

СССР, от Института органической химии АН СССР, от Радиевого института АН СССР, от Энергетического института АН СССР, от Физико-химического института имени Карпова, от Научно-исследовательского института удобрений и инсектофунгицидов, от Всесоюзного химического общества имени Д. И. Менделеева, от Института химии Украинской АН, от Института черной металлургии Украинской АН, от химического факультета Киевского университета, от Химического факультета Ростовского университета, от Наркомата пищевой промышленности, от академика В. А. Кистяковского, от академика И. В. Гребенщикова, от проф. Успенского и др.

Академик А. А. Байков:

На этом разрешите торжественную часть юбилейной конференции Института общей и неорганической химии Академии Наук СССР объявить закрытой. (Аплодисменты.)

### Резолюция III Совещания по химии комплексных соединений

13—17 ноября 1944 г.

Совещание констатирует, что химия комплексных соединений за время с 1940 г. по 1944 г. в СССР сделала значительные успехи.

Синтезировано и исследовано большое число комплексных и сверхкомплексных соединений, расширилось применение физико-химических и физических методов изучения комплексных соединений, сделаны значительные успехи в развитии теоретических воззрений на комплексные соединения и, в частности, в применении квантово-механических воззрений в химии комплексных соединений.

Одной из основных руководящих идей в химии комплексных соединений попрежнему остаются: координационная теория Вернера и закономерность трансвлияния И. И. Черняева.

Практическое применение химии комплексных соединений дало значительные результаты и позволило разработать технологические схемы получения металлов платиновой группы из новых видов сырья. Во время Отечественной войны были добыты большие количества платиновых металлов, причисляемых к «стратегическим материалам».

Совещание считает необходимым в будущем всемерно развивать в СССР исследования комплексных соединений в перечисленных выше направлениях, причем особое внимание обратить:

1) на изучение магнитных и оптических свойств, дипольных моментов, структуры кристаллической решетки и электрохимических свойств комплексных соединений;

2) на имеющие большое значение для теории комплексных соединений, термохимические и термодинамические исследования, установление термической и химической устойчивости соединений и энергии связи с определением для этой цели упругости разложения, теплот образования и энергий сублимации. Большое значение для установления свободных энергий комплексов имеет и исследование окислительно-восстановительных потенциалов;

3) Совещание считает необходимым критический просмотр имеющихся данных о строении и связях в комплексных соединениях, а также сопоставление этих сведений, с целью установления новых закономерностей, позволяющих предвидеть условия образования и свойства таких веществ. С этой целью всемерно развивать работы в области строения комплексных соединений, в частности, на базе представлений квантовой химии;

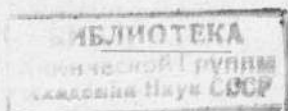
4) Совещание считает весьма важным продолжение исследований комплексных соединений, могущих иметь значение для аффинажа и анализа металлов платиновой группы и редких элементов;

5) Совещание считает необходимым: издать полный сборник работ проф. Л. А. Чугаева, просить Президиум АН СССР об учреждении стипендий имени Л. А. Чугаева: 1 — для аспирантов ИОНХ и по 1 стипендии для студентов Московского, Ленинградского и Киевского Университетов и об учреждении премии имени Л. А. Чугаева за лучшие работы по комплексным соединениям;

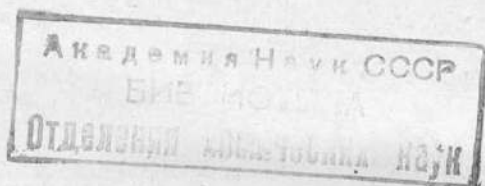
6) Совещание считает необходимым издать труды совещания в очередном сборнике Известий Сектора платины ИОНХ;

7) обратиться к Казанскому Университету с просьбой поставить мемориальную доску в здании Университета, где работал К. К. Клаус, открывший рутений;

8) сроком созыва следующего совещания наметить 1947 г., местом созыва — г. Ленинград.



55572



*Печатается по постановлению  
Редакционно-издательского совета  
Академии Наук СССР*

\*

Технический редактор *Е. Н. Симкина*  
Корректор *Л. К. Николаева*

РИСО АН СССР № 2382. А-04020 Тип. з. № 3531.  
Подп. к печ. 21/IV-1948 г. Формат бум.  
70×108<sup>1/8</sup> Печ. з. 16+2 вклейки, уч.-из. 24,3,  
издат № 751. Тираж 2000.

2-я тип. Издательства Академии Наук СССР  
Москва, Шубинский пер., 10

Опечатки

Стр.	Строка	Напечатано	Должно быть
30	13 сн.	могут	можно
31	14 сн.	$\text{MeX}_2$	$\text{R MeX}_2$
31	11 сн.	трансвлиянием	трансвлиянием X
33	Фор-ла 4 сн.	$\text{CN}_2$	$\text{CH}_3$
36	Фор-ла VI	$(\text{NH}_2)$	$(\text{NH}_2)_2$
39	4—3 сн.	хлорида платины	хлорида
40	29—28 сн.	хлорида платины соляной	хлорида соляной
51	13 сн.	Было взято 1.5	Было взято 1.5 г
78	15 сн.	соль Вектона	соль Буктона
95	13 сн.	$\left. \begin{array}{c} 3 \\ \text{Pt } \text{S}_2\text{O}_3 \\ 4 \\ \text{NH}_3 \end{array} \right\}$	$\left. \begin{array}{c} 3 \\ \text{Pt } \text{S}_2\text{O}_3 \\ 4 \\ \text{NH}_3 \end{array} \right\}''$
179	Загол. табл. 3	$[\text{Ir}_2\text{Cl}_6]$	$[\text{IrCl}_6]$
191	25 сн.	антизომорфные	антизоморфные
205	1 сн.	$\text{PtCl}_6$	$\text{PtCl}_6$
208	Фиг. 3	~ 50	~ 500
222	8 сн.	Ver., 44,	Ver., 55,
232	11 сн.	. 22 Me O <sub>3</sub> .	. 22 MoO <sub>3</sub> .