

Б - 906

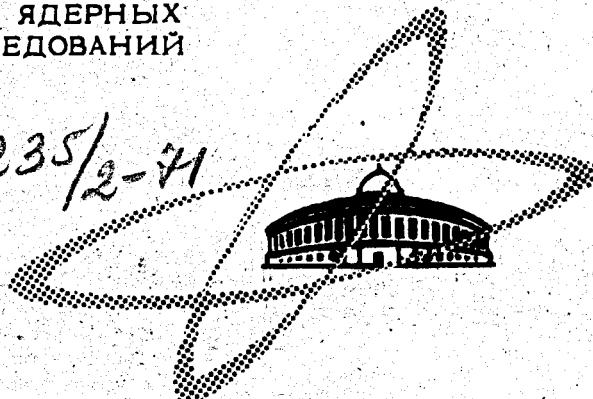
19/15-71

ОБЪЕДИНЕННЫЙ
ИНСТИТУТ
ЯДЕРНЫХ
ИССЛЕДОВАНИЙ

Дубна

1235/2-41

12 - 5635



Г.В. Букланов, К.А. Гаврилов, Ю.С. Короткин

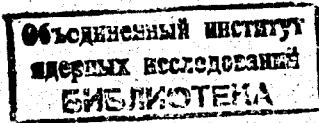
ОЧИСТКА ЛАНТАНИДНЫХ
И АКТИНИДНЫХ ЭЛЕМЕНТОВ
ОТ МИКРОПРИМЕСЕЙ СВИНЦА

12 - 5635

Г.В. Букалов, К.А. Гаврилов, Ю.С. Короткин

ОЧИСТКА ЛАНТАНИДНЫХ
И АКТИНИДНЫХ ЭЛЕМЕНТОВ
ОТ МИКРОПРИМЕСЕЙ СВИНЦА

Направлено в журнал "Радиохимия"



При получении новых трансурановых элементов с $Z > 101$ в реакциях ускоренных многозарядных ионов с ядрами тяжелых элементов (Pu , Am , Cm) важнейшее значение имеет чистота циклотронных мишеней относительно примесей свинца, содержание которого не должно превышать 10^{-8} г/г /1/.

Ионообменные методы очистки являются недостаточно эффективными, т.к. все используемые реагенты и сами смолы содержат свинец в количествах до $10^{-6} - 10^{-7}$ г/г и требуют предварительной очистки /2/.

Поэтому для решения задачи мы выбрали методы экстракции свинца и соосаждения свинца с коллоидными коллекторами (сульфидами). При этом надо отметить, что предельные возможности экстракции зависят от стойкости комплексного соединения, в форме которого экстрагируется свинец, а соосаждение микропримесей с коллоидными коллекторами связано в большинстве случаев с образованием твердых растворов и химических соединений, что не ограничивает теоретические возможности концентрирования микропримесей каким-либо пределом /3/.

Экспериментальная часть

Отработка методов очистки Am и Pu от свинца проводилась на лантане и уране. Степень очистки контролировалась по β - актив-

ности ThB , получаемого в эманаторе и α -активности равновесных с ним ^{212}Bi и ^{212}Po . Перед опытом ThB очищался от элементов, образующихся при распаде ^{232}Th (Ra , Th и др.), присутствие которых затрудняет правильное определение коэффициентов очистки от свинца. Количество свинца в мишенях определялось активационным методом по идущей с большим сечением реакции $^{208}\text{Pb} ({}^{12}\text{C}, n) {}^{214}\text{Ra}$ ^{1/}.

В работе использовались кислоты и реагенты с содержанием свинца не больше 10^{-8} г/г. Кислоты чистились изотермической дистилляцией в тefлоновом аппарате^{4/}. Для опытов применялись тefлоновые и кварцевые сосуды, которые тщательно отмывались дигизоном и чистыми кислотами.

Опыты проводились в боксах из оргстекла, изолированных от окружающей среды, что особенно важно в условиях физической лаборатории с повышенным содержанием свинцовой пыли в воздухе.

При выборе экстракционной системы приходилось считаться с тем, что в большинстве систем поведение трехвалентных актинидов или близко к поведению свинца, или требует работы при значениях pH , близких к области гидролиза актинидов. Применение некоторых, наиболее эффективных в данных условиях экстракционных методов очистки лантанидов (актинидов) от свинца^{5/}, не позволило снизить концентрацию свинца в материале мишени ниже $1 \cdot 10^{-5}$ г/г при исходном содержании

Pb в количестве ≈ 30 мкг в 5 мг Am .

С целью повышения степени очистки лантанидов (актинидов) был исследован метод соосаждения микропримеси свинца с коллоидными коллекторами — сульфидами меди и серебра. Соосаждение проводилось из азотнокислых растворов в интервале pH от 0,5 до 2. Объем раствора 1–3 мл, исходное количество свинца 10–20 мкг. Степень соосаждения свинца резко зависит от количества коллектора (рис. 1) и от кислотности раствора (рис. 2). При увеличении количества серебра и меди

свыше 700 мкг/мл коэффициент очистки достигает величины порядка 10^3 при однократном осаждении. Как видно из рис. 3, соосаждение свинца с сульфидом серебра является сложным процессом и зависит от условий соосаждения /6/.

Поставленные нами опыты по очистке лантана от свинца показали, что соосаждение свинца с сульфидом серебра проходит наиболее полно после предварительного экстракционного извлечения основной части примеси Pb ($\approx 99\%$). Остаточные нанограммовые количества свинца с достаточной степенью удаляются соосаждением с сульфидом серебра ($[Ag] \approx 1$ мг/мл) из $0.1NHNO_3$.

В результате были изготовлены циклотронные мишени из америция - 243 и плутония - 242 с содержанием свинца $< 10^{-8}$ г/г.

При такой степени очистки количество α -активных изотопов, возникающих при облучении ионами ^{22}Ne остаточного свинца в мишени, находится на одном уровне с количеством осколков вынужденного деления америция - 243 и плутония - 242.

Нужно отметить, что степень очистки вещества мишеней от свинца в опытах по синтезу 104 и 105-го элементов, проводимых в Беркли (США), значительно ниже (\approx в 50 раз), чем в данной работе.

В заключение авторы приносят благодарность академику Г.И. Флерову за постоянный интерес и поддержку при выполнении настоящей работы, сотрудникам группы В.А. Друина за проведение экспериментов по активационному анализу, В.И. Шатурину за помощь в изготовлении мишеней.

Л и т е р а т у р а

1. В.А. Друин и сотр. Препринт ОИЯИ, Р7-5161, Дубна (1970).
2. К.А. Гаврилов, Ю.С. Короткин, Я. Шукров. Препринт ОИЯИ, 13-33-0, Дубна (1967).

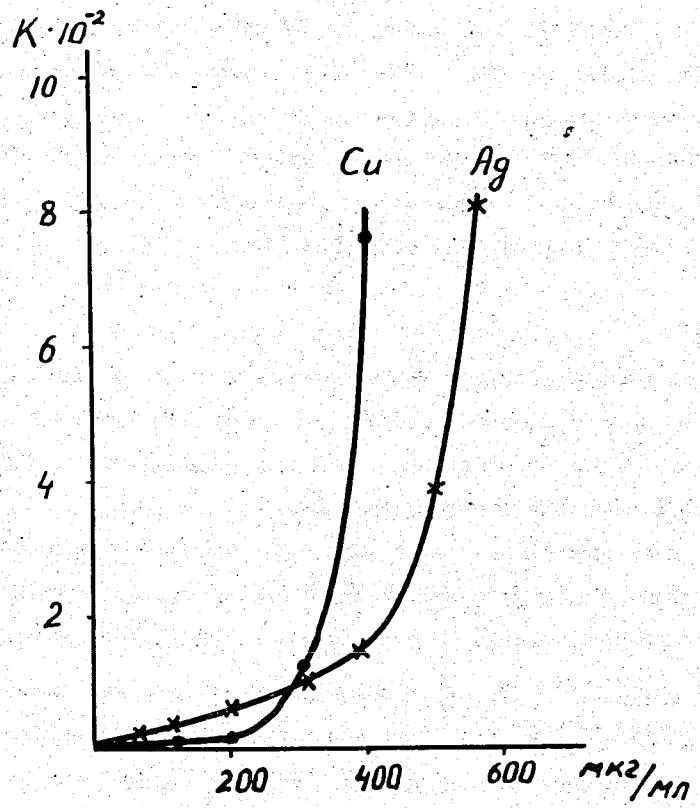


Рис. 1. Зависимость коэффициента очистки лантана от количества коллектора при $\rho\text{H} = 1,3$. К - коэффициент очистки (кратность уменьшения количества свинца в растворе).

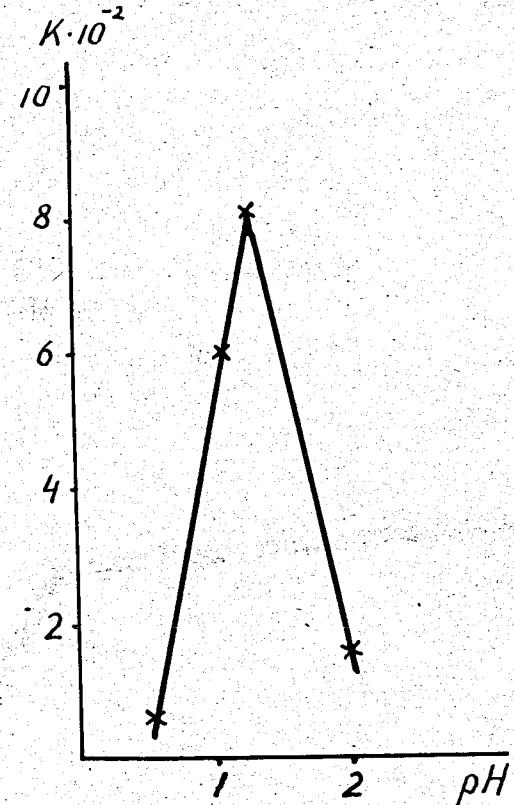


Рис. 2. Зависимость коэффициента очистки лантана (от свинца) кислотности раствора ($[\text{Ag}] = 1 \text{ мг}/\text{мл}$).

3. И.Л. Руднев, Г.И. Малофеева. Труды комиссии по аналитической химии АН СССР, XV, 224 (1965).
4. Irving H. Cox J.J., Analyst, 83, 526.
5. И. Стариц. Экстракция хелатов, "Мир", 1966.
6. И.Л. Руднев, Г.И. Малофеева; ЖХ, VI, 8, 1885 (1961).

Рукопись поступила в издательский отдел
22 февраля 1971 года.

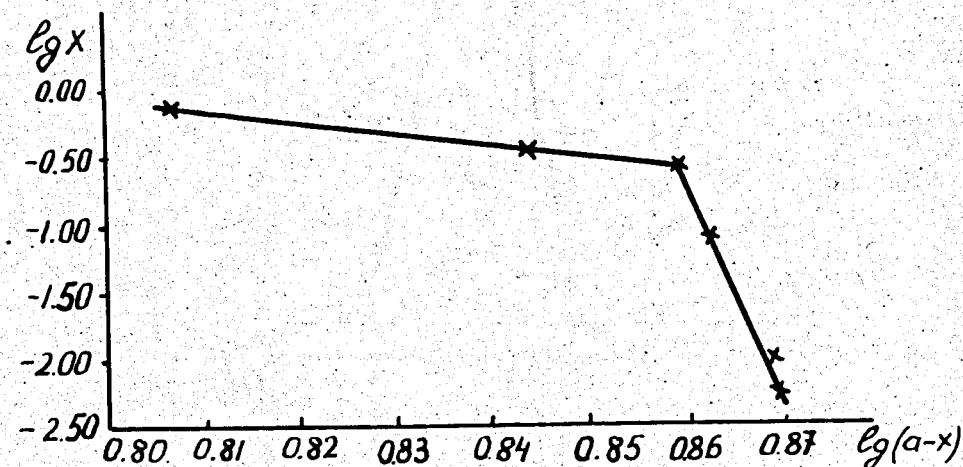


Рис. 3. Соосаждение PbS с Ag_2S в зависимости от концентрации свинца при $\text{pH} = 1,3$. а - количество микрокомпонента в исходном растворе, X - количество свинца в осадке.