



СОЮЗ СОВЕТСКИХ СОЦИАЛИСТИЧЕСКИХ РЕСПУБЛИК

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СССР
ПО ДЕЛАМ ИЗОБРЕТЕНИЙ И ОТКРЫТИЙ

АВТОРСКОЕ СВИДЕТЕЛЬСТВО

№

1433898

На основании полномочий, предоставленных Правительством СССР,
Государственный комитет СССР по делам изобретений и открытий
выдал настоящее авторское свидетельство на изобретение:
"Способ очистки водных растворов солей цинка"

Автор (авторы): Королько Богдан Николаевич, Семчук
Александр Юрьевич, Лев Мирослава Методиевна, Трачук
Сергей Васильевич, Фоменко Вениамин Васильевич, Иванюк
Светлана Алексеевна, Данилов Виктор Павлович, Стрелко
Владимир Васильевич, Медведев Сергей Леонидович и
Трихлеб Владимир Андреевич

Заявитель: КИЕВСКИЙ ТЕХНОЛОГИЧЕСКИЙ ИНСТИТУТ ПИЩЕВОЙ
ПРОМЫШЛЕННОСТИ И ИНСТИТУТ ФИЗИКИ АН УССР

Заявка № 4132048

Приоритет изобретения 25 июля 1986г.

Зарегистрировано в Государственном реестре
изобретений СССР

1 июля 1988г.

Действие авторского свидетельства распространяется на всю территорию Союза ССР.

Председатель Комитета

Начальник отдела



СОЮЗ СОВЕТСКИХ
СОЦИАЛИСТИЧЕСКИХ
РЕСПУБЛИК

(19) SU (11) 1433898

A 1

(5D) 4 C 01 G 9/06

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СССР
ПО ДЕЛАМ ИЗОБРЕТЕНИЙ И ОТКРЫТИЙ

ОПИСАНИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ К АВТОРСКОМУ СВИДЕТЕЛЬСТВУ

(21) 4132048/31-26

(22) 25.07.86

(46) 30.10.88. Бюл. № 40

(71) Киевский технологический институт пищевой промышленности и Институт физики АН УССР

(72) Б.Н. Королько, А.Ю. Семчук, М.М. Лев, С.В. Трачук, В.В. Фоменко, С.А. Иванюк, В.П. Данилов, В.В. Стрелко, С.Л. Медведев и В.А. Трихлеб

(53) 661.847(088.8)

(56) Ангелов И.И., Шварц И.М., Бурик Е.В. и др. Труды ИРЕА, т. 22, стр. 155, 1958.

(54) СПОСОБ ОЧИСТКИ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ СОЛЕЙ ЦИНКА

(57) Изобретение относится к химической технологии неорганических ве-

ществ, в частности к способам очистки водных растворов солей цинка от примесей тяжелых металлов и может найти применение в производстве люминофоров на основе сульфида цинка. Цель изобретения состоит в повышении степени очистки солей цинка. Способ осуществляют следующим образом. Раствор соли цинка (сульфата, ацетата, хлорида) пропускают через хроматографическую колонку, заполненную сорбентом, в качестве которого используют синтетический карбон сферический СКС-3 фракции 0,315-0,250 в цинковой форме. Очищенный раствор соли содержит примеси тяжелых металлов кобальта, никеля, железа на уровне $1 \cdot 10^{-5} - 1 \cdot 10^{-6}$ мас.% 1 табл.

(19) SU (11) 1433898 A 1

Изобретение относится к химической технологии неорганических веществ, в частности к способам очистки водных растворов солей цинка от примесей тяжелых металлов, и может найти применение в производстве люминофоров на основе сульфида цинка.

Цель изобретения - повышение степени очистки солей цинка.

Способ осуществляют следующим образом.

Раствор соли цинка (сульфата, ацетата или хлорида) на деминерализованной воде отфильтровывают от механических примесей и пропускают через хроматографическую колонку, заполненную адсорбентом. В качестве сорбента используют синтетический карбон сферический СКС₀-3 фракции 0,315-0,250 в цинковой форме, получаемый обработкой сорбента раствором соли цинка (0,5 моль/л) в статическом или динамическом режиме в течение 1 ч.

Очищенный раствор собирают в полиэтиленовую емкость, содержание примесей тяжелых металлов в растворе на уровне, мас.%: железо $1 \cdot 10^{-5}$; кобальт $1 \cdot 10^{-6}$; никель $1 \cdot 10^{-6}$.

Пример 1. Сульфат цинка в количестве 190 г квалификации ХЧ (содержание железа $3 \cdot 10^{-4}\%$) растворяют в 300 мл деминерализованной воды. Полученный раствор фильтруют через отмытый соляной кислотой ОСЧ бумажный фильтр (красная лента) для удаления механических примесей и пропускают через хроматографическую колонку, заполненную адсорбентом СКС₀-3, фракция 0,315-0,250. Скорость потока 130 мл/ч. В результате получают раствор сульфата цинка с концентрацией по ZnSO₄ 310 г/л и содержанием примесей тяжелых металлов, %: железо $1 \cdot 10^{-5}$; кобальт $1 \cdot 10^{-6}$; никель $1 \cdot 10^{-6}$. Упариванием и кристаллизацией этого раствора получают ZnSO₄·7H₂O с содержанием, %: железо $2 \cdot 10^{-5}$, кобальт 10^{-6} ; никель 10^{-6} .

Пример 2. Дигидрат ацетата цинка марки ЧДА (содержание железа $5 \cdot 10^{-4}\%$) в количестве 140 г растворяют в 390 мл деминерализованной воды. Полученный раствор фильтруют через бумажный фильтр для удаления примесей и пропускают через хроматографическую колонку, заполненную адсорбентом

СКС₀-3 со скоростью 120 мл/ч. В результате получают раствор с концентрацией ацетата цинка 260 г/л и содержанием примесей, %: железо $1 \cdot 10^{-5}$; кобальт $1 \cdot 10^{-6}$; никель $1 \cdot 10^{-5}$.

Пример 3. Сульфат цинка марки ЧДА (содержание железа порядка $2 \cdot 10^{-3}\%$) в количестве 250 г растворяют в 400 мл деминерализованной воды. Полученный раствор пропускают через хроматографическую колонку, заполненную синтетическим карбон-сферическим адсорбентом, со скоростью 150 мл/ч. Получают раствор сульфата цинка с концентрацией основного вещества порядка 310 г/л и концентрацией примесей, %: железо $\leq 1 \cdot 10^{-4}$; кобальт $1 \cdot 10^{-5}$; никель $1 \cdot 10^{-5}$. В результате повторного пропускания этого раствора через колонку со свежим адсорбентом содержание примесей падает до величин, %: железо $\leq 1 \cdot 10^{-5}$; кобальт $\leq 1 \cdot 10^{-6}$; никель $1 \cdot 10^{-6}$.

Пример 4. Хлорид цинка марки ЧДА (содержание железа $5 \cdot 10^{-4}\%$) растворяют в деминерализованной воде: 150 г соли в 400 мл воды. Полученный раствор обрабатывают, как в примере

1. В результате получают раствор хлорида цинка, содержащий, %: железо $1 \cdot 10^{-5}$; кобальт $\leq 1 \cdot 10^{-5}$; никель $1 \cdot 10^{-6}$.

Влияние отдельных параметров процесса очистки на достигаемый эффект представлено в таблице.

Таким образом, предложенный способ упрощает известный за счет исключения использования реагентов, переводящих примеси металлов в комплексы, при этом достигается повышение степени чистоты солей цинка, содержащих примеси тяжелых металлов (железо, кобальт, никель) на уровне $1 \cdot 10^{-5} - 1 \cdot 10^{-6}$ мас.% (по известному способу $2 \cdot 10^{-5}$ мас.%).

Ф о р м у л а и з о б р е т е н и я

Способ очистки водных растворов солей цинка от примесей железа, кобальта и никеля путем пропускания их через сорбент на основе угля, отличающийся тем, что, с целью повышения степени очистки, в качестве сорбента используют синтетический карбон сферический СКС₀-3 фракции 0,315-0,250 в цинковой форме.

Концентрация раствора, г/л	При- ме- си	Фракция сорбента 0,500-0,315			Фракция сорбента 0,315-0,250			Фракция сорбента 0,250-0,100		
		Содержание примесей в пересчете на сухую соль при скорости протекания, мл/ч								
		75	130	160	75	130	160	75	130	160

Исходное вещество	Fe	$5 \cdot 10^{-4}$	$5 \cdot 10^{-4}$	$5 \cdot 10^{-4}$	$5 \cdot 10^{-4}$	$5 \cdot 10^{-4}$	$5 \cdot 10^{-4}$	$5 \cdot 10^{-4}$	$5 \cdot 10^{-4}$	$5 \cdot 10^{-4}$
ZnAc ₂ ·2H ₂ O	Co	$2 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$
	Ni	$2 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$
150	Co	$1 \cdot 10^{-5}$	$1 \cdot 10^{-5}$	$1 \cdot 10^{-5}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$3 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$2 \cdot 10^{-5}$
	Ni	$1 \cdot 10^{-5}$	$1,5 \cdot 10^{-5}$	$1,5 \cdot 10^{-5}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$2 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$
	Fe	$3 \cdot 10^{-5}$	$4 \cdot 10^{-5}$	$5 \cdot 10^{-5}$	$7 \cdot 10^{-6}$	$7 \cdot 10^{-6}$	$9 \cdot 10^{-6}$	$7 \cdot 10^{-6}$	$7 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-5}$
200	Co	$8 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-5}$	$1,5 \cdot 10^{-5}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$3 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$2 \cdot 10^{-6}$
	Ni	$7 \cdot 10^{-6}$	$1,5 \cdot 10^{-5}$	$1,5 \cdot 10^{-5}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$3 \cdot 10^{-5}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$2 \cdot 10^{-6}$	$2 \cdot 10^{-6}$
	Fe	$3 \cdot 10^{-5}$	$3 \cdot 10^{-5}$	$4 \cdot 10^{-5}$	$7 \cdot 10^{-6}$	$6 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-5}$	$6 \cdot 10^{-6}$	$5 \cdot 10^{-6}$	$8 \cdot 10^{-6}$
250	Co	$8 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-5}$	$1,5 \cdot 10^{-5}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$8 \cdot 10^{-7}$	$2 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$
	Ni	$8 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-5}$	$1,5 \cdot 10^{-5}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$2 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$9 \cdot 10^{-7}$	$1 \cdot 10^{-6}$
	Fe	$3,5 \cdot 10^{-5}$	$4,5 \cdot 10^{-5}$	$5 \cdot 10^{-5}$	$7 \cdot 10^{-6}$	$6 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-5}$	$6 \cdot 10^{-6}$	$6 \cdot 10^{-6}$	$9 \cdot 10^{-6}$
300	Co	$1 \cdot 10^{-5}$	$1,5 \cdot 10^{-5}$	$1,5 \cdot 10^{-5}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$7 \cdot 10^{-7}$	$2 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$8 \cdot 10^{-7}$	$1 \cdot 10^{-6}$
	Ni	$1 \cdot 10^{-5}$	$1,5 \cdot 10^{-5}$	$1,5 \cdot 10^{-5}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$2 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$	$1 \cdot 10^{-6}$

ω

1433898

Δ

1433898

Редактор И.Сегляник

Заказ 5509/24

Составитель Б.Нирша
Техред М.Дидык

Тираж 446

Корректор Э.Лончакова

Подписьное

ВНИИПИ Государственного комитета СССР
по делам изобретений и открытий
113035, Москва, Ж-35, Раушская наб., д. 4/5

Производственно-полиграфическое предприятие, г. Ужгород, ул. Проектная, 4