XXIII, № 4, 1970

УДК 543.544+546.719

# ТОНКОСЛОИНАЯ ХРОМАТОГРАФИЯ РЕДКИХ ЭЛЕМЕНТОВ

## X. ВЛИЯНИЕ НЕКОТОРЫХ ФАКТОРОВ НА РЕЗУЛЬТАТЫ КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ РЕНИЯ

Д. С. ГАЙБАКЯН, Х. С. БАБАЯН и Ц. А. ГРИГОРЯН

Ереванский государственный университет

Поступило 19 VII 1968

Методом тонкослойной хроматографии изучено влияние некоторых факторов на результаты количественного определения рения в растворах, содержащих молибден, ванадий и вольфрам.

Рис. 4. библ. ссылок 6.

Нами исследована возможность применения метода тонкослойной хроматографии для анализа ренийсодержащих растворов. Было предложено несколько вариантов разделения и идентификации ионов рения (VII), молибдена (VI), ванадия (V) и вольфрама (VI) [1, 2, 3] и несколько смесей растворителей в качестве подвижных фаз для количественного определения рения в растворах, содержащих молибден, ванадий и вольфрам [4, 5, 6].

Целью настоящей работы является исследование влияния некоторых факторов на количественное определение рения указанным методом.

Методика исследования. На старт наносили растворы, содержащие несколько микрограммов рения, молибдена, ванадия и вольфрама в отдельности и их смесь. Для обнаружения пятен ионов пластинки опрыскивали  $10^{0}/_{0}$ -ным солянокислым раствором хлористого олова и  $50^{0}/_{0}$ -ным водным раствором роданида калия или натрия; при этом появлялись окрашивания: оранжевое, красное, желтое и желто-зеленое, соответственно.

# Результаты и их обсуждение

Измерялась общая поверхность пятна путем умножения ее наибольшей длины на наибольшую ширину. Калибровочный график построен следующим образом: на стартовой линии слоя окиси алюминия на расстоянии 2,0 см друг от друга наносили точно измеренные объемы (4 мкл) стандартного раствора соединения рения, содержащего 0,1: 0,2; 0,4; 1,0; 2,0; 3,0 и 4,0 мкг этого элемента. После хроматографирования и проявления измерялись площади пятен, а затем строился калибровочный график откладыванием на оси ординат площади пятен (мм²), а на оси абсцисс—концентрации элемента.

Было исследовано влияние на величину поверхности пятна ионов рения и значения его R<sub>I</sub> следующих факторов: состава подвижной фазы, длины слоя носителя и степени активации, а также влияние молибдена, ванадия и вольфрама. Результаты приведены на рисунках 1—4.

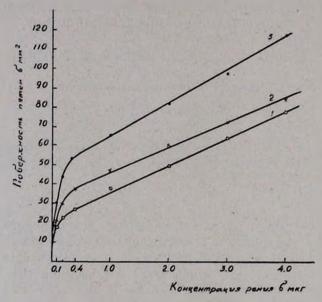


Рис. 1. Зависимость поверхности пятна от концентрации рения при различных составах подвижной фазы: I—пропанол—NH<sub>4</sub>OH (75:25); 2—бутанол—метанол—NH<sub>4</sub>OH (60:20:20); 3—бутанол—метанол—H<sub>2</sub>O (70:20:10).

Как видно из рисунка 1, величина поверхности пятен ионов рения зависит от природы подвижной фазы. При применении в качестве подвижной фазы смеси бутанол—метанол—Н<sub>2</sub>О (70:20:10) поверхность пятна при всех концентрациях рения больше, чем при подвижной фазе, содержащей аммиак. Присутствие воды и метанола в подвижной фазе способствует расширению пятна вследствие значительной поперечной диффузии на слое окиси алюминия. Присутствие же аммиака, наоборот, затрудняет расширение пятна, но увеличивает R<sub>1</sub> ионов рения.

Выбор подвижной фазы зависит от кислотности анализируемого раствора. При анализе щелочных растворов лучше применять подвижные фазы, содержащие аммиак.

Для исследования влияния длины пробега подвижной фазы на величину повержности пятна на шести пластинках с разной длиной слоя носителя—2,5; 5,0; 7,5; 10; 12,5 и 15,0 см (рис. 2), наносились

определенные объемы раствора рения разных концентраций. Выяснилось, что длина пробега подвижной фазы почти не влияет на величину R<sub>1</sub> ионов рения, но с увеличением длины пробега значительно увеличивается поверхность пятна вследствие увеличения поперечной диффузии. Для массовых анализов мы предлагаем длину пробега 10 см, так как при большем пробеге время намного удлиняется (рис. 3), а для экспрессных методов анализа лучшей является длина пробега подвижной фазы 5 см.

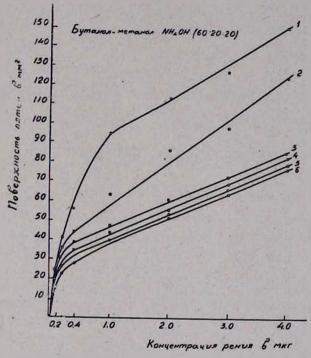


Рис. 2. Зависимость поверхности пятна от концентрации рения при различных длинах носителя: I-15; 2-12; 3-10; 4-7.5; 5-5.0; 6-2.5 см.

Для исследования влияния степени активации слоя окиси алюминия мы сушили три пластинки по 15 минут при 50, 100 и 150° и хроматографировали при других постоянных параметрах опытов. Степень активации существенно не меняет величины R<sub>f</sub> и поверхности пятен.

В следующих сериях опытов исследовалось влияние толщины слоя носителя. Слой окиси алюминия имел толщину 0,1; 0,25; 0,50 и 1,0 мм. С увеличением толщины слоев уменьшается величина поверхности пятен (рис. 4) вследствие глубинного распределения ионов рения, а соответствующие величины  $R_t$ , наоборот, увеличиваются. Последнее, вероятно, объясняется тем, что чем толще слой, тем шире каналы носителя, через которые перемещаются ионы рения. Для аналитических целей лучше применять слой толщиной 0,25 или 0,5 мм.

При применении указанных подвижных фаз ионы молибдена (VI), ванадия (V) и вольфрама (VI) не влияют на результаты определения рения, так как эти ионы остаются на стартовой линии и количественно отделяются от рения.

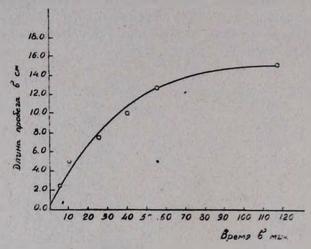


Рис. 3. Скорость перемещения подвижной фазы.

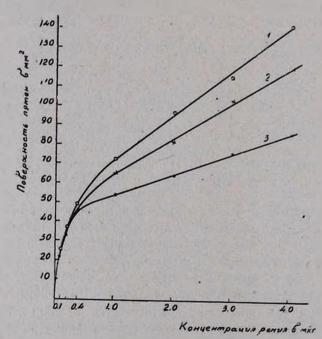


Рис. 4. Зависимость поверхности пятна от концентрации рения при различной обработке слоя носителя: 

1 — раствором 4 м НСІ; 2 — 15 м уксусной кислоты; 
3 — необработанный слой.

Таким образом, можно предложить следующие стандартные условия для получения воспроизводимых данных при количественном определении рения на незакрепленном слое окиси алюминия.

В зависимости от кислотности исследуемого ренийсодержащего раствора можно применить одну из предложенных систем растворителей в качестве подвижной фазы, применяя слои окиси алюминия толщиной 0.25-0.5 мм. Длина пробега подвижной фазы для массовых анализов 10, для ускоренных -5.0 см. В указанных условиях получаются воспроизводимые данные с точностью для концентрации >1 мкг рения -5. а <1 мкг $-10^{0}/_{0}$ . Обнаруживаемый минимум составляет 0.20 мкг.

### ՀԱԶՎԱԳՅՈՒՏ ՏԱՐՐԵՐԻ ՆՐԲԱՇԵՐՏ ՔՐՈՄԱՏԱԳՐԱՖԻԱ

X. ՄԻ ՔԱՆԻ ԳՈՐԾՈՆՆԵՐԻ ԱԶԴԵՑՈՒԹՅՈՒՆԸ ՌԵՆԻՈՒՄԻ ՔԱՆԱԿԱԿԱՆ ՈՐՈՇՄԱՆ ՎՐԱ

T. U. PUSPULISUL, H. U. PUPUSUL 4 S. U. APPAGESUL.

#### Udhahaid

որոշման վրա մի քանի գորժոնների ազդեցությունը, ըրոմատագրաֆիական եղանակով ուսումնասիրվել է ռենիումի քանակական Ալլումինիումի օքսիդի չամրացված շերտի վրա վերընթաց նրբաչերտ

մրաճաւղ, 1<sub>00</sub>0: Հանարաերեվու ըվաճաժաւլը ճարավաւթենուրը է 0.5 դիմ։ հաւդ ահաշղար զՏասւելաւրն վաճղաւղ է 2<sub>0</sub>0. իրվ ավելի ախվառ ճարարքրերի, արանինի չաղան, ջ ող՝ Տիևաի չաղաչափ բ աղաւհ մասավակաւը արանա ջանինի չաղևանվագ 0.52 − 0.20 դղ չառասւելաղե Տրևա՝ Տանգաւը 10 ող՝ իսի աևաժ։ ջանինի չաղևանվագ 0.52 − 0.20 դղ չառասելինը և համես 10 ող՝ իսի աևաժ։ ծանինաց թը փանան, ջ ող՝ Տիևաի չաղաչափ բ աղաւհ մասավանաւց 10 ող՝ իսի աևաժ։ ծանինաց թը արարարքար արանանական արանանան անթարանան անրանան։ Տանինաց թը արևան արարանան արանանական և 10.5 դրմ։

#### ЛИТЕРАТУРА

- 1. Д. С. Гайбакян, М. М. Атурян, Арм. хим. ж., 20, 696 (1967).
- 2. Д. С. Гайбакян, М. М. Атурян, там же, 20. 806 (1967).
- 3. Д. С. Гайбакян, там же, 22, 13 (1969).
- 4. Д. С. Гайбакян, там же, 22. 219 (1969).
- Д. С. Гайбакян, там же, 23, 91 (1970).
- 6. Д. С. Гайбакян, там же, 23, 93 (1970).