

ГНУ “Научно-исследовательский промышленный институт” Министерства промышленности и новых технологий Республики Таджикистан (ТJ); ГУ “Хранения радиоактивных отходов” Государственного исполнительного органа города Душанбе (ТJ) Юсупов Ш.Т. (ТJ); Баротов М.А. (ТJ); Шоназаров А.А. (ТJ); Мирзоев А.Дж. (ТJ); Маматов Э. Дж. (ТJ); Каюмов А.И. (ТJ); Фармонова С.А. (ТJ). ГНУ “Научно-исследовательский промышленный институт” Министерства промышленности и новых технологий Республики Таджикистан (ТJ); ГУ “Хранения радиоактивных отходов” Государственного исполнительного органа города Душанбе (ТJ)

СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ СИНТЕТИЧЕСКОГО ТОПЛИВА ИЗ ОТХОДОВ УГЛЯ

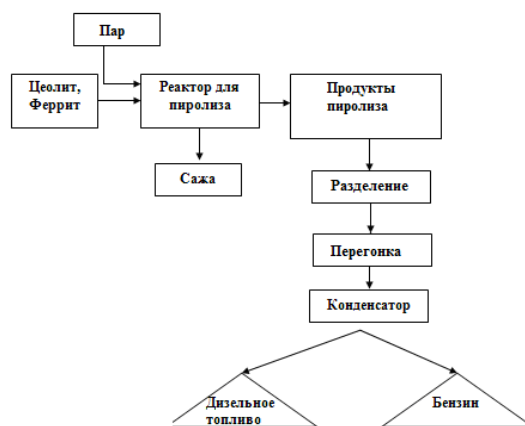
1. Способ получения синтетического топлива из угля, включающий измельчение угля, добавление пара и катализатора, перемещение и загрузку в автоклаве, **отличающийся тем, что** после удаления примесей измельчают уголь до размера 0,1-0,63 мм, перемешивают с катализатором - феррит в количестве 5-10 гр. и подают пар, для увеличения объема катализатора добавляют цеолит в количестве 60-100 гр и загружают их в автоклаве.

2. Способ получения синтетического топлива из угля по пункту 1, **отличающийся тем, что** при повышении температуры 300-700 °С и при давлении 0,03-0,05 МПа в течение 1-3 часов получают газ и маслянистую смолу.

3. Способ получения синтетического топлива из угля по пункту 2, **отличающийся тем, что** маслянистую смолу проводят крекинг при температуре 36-200 °С и получают бензин.

4. Способ получения синтетического топлива из угля по пункту 2, отличающийся тем, что маслянистую смолу проводят крекинг при температуре 210-360 °С и получают дизельное топливо.

5. Способ получения синтетического топлива из угля по пункту 1, отличающийся тем, что для поддержания температуры до 300-700°С в автоклав-реакторе используют муфельную печь.



Фиг. 1

Агентство по ядерной безопасности и радиации Академии наук Республики Таджикистан (ТJ). Мирсаидов У.М.(ТJ); Бадалов А.Б. (ТJ); Акрамов М.Ю. (ТJ); Азизов О.А. (ТJ)

Агентство по ядерной безопасности и радиации Академии наук Республики Таджикистан (ТJ)

СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ ГИДРИДА АЛЮМИНИЯ МЕХАНО-ХИМИЧЕСКИМ МЕТОДОМ

1. Способ получения гидрида алюминия механо-химическим методом, **отличающийся тем, что** алюмогидрида натрия с хлоридом алюминия помещают в планетарной шаровой или центробежной мельницы и перемешивают их в течение 10-20 мин., шары в планетарной мельнице импульсно воздействуют на порошок, и сила такого воздействия зависят от ускорения, с которым эти шары двигаются внутри барабана в

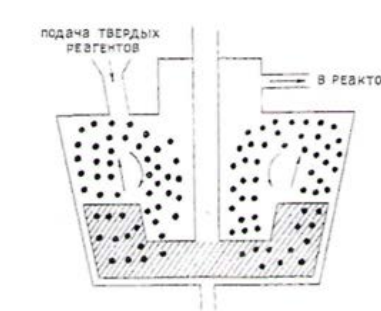
поле центробежных сил, при этом для интенсивной перемешивании реагентов увеличивают скорости вращения центральной оси и барабанов мельницы.

2. Способ получения гидрида алюминия механо-химическим методом по пункту 1, отличающийся тем, что процесс синтеза проводят в атмосфере инертного газа.

СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ ГИДРИДА АЛЮМИНИЯ МЕХАНО-ХИМИЧЕСКИМ МЕТОДОМ



Фиг. 1



Фиг. 2

Технологический университет Таджикистана (ТJ)

Икромии М.Б. (ТJ); Мирзорахимов К.К. (ТJ); Шарипова М.Б. (ТJ); Гулбекова Н.Б. (ТJ); Тураева Г.Н. (ТJ)

СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ ЖЕЛТОГО ПИЩЕВОГО КРАСИТЕЛЯ ИЗ КОРНЕЙ СОЛОДКИ ГОЛОЙ

Способ получения желтого пищевого красителя, заключающийся в том, что сырье заливают водой, экстрагируют при комнатной температуре, фильтруют и упаривают в роторе-испарителе, отличающийся тем, что в качестве сырья используют высушенные и измельченные корни солодки голой, экстрагируют 1 раз в течение одного часа водой и получают краситель желтого цвета.

ГУ "НИИМ" ГУП "ТАЛКО" (ТJ)

Кабир Шерали (ТJ); Сафиев Х. (ТJ); Бобоев Х.Э. (ТJ); Мирпочаев Х.А. (ТJ); Валиев Ю.Я. (ТJ); Сафиев А.Х. (ТJ); Раджабов Н.Х. (ТJ); Каримов Н.М. (ТJ); Мухамедиев Н.П. (ТJ)

СПОСОБ КОМПЛЕКСНОЙ ПЕРЕРАБОТКИ СТАВРОЛИТ-МУСКОВИТОВЫХ СЛАНЦЕВ

1. Способ комплексной переработки ставролит-мусковитовых сланцев, заключающийся в том, что мусковитовый концентрат, известняк и соду при среднем массовом соотношении 1:1,8:0,2 шихтуют и измельчают до фракции размером не более 0,1 мм, спекают при 1200-1400°C в течение 60-90 мин., спек выщелачивают 10-15 %-м раствором гидроксида натрия при 60-90°C в течение 30-60 мин. и соотношении Т:Ж в интервале от 1:2 до 1:5, полученную пульпу разделяют фильтрованием на твердый остаток и

алюминатный раствор, полученный алюминатный раствор при 20-50°C подвергают декомпозиции—карбонизацией либо добавлением свежееприготовленного гидроксида алюминия и фильтруют, осадок гидроксида алюминия используют как продукт или подвергают кальцинации при 900-1200°C в течение 60-90 мин с получением глинозема, а образующийся при карбонизации раствор карбоната калия и натрия разделяют с возвратом соды на исходное спекание, отличающийся тем, что предварительно ставролит-мусковитовые сланцы измельчают и просеивают с получением крупной фракции 0.5-0.3мм и тонкой фракции менее 0.3мм, крупную фракцию подвергают электромагнитной сепарации, при этом немагнитная фракция представляет собой кварцевый концентрат, а магнитную фракцию добавляют в тонкую фракцию с получением мусковитового концентрата.

2. Способ по п.1, **отличающийся тем, что** используют соду каустическую.

Таджикский технический университет имени академика М.С. Осими (ТJ).
Ганиев И.Н. (ТJ); Одиназода Х.О. (ТJ); Алиев Дж.Н. (ТJ); Нарзуллоев З.Ф. (ТJ); Аминов Ф.М. (ТJ); Саидзода Р.Х. (ТJ); Гулов С.С. (ТJ)
Таджикский технический университет имени академика М.С. Осими (ТJ)

ЦИНК – АЛЮМИНИЕВЫЙ СПЛАВ

Сплав, содержащий цинк и алюминий, **отличающийся тем, что** дополнительно содержит железо при следующем соотношении компонентов, мас. %:

алюминий	– 5.0-55.0
железо	– 0.1-0.5
цинк	– остальное

Курбонов Мансур (ТJ); Холдоров Абдулазиз Шавкатович (ТJ); Абдусаломов Сомех Абдувалиевич (ТJ); Неъматов Зулфикор Шерзодович (ТJ); Азонов Джахон Азонович (ТJ)

СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ ЙОДИРОВАННОГО СИРОПА

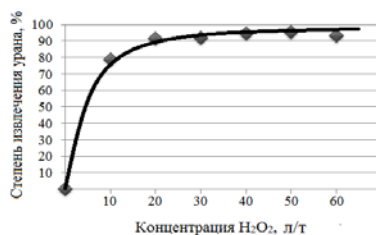
Способ получения сахарного сиропа, включающий растворение сахар - песка в горячем воде при температуре 102-107°C с перемешиванием, **отличающийся тем, что** сироп инвертируют лимонной кислотой в течение 3 часов и добавляют 1%-ный раствор йодак - концентрата.

Агенство по ядерной безопасности и радиации Академии наук Республики Таджикистан (ТJ). Мирсаидов У. (ТJ); Назаров Х.М (ТJ); Ходжиев С.К. (ТJ); Ходжиён М.К. (ТJ); Баротов Б.Б. (ТJ)

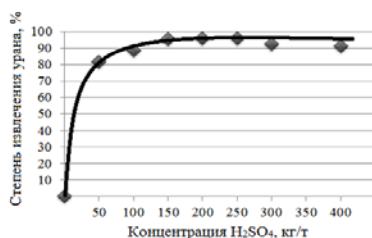
СПОСОБ ВЫЩЕЛАЧИВАНИЯ УРАНОВЫХ РУД

Способ выщелачивания урановых руд, включающий дробление, измельчение в мелкую фракцию и серноокислотное выщелачивание с последующим получением пульпы, **отличающийся тем, что** выщелачивание урана проводят с добавлением перекиси водорода в качестве окислителя.

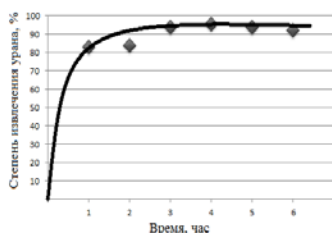
Приложение



Фиг. 1 - Зависимость степени извлечения урана от расхода окислителя (25% H₂O₂) при условиях: T=60°C; t=4 часа; ρ=150 кг/т; T:Ж=1:2.



Фиг. 2 - Зависимость степени извлечения урана от концентрации серной кислоты при T=60°C, T:Ж=1:2, t=4 часа и ρ=50 л/т.



Фиг. 3 - Зависимость степени извлечения урана от времени при условиях: T=60°C; ρ=50 л/т; ρ=150 кг/т; T:Ж=1:2.

1. Цапков Н.Т., Орёл М.Р. Флотация кальциевых минералов фосфоритовых руд различными анионными собирателями. Бюл. Науч.-техн. информ. М-во геол. СССР Сер:Лабор. и технол. исслед. и методы обогащения мин.сырья., 1969, №1, С.-41-47.

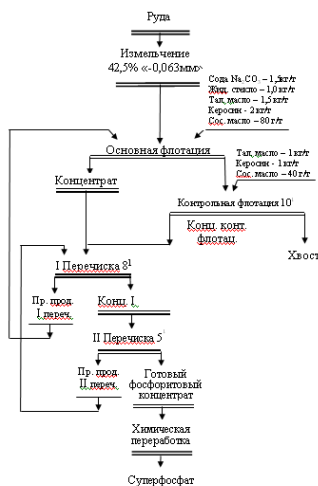
Институт химии им.В.И. Никитина Академия Наук Республики Таджикистан (ТJ)
(72)(73) Самихов Ш.Р. (ТJ); Курбонов Ш.А. (ТJ); Исмоилова М.С. (ТJ); Горенкова Л.Г. (ТJ); Мухидинов З.К. (ТJ)

СПОСОБ ФЛОТАЦИОННОГО ОБОГАЩЕНИЯ ФОСФОРИТОВ

1. Способ флотационного обогащения фосфоритов, включающий измельчение руды, перемешивание с собирателем и проведение флотацию с получением концентратов и хвостов флотации, отличающийся тем, что измельчают фосфоритной руды до 42,5 % класса «-0,063 мм», для создания рН среды используют техническая сода

в объёме 1,5 кг/т, для депрессии пустой породы подают жидкое стекло 1,5 кг/т вместе с содой в голову флотации, и в качестве собирателя используют смесь талового масла с керосином, а полученный готовый концентрат направляют химической обработке с серной кислотой (70%) для получения суперфосфата.

2. Способ флотационного обогащения фосфоритов, по пункту 1 **отличающийся тем, что** при флотации выбирают оптимальный расход талового масла в объёме 2,5 кг/т, а керосин 3кг/т.



1. Рипан Р., Четьяну И. Неорганическая химия М.: Мир, 1972, т. 2, с. 756 – 757.

2 Самихов Ш.Р. Зинченко З.А. Исследования по обогащению золото-медномышьяковой руды месторождения Тарор. Материалы VI Нумановских чтений, Душанбе, 2009, С.217-218.

Институт химии им.В.И. Никитина Академия Наук Республики Таджикистан (ТJ)
Самихов Ш.Р. (ТJ); Холов Х.И. (ТJ); Сафаров С.Ш. (ТJ)

СПОСОБ ИЗВЛЕЧЕНИЯ ЗОЛОТА ИЗ СУРЬМЯНО-РУТУННОЙ РУДЫ

1. Способ извлечения золота из сурьмяно-ртутной руды, включающий дробление, измельчение руды до 75 % класса «-0,063 мм» и проведение флотации с получением концентрата, **отличающийся тем, что** хвостов флотации сурьмяно-ртутного концентрата подвергают обжиг при температуре 600 °С в течение 2 часов с последующим выщелачиванием ацетилтиомочевинной в кислой среде при рН = 1,2, и из золотосодержащих растворов получают сплава Доре.

2. Способ извлечения золота из сурьмяно-ртутной руды, по пункту 1, **отличающийся тем, что** при выщелачивании используют 1 %-ном растворе ацетилтиомочевинной в присутствии 1,38 % серной кислоты и 0,5 % трёхвалентного сульфата железа.

1. Барченков В.В. Технология гидрометаллургической переработки золотосодержащих флотоконцентратов с применением активных углей. Чита. Поиск, 2004.

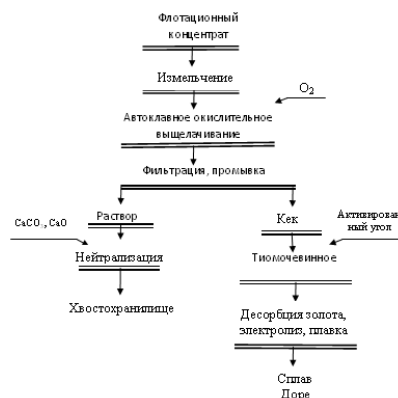
Самихов Ш.Р. (ТJ); Махмудов Х.А. (ТJ)

СПОСОБ ИЗВЛЕЧЕНИЯ ЗОЛОТА ИЗ СУЛЬФИДНОГО ФЛОТОКОНЦЕНТРАТА

1. Способ извлечения золота из сульфидного руда, включающий дробление, измельчение руды до 75-90 % класса «-0,075 мм», **отличающийся тем, что** проводят флотацию руды с получением сульфидного концентрата, и его подвергают автоклавному окислению, полученный продукт подвергают сорбционное выщелачивание в водном

растворе тиомочевины с добавлением активированного угля и проводят регенерацию угля, а из золотосодержащих растворов получают сплава Доре.

2. Способ извлечения золота из сульфидного флотоконцентрата, по пункту 1, отличающийся тем, что, тиомочевинному выщелачиванию проводят в соотношении Ж:Т = 3:1 при температуре 20°C в течение 6 часов.



Таджикский национальный университет (ТНУ)

Мехринигори Булбулназар. (ТНУ); Гиёсов Таввакал Джураевич. (ТНУ); Мирзорахимов Курбонали Каримович. (ТНУ)

1.[RU №2287540,МПК С09В61/00. 20.11.2006] СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ ПИЩЕВОГО КРАСИТЕЛЯ НА ОСНОВЕ СКОРЛУПЫ ОРЕХОВ

2. Ru №2585193, МПК С09В61\00, СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ НАТУРАЛЬНОГО КРАСИТЕЛЯ ИЗ КОРЫ ЛИСТВЕННИЦЫ.

СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ КРАСИТЕЛЯ ИЗ РАСТИТЕЛЬНОГО СЫРЬЯ

Способ получения красителя из растительного сырья включающий, измельчение природного сырья, фильтрование, проведения сушку в течение 22-24 часов, отличающийся тем, что в качестве растительного сырья используют корней, стеблей, боковых ветвей и коробочек хлопчатника, каждую часть по отдельности измельчают от 3 - 5см, помещают в емкость из нержавеющей стали и заливают холодной водой в соотношении 1:9, кипятят на водяной бане при t=100°C в течении 2-3 часов без применения химических добавок, полученные экстракты охлаждают при t=26-22°C и упаривают в роторе-испарителе до состояния густой жидкости, переливают в фарфоровую чашку и выдерживают над гидроксидом натрия до полного высушивания, краситель в виде гигроскопического порошка в количестве 6-8г., причём от корней хлопчатника получают красный цвет, от стеблей - темно - красный, а от боковых ветвей и коробочек получают желтый цвет.

Кодиров Абдурахмон Хафизович (ТНУ); Махкамова Б.Х.(ТНУ);Самандаров Н.Ю.(ТНУ); Кодиров Ш.А.(ТНУ); Расулова З.Н.(ТНУ); Султонмамадова М.П.(ТНУ); Пиров Г.З.(ТНУ)

БАЛЬЗАМ «ФИТАЛИТ» ОБЛАДАЮЩИЙ ГИПОХОЛЕСТЕРИНИМИЧЕСКИМ, ЛИТОЛИТИЧЕСКИМ И ГЕПАТОПРОТЕКТОРНЫМ ДЕЙСТВИЕМ

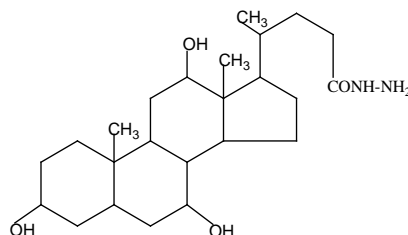
Композиция ингредиентов для бальзама содержащая барбарис, грецкий орех (перегородки), радиолу розовую (корень), солодку, бадан, кору дуба, зверобой, Melissa, артемизию, мяту колосовую, апельсиновое масло, колер и водно-спиртовую жидкость отличающаяся тем, что дополнительно содержит базилик, боярышник (плоды), душицу, мяту перечную, розу казанликскую, мяту азиатскую, каперсы, полынь горькую, орех кедровый, кукурузу обыкновенную (рыльца), ромашку обыкновенную, бессмертник, укроп огородный, шиповник черёмуху при следующем содержании ингредиентов:

Барбарис (плоды)	15,0
Бадан (корень)	4,0
Базилик (лист, корень, цветы)	3,2
Боярышник (плоды)	10,0
Бессмертник (лист, корень, цветы)	2,0
Кора дуба	10,0
Зверобой (продырявленный)	8,0
Зизифора (корень, цветы, лист)	3,0
Полынь горькая (лист, стебли, цветы)	4,0
Кукуруза обыкновенная (рыльца)	5,0
Мята азиатская (лист, стебли, цветы)	2,5
Мята перечная (лист, стебли, цветы)	2,5
Грецкий орех (перегородки)	6,0
Орех кедровая (плоды)	2,5
Мята колосовая (лист, стебли, цветы)	2,5
Орех мускатный (плоды)	3,0
Солодка (корень)	6,0
Шиповник (плоды)	10,0
Ромашка обыкновенная (аптечная)	3,0
Радиола розовая (корень)	10,0
Ишим (дудник лесной, лист, стебли, цветы)	6,0
Мелисса (лист, стебли, цветы)	3,0
Роза казанликская (цветы)	4,0
Укроп огородный (лист, стебли, цветы)	2,0
Каперсы (корень)	2,0
Черёмуха (плоды)	3,0
Душица (лист, стебли, цветы)	4,0
Апельсиновое масло	0,12
Колер	65
Водно-спиртовая жидкость	остальное

Кодиров Абдурахмон Хафизович (ТJ); Пиров Гафор Зардакович (ТJ); Султонмамадова Маина Парвонаевна (ТJ); Кодиров А.Х.(ТJ); Расулова З.Н.(ТJ); Султонмамадова М.П. (ТJ); Назарова З.Дж. (ТJ); Муродова М.М.(ТJ); Пиров Г.З.(ТJ); Рахимова Х.С.(ТJ)

ПРОИЗВОДНОЕ ГИДРАЗИДА 3 α , 7 α , 12 α -ТРИГИДРОКСИ 5 β -ХОЛАНОВОЙ КИСЛОТЫ, ОБЛАДАЮЩЕЕ ПРОТИВОМИКРОБНОЙ АКТИВНОСТЬЮ

Производное гидразида 3 α ,7 α ,12 α -тригидрокси-5 β -холановой кислоты

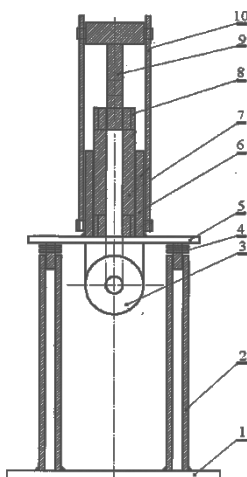


ГУ «НИИМ» ГУП «ТАЛКО» (ТJ).

Кабир Ш. (ТJ); Сафиев Х. (ТJ); Муродиён А. (ТJ); Джамолзода Б.С. (ТJ); Мирпочаев Х.А. (ТJ); Бобоев Х.Э. (ТJ); Мухамедиев Н.П. (ТJ)

ВИБРОПРЕСС ЛАБОРАТОРНЫЙ ДЛЯ ПОЛУЧЕНИЯ УГЛЕГРАФИТОВОЙ ПРОДУКЦИИ

Вибропресс лабораторный для получения углеграфитовой продукции, изготовленный из углеродистой стали, включающий разъемную пресс-форму, фиксируемую в верхней и нижней частях парой соединительных колец, расположенную в центрирующем стакане, находящемся между направляющими стержнями, которые обеспечивают вертикальное перемещение пуансона в пресс-форме, при этом стакан закреплен на вибрационном столе, в нижней части которого помещен вибратор и установлены пружины подвески к сварной раме, состоящей из основания с опорами.



Вахобова Р.У. (ТJ); Пачаджанов Д. Н. (ТJ); Валиев Ю.Я. (ТJ); Шеров К.М. (ТJ).

СПОСОБ ОПРЕДЕЛЕНИЯ РТУТИ В УГЛЯХ

Способ определения ртути, заключающийся в отделении ртути от основы путем нагревания пробы в трубки для возгонки, растворение возгона в смывном растворе, отличающийся тем, что нагревание пробы проводили в модифицированной трубке и растворение пленки выделившего ртути в 10 мл смывном растворе с pH=2,0 приготовленной смеси 1,5 М раствора KSCN и 1,0 М раствора KNO₃ с последующим полярографировании на поверхности графитового электрода в течении 1-10 минут, при потенциале 1,0 В с регистрацией анодного пика при скорости развёртки потенциала 40-50 мВ/с.