1. Табл. 1. Список лит.: 7 назв.

УДК 541.183:541.128.13

Каталитические свойства азотсодержащих углей. Тарковская И. А., Ставицкая С. С., Стрелко В. В.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 16—20.

Сопоставлена активность углей, полученных из винилпиридиновой и фенолформальдегидной смол и обработанных различными способами (окисленных, модифицированных катионами) в окислительно-восстановительных и протолитических реакциях. Показано, что наличие на поверхности углей основных атомов азота существенно повышает каталитическое действие активных углей в реакции разложения перекиси водорода и сообщает такую способность неактивным в этой реакции окисленным углям. Однако на ход реакций кислотного типа присутствие в структуре углей азота существенного влияния не оказывает, поэтому каталитическое действие угольных контактов в этих реакциях определяется присутствием кислотных групп, модифицирующих катионов, а также пористой структурой.

Ил. 2. Табл. 2. Список лит.: 12 назв.

УДК 661.718.5:549.6

Исследование процессов диспергирования оксида алюминия в среде полиорганосилоксана. Пашенко А. А., Свидерский В. А., Ткач В. В., Рушельюк В. Ф.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 20—24.

Методом дериватографического, рентгеноструктурного и ИК-спектрального анализа, а также путем измерения лиофильности и диэлектрических характеристик исследован процесс диспергирования дисперсного оксида алюминия в среде полиорганосилоксана. Показано, что механо-химическая обработка сопровождается прививкой молекул полиорганосилоксана на поверхность Al_2O_3 . Приведена схема взаимодействия дисперсного оксида алюминия с полиорганосилоксаном.

Ил. 2. Табл. 3. Список лит.: 5 назв.

УДК 541.183+542.952.1

Применение монтмориллонита в качестве катализатора изомеризации α - и β -пиненов в камfen. Овчаренко Ф. Д., Димов И. Я., Тарасевич Ю. И.— Укр. хим. журн., 1983, 49, № 1, с. 24—28.

Показано, что Н, Al-форма монтмориллонита является эффективным катализатором изомеризации α - и β -пиненов в камfen и другие углеводороды терпенового типа. Установлено, что активными катализитическими центрами реакции изомеризации являются обменные протоны на поверхности монтмориллонита. Определены оптимальные условия получения Н, Al-формы монтмориллонита и проведения катализитического процесса.

Ил. 4. Табл. 1. Список лит.: 13 назв.

УДК 546.882.65:541.454:54—161

Особенности состояния воды в совместноосажденных гидроксидах РЭ и ниobia. Сыч А. М., Максакова Р. В., Калиниченко А. М.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 28—32.

Изучено состояние воды в совместноосажденных гидроксидах РЭ и ниobia. В основе их структуры лежат полимерные цепи из октаэдров Nb (O, OH, H_2O)₈, соединенных вершинами Nb—O—Nb либо ребрами через гидрооксомостики. Молекулы воды в полимерной структуре обладают подвижностью и способностью к частичной диссоциации с последующим движением протонов вдоль сильной H-связи. Гидроксогруппы находятся во второй координационной сфере РЭ и преимущественно координированы атомами ниobia.

Ил. 2. Табл. 1. Список лит.: 9 назв.

УДК 541.183.5

Сорбция паров воды Na- и Си-формами хелатных катионитов ХКА-2. Гороховатская Н. В., Атаманенко И. Д., Короленко Н. Б., Синявский В. Г., Корниенко Р. А., Курilenko О. Д. — Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 32—37.

Исследовано взаимодействие воды с Na и Си-формами хелатных катионитов ХКА-2-4 и ХКА-2(30/100) сорбционным методом. Установлено, что поглотительная способность по отношению к парам воды и гелевого, и макропористого катионита зависит от природы противоиона. Влияние структуры полимерного каркаса в большей степени проявляется для Na-формы хелатных катионитов. Уменьшение поглотительной способности Си-формы катионитов по сравнению с Na-формой к парам воды указывает на образование хелатного комплекса с ионами меди, что подтверждается найденными числами гидратации. Определены числа гидратации обменных Na^+ - и Cu^{2+} -ионов.

Ил. 2. Табл. 3. Список лит.: 15 назв.

УДК 541.572+541.6

Изучение гидратации оксиэтилированного додецианола методом ЯМР. Братунец А. Г., Соболева Н. М., Баран А. А., Цапко М. Д. — Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 37—39.

Методом ЯМР'Н исследованы водные растворы оксиэтилированного додецианола $\text{C}_{12}\text{H}_{25}(\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—O})_{56}\text{OH}$ (ОЭПЭГ-56) в зависимости от соотношения компонентов в смеси ПАВ — вода при 20, 40 и 60°. Установлено, что с ростом температуры уменьшается влияние ОЭПЭГ-56 на подвижность молекул связанный воды, количество которых падает от $n=5,5$ до $n=3,5 \text{ H}_2\text{O}/\text{OЭГ}$. Влияние ОЭПЭГ-56 на электронное окружение молекул воды при этих влажностях практически не оказывается. Рассчитано значение энергии активации E_a молекулярной подвижности.

Ил. 2. Список лит.: 6 назв.

УДК 541.183.022

Снижение депрессорного действия мономолекулярных пленок в зависимости от времени. Товбин М. В., Чаленко В. Г., Архаров А. В., Соболевская Т. Я. — Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 40—42.

Исследовано влияние различных факторов на резкое снижение депрессорного действия мономолекулярных пленок гексадеканола, нанесенных на поверхность воды, в зависимости от времени. Установлено, что снижение депрессорного действия мономолекулярных пленок не обусловлено растворением поверхностно-активного вещества в воде и его испарением в воздухе. Показано, что основной причиной, вызывающей резкое снижение депрессорного действия мономолекулярных пленок, является скопление на поверхности воды частиц пыли, попадающих из воздуха.

Ил. 2. Список лит.: 4 назв.

УДК 628.165

Кинетика превращения бикарбоната кальция в карбонат в присутствии органических веществ. Иванов А. М., Михайловский В. Я., Шурин Е. В., Червинский К. А., Галабицкий Б. В. — Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 42—44.

Присутствие органических веществ (фазы) независимо от их природы и количества не меняет лимитирующую стадию процесса превращения бикарбоната кальция в карбонат — массопередачу реакционного CO_2 из жидкой фазы в газовую. Однако присутствие органических веществ существенно сказывается на изменении величины эффективной константы скорости. Предложено объяснение этого явления. Показано, что стадия перехода карбоната кальция в твердую фазу в кинетическом отношении имитирует закономерности процесса превращения бикарбоната кальция в карбонат с той лишь разницей, что в количественном отношении $K_{\text{аф}(x)}$ может быть больше, меньше или равна $K_{\text{аф}}$.

Ил. 2. Табл. 1. Список лит.: 7 назв.

УДК 543.8:535.243:547.333.4

Фотометрическое определение этония с дисульфофенилфлуороном. Пилипенко А. Т., Жебентяев А. И. — Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 45—47.

Исследовано взаимодействие этония (ЭТ) с дисульфофенилфлуороном (ДСФФ) и определены оптимальные условия фотометрического определения ЭТ с ДСФФ (рН 6,0—7,0). Предел обнаружения — 1 мкг/мл ЭТ. Прямолинейная зависимость оптической плотности растворов ЭТ — ДСФФ от концентрации ЭТ наблюдается в области 1—20 мкг/мл ЭТ.

Ил. 2. Табл. 1. Список лит.: 9 назв.

УДК 542.61

Влияние органических оснований и маскирующих агентов на экстракцию карбоксилатов празеодима. Пятницкий И. В., Франковский В. А.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 47—50.

Исследовано влияние бензил-, дигидро- и трибутиламина на экстракцию празеодима валериановой, бромвалериановой, капроновой и энантовой кислотами, растворенными в хлороформе. Из изученных органических оснований наибольшее синергетическое действие оказывает бензиламин. Выяснено маскирующее действие цитрат- и тартрат-ионов на извлечение карбоксилатов и аминокарбоксилатов празеодима в органическую фазу, определено соотношение компонентов в экстрагирующихся в органическую фазу бинарных и разнолигандных соединениях. Показана возможность экстракционного отделения празеодима от сопоставимых количеств железа смесью 1 моля капроновой кислоты с 0,5 моля бензиламина из 0,1 М растворов винной кислоты.

Ил. 4. Табл. 2. Список лит.: 4 назв.

УДК 541.49:547.31

Хемилюминесцентное исследование взаимодействия гидропероксида третичного бутила с цианокомплексами молибдена (0, II, IV). Врецена Н. Б., Никипачук М. В., Черняк Б. И.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 50—54.

Исследовано взаимодействие гидропероксида третичного бутила с цианокомплексами молибдена (0, II, IV). Показана возможность использования хемилюминесцентного метода для расчета кинетических характеристик разложения гидропероксидов в присутствии координационных соединений с учетом промежуточного комплексообразования.

Ил. 2. Табл. 2. Список лит.: 5 назв.

УДК 542.61.3/.5

Экстракционно-атомно-абсорбционное определение свинца в морской воде с помощью атомизатора печь—пламя. Захария А. Н., Долгушина Л. Е., Оленович Н. Л.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 54—57.

Разработан высоконадежный и ускоренный экстракционно-атомно-абсорбционный метод определения микроколичеств (от 50 нг·л⁻¹) свинца в морской воде, основанный на использовании атомизатора печь—пламя. Научно обоснована оптимизация условий анализа. Надежность определения свинца в морской воде проверена сопоставлением полученных результатов с данными эмиссионного спектрального анализа. Величина относительного стандартного отклонения составляет 0,06—0,14.

Ил. 2. Табл. 2. Список лит.: 10 назв.

УДК 541.128:515.379

Катализическое влияние меди на хемилюминесценцию люминола с перкарбиновой кислотой. Скоробогатый Я. П., Зинчук В. К., Петровская Н. А., Загийная П. З.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 57—60.

Изучено катализическое влияние меди на интенсивность хемилюминесценции люминола с перкарбиновой кислотой, скорость разложения перкарбонаты и скорость окисления люминола. Показано, что катализическое действие меди в хемилюминесцентной реакции определяется способностью ее разлагать перкарбонаты. Наличие корреляции между скоростью разложения перкарбонаты в присутствии меди, скоростью окисления люминола и интенсивностью хемилюминесценции указывает на участие активных промежуточных форм разложения перкарбонаты, генерируемых под влиянием катализатора, в реакции окисления люминола.

Ил. 6. Табл. 1. Список лит.: 10 назв.

УДК 547. 233

Моноамиды малеиновой и N-(2-оксиген)аспарагиновой кислоты. Танчик Ю. В., Ральчук И. А., Гунько В. М.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 61—64.

Взаимодействием моноалкил- и моноариламидов малеиновой кислоты с 2-оксигеном получены неизвестные ранее моноалкил- и моноариламиды N(2-оксиген)аспарагиновой кислоты. Показано, что константы ионизации pK_a моноариламидов, содержащих CH_2O , CH_3 , H , Br , NO_2 -заместители в n -положении ароматического ядра ариламидной группы, и реакционная способность двойной связи мало зависят от донорно-акцепторных свойств заместителей. Удовлетворительная корреляция pK_a наблюдается только с величиной энергии нижней вакантной молекулярной орбиты E_{HOMO} моноариламидов малеиновой кислоты.

Ил. 2. Табл. 3. Список лит.: 9 назв.

УДК 547.387:547.415.3

Реакции N-(n-толил)арилтиодифенилацетимидоилхлоридов с нуклеофилами. Миронова Д. Ф., Логинова Н. А.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 65—67.

Спектрофотометрически изучена скорость реакции дифенилкетен-N-(n-толил)имина с $\text{XC}_6\text{H}_4\text{SCl}$ Ia — в (а: $\text{X}=n\text{-Cl}$, б: $\text{X}=\text{H}$, в: $\text{X}=n\text{-CH}_3$) в бензоле. Показано, что продукты этой реакции N-n-толил)-арилтиоацетимидоилхлориды II a — в относительно устойчивые к гидролизу, в мягких условиях легко взаимодействуют с различными нуклеофилами (бензиламин, морфолин, тиофенол, n-нитрофенол, этиловый эфир нитроуксусной кислоты, этиловый эфир циануксусной кислоты), образуя соответствующие тио-соединения.

Табл. 1. Список лит.: 11 назв.

УДК 547.831+542.953.2

Кислотно-основные свойства нитрофенилдиазометиндигидрохинолинов. Шинкоренко С. В., Нагорняк Д. М., Опанасенко Е. П., Пилигурин Г. Т.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 68—71.

Получено две серии нитрофенилдиазометиндигидрохинолинов, которые в кислой среде протонируются с образованием солеобразных веществ гидразонного строения, взаимодействием n-нитроантидизотата натрия с четвертичными солями 1-арилхинальдиния. Изучены оптические и кислотно-основные свойства этих веществ и установлена корреляционная зависимость pK_a от σ-констант заместителей.

Табл. 3. Список лит.: 7 назв.

УДК 547.733.08.

Реакция галоидсульфоланов и сульфоленов с фталимидом калия. Пархоменко П. И.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 71—74.

Установлено, что фталимид калия взаимодействует с 3-бром-, 3, 4-дибром-3-метил-, 3, 4-дибромсульфоланом и 4-бромсульфоленом-2 с образованием продуктов элминирования бромистого водорода. Фталимид калия обуславливает изомеризацию 2-хлорсульфолена-3 в 3-хлорсульфолен-2, а 3-хлорсульфолена-2 в 3-хлорсульфолен-3. При взаимодействии 3-бромометиленсульфолена-3 с фталимидом калия выделен N-(3-метиленсульфолен-3)-фталимид. При гидролизе последнего 46 %-ной бромистоводородной кислотой в уксусной кислоте получен бромгидрат 3-(аминометилен)-сульфолена-3. Реакция изучена в диметилформамиде, диметилсульфоксиде, диметиловом эфире этиленгликоля и хлороформе при различном соотношении реагентов и различных температурах.

Список лит.: 5 назв.

УДК 547.539.132+547.625.9

Фторирование ароматических кислот четырехфтористой серой в растворе фтористого водорода и бензола. Алексеева Л. А., Белоус В. М., Лозинский М. О., Шендрик В. П., Ягупольский Л. М.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 74—75.

Установлено, что при фторировании ароматических кислот четырехфтористой серой в растворе фтористого водорода и бензола выходы трифторметилпроизводных существенно повышаются по сравнению с фторированием тех же кислот четырехфтористой серой в растворе фтористого водорода.

Ил. 1. Табл. 1. Список лит.: 4 назв.

УДК 547.556.+547.819

Взаимодействие коричных и циннамилиденуксусной кислот с некоторыми ароматическими тетразонийхлоридами. Ганущак Н. И., Прокопишин И. Ю., Фоменко Г. П., Немеш В. Г.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 76—78.

Показано, что некоторые ароматические тетразонийхлориды — бисдиазонийдифенил, бисдиазоний-3,3'-динитродифенил, бисдиазонийдифенилметан, бисдиазонийдифенилсульфон, бисдиазонийдифенилоксид при взаимодействии с коричными и циннамилиденуксусной кислотами в водно-ацетоновой среде при pH 2—4 в присутствии хлорида меди (I) образуют соответствующие бисстильбены и бисдиенилбутадиены. Синтезировано XXI соединение.

Табл. 1. Список лит.: 3 назв.

УДК 547.565.2:542.952

Взаимодействие псевдокумохинона с 3-метилацетилацетоном. М а к о в е ц-
к и й В. П., В о л о в е н к о Ю. М.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49,
№ 1, с. 79—80.

Показано, что при взаимодействии триметилбензохинона-1,4 с 3-метилаце-
тилацетоном образуется соответствующий 4-ацетокси-3-1-ацетилэтилфенол
(I). Установлено влияние метильного радикала при мезо-углеродном
атоме соединения I и его метоксипроизводного в условиях щелочного ка-
тализа.

Табл. 1. Список лит.: 4 назв.

УДК 678.664:547.255.6

Влияние β-дикетонатов меди на термическую устойчивость полиуретанов.
Н и з е л ь с к и й Ю. Н., И щ е н к о С. С., З а п у н н а я К. В.—
Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 81—84.

Исследована термостойкость полиуретанов, полученных из 4,4'-дифенил-
метандизоцианата и диэтиленгликоля в присутствии β-дикетонатов меди
различного строения. Обнаружено, что катализаторы остаются в процессе
синтеза в полимере и удерживаются в нем благодаря силам межмолеку-
лярного взаимодействия. Показано, что термостойкость полиуретанов по-
вышается вследствие ингибирующего влияния β-дикетонатов или продук-
тов их распада на процесс термоокислительной деструкции полимеров.

Ил. 2. Табл. 3. Список лит.: 13 назв.

УДК 541.64:543.422

**Спектральное исследование структуры карбоксилсодержащих олигоурета-
нов и иономеров на их основе.** Л а п т и й С. В., К е р ч а Ю. Ю., К о р-
сак о в а Л. Н., П о л я ц к о в а Н. В., Ш е в ч е н к о В. В., К у-
зьмина В. А., В а с и л ь е в с к а я Г. А.— Укр. хим. журн., 1983,
т. 49, № 1, с. 84—87.

Исследованы олигоуретаны с карбоксильными группами и иономеры на
их основе. Метод ИК-спектроскопии был использован для подтверждения
строения этих соединений, а также и для изучения природы сил межмолеку-
лярных взаимодействий. Сделан вывод, что особенности структуры ис-
следованных иономеров во многом обусловлены конкуренцией между раз-
личными типами межмолекулярных взаимодействий, среди которых сле-
дует учитывать и связи между анионом ионной пары и протоном групп
NH.

Ил. 3. Список лит.: 10 назв.

УДК 542.952.63

**Термическая деструкция механически активированного полиметилмета-
крилата в гетерогенной системе.** П е т р е н к о С. Д., З а п у н н а я К. В.,
Д м и т р и е в а Т. В., Г о р о х о в с к и й Г. А.— Укр. хим. журн.,
1983, т. 49, № 1, с. 88—90.

Методами термогравиметрического, дифференциального термического, хро-
матографического анализов и вискозиметрии установлено, что механичес-
кая активация полиметилметакрилата приводит к снижению его термо-
стойкости, эффективной энергии активации термодеструкции, энталпии
разложения. В гетерогенной системе, содержащей железо, эти изменения
наблюдаются в меньшей степени.

Ил. 3. Табл. 1. Список лит.: 7 назв.

УДК 541.135.3

**Условия получения алюминиевого покрытия на сплаве ВТ-16 при электо-
лизе хлоралюминатного расплава.** Г о р о д ы с к и й А. В., К р и н и ц-
к и й В. Б., Т у м а н о в а Н. Х., Б а г р и й В. А.— Укр. хим. журн.,
1983, т. 49, № 1, с. 91—93.

Изучены кинетика и механизм осаждения алюминия из хлоралюминатно-
го расплава на сплав ВТ-16. Разработаны условия получения алюминиево-
го покрытия путем электролиза 2Al, NaCl с карбамидом на указанной
подложке, включающие гидридную обработку сплава ВТ-16 и последую-
щую термовакуумную обработку.

Ил. 3. Табл. 1. Список лит.: 3 назв.

УДК 541.135.3

Электрохимическое восстановление хлорида алюминия из кальцийсодержащих электролитов. Макогон В. Ф., Дыбкова Г. И., Богданова А. К.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 93—95.

Исследовано электровосстановление хлорида алюминия из кальцийсодержащего электролита при 730°. Показано, что характерной особенностью является способность ионов кальция восстанавливаться в подпотенциальной области с образованием структуры внедрения с материалом катода. Область электрохимического внедрения определяется концентрацией хлорида кальция и материалом катода. В связи с этим, а также с ограниченной растворимостью хлорида кальция в кальцийсодержащем расплаве восстановление хлорида алюминия предпочтительно вести при его концентрациях 1—4 вес. %.

Ил. 4. Список лит.: 6 назв.

УДК 546.221.683

Низкотемпературная ромбическая модификация сульфида таллия (I). Чaus И. С., Красан Ю. П., Компаниченко Н. М., Андрейченко В. Г.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 96—97.

Перекристаллизацией осажденного из раствора сероводородом порошкообразного сульфида таллия под раствором сульфида аммония в закрытой ампуле в течение нескольких месяцев при комнатной температуре получены монокристаллы Tl_2S ромбической модификации с параметрами элементарной ячейки: $a=7,84\pm0,03$, $b=8,87\pm0,04$, $c=10,37\pm0,06\text{ \AA}$, $Z=8$.

Табл. 1. Список лит.: 9 назв.

УДК 547.789.78.543

Взаимодействие диметилсульфоксонийметилида с азолидинами. Житарь Б. Е., Рудик О. И., Баева И. Г.— Укр. хим. журн., 1983, т. 49, № 1, с. 97—99.

Изучена реакция диметилсульфоксонийметилида (ДМСМ) с некоторыми азолидинами. Установлено, что ДМС является алкилирующим агентом в данной реакции. Показано, что в случае 11-фенилизородамина реакция идет с образованием Δ^4 -тиазолинона-2. Тиазолидинион-2,4 в реакцию не вступает, 5-арилиденазолидины с ДМСМ дают продукты алкилирования по арилиденовой группировке.

Табл. 1. Список лит.: 5 назв.