

А. А. РУДНИЦКИЙ И Р. С. ПОЛЯКОВА

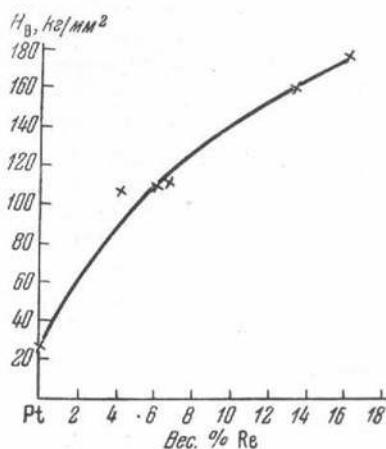
О СПЛАВАХ ПЛАТИНЫ С РЕНИЕМ

Систематическое исследование сплавов платины с рением до сих пор не производилось.

Гедеке [1] изучал свойства сплавов Pt — Re, богатых платиной, с целью применения их для термопар. Он нашел, что устойчивость сплава 92 вес. % платины с 8 вес. % рения невелика.

Фирмой Зиберт выпускались термопары, устойчивые при высокой температуре, из тройного сплава платины с 4,5 вес. % рения и 5 вес. % родия.

В настоящем исследовании были изучены сплавы платины с рением до концентрации 16 вес. % рения. Сплавы большей концентрации приготовить не удалось вследствие весьма высокой температуры плавления. У полученных сплавов были изучены твердость по Бринеллю, электросопротивление и его температурный коэффициент, термоэлектродвижущая сила и микроструктура.



Фиг. 1. Твердость по Бринеллю сплавов платины с рением

Для приготовления сплавов применялись аффинированная платина и рений, восстановленный из раствора перрената калия. Губчатая платаина смешивалась с порошком рения, прессовалась в брикеты, которые

Таблица 1

Свойства сплавов платины с рением

Состав, вес. %	по пластике		по анализу		H_B , кг/мм ²	Уд. электросопротивление ρ , мкм·см	100°	Термоэлектродвигущая сила в паре с платиной, мВ												
	Pt	Re	Pt	Re				25°	100°	100°	200°	300°	400°	500°	600°	700°	800°	900°	1000°	
98	2	99,88	0,12	0,12	27	14,27	17,44	28,80	9,78	0,62	2,10	3,70	4,45	5,20	6,00	6,78	7,55	—	—	
95	5	95,80	4,20	4,20	107	33,65	36,06	—	—	1,65	3,62	5,73	8,40	10,60	13,42	15,55	18,45	20,90	23,61	—
92	8	93,31	6,69	6,69	40,91	112	43,04	—	7,07	1,65	3,70	5,93	8,31	10,85	13,55	16,48	18,95	21,92	24,90	—
90	10	94,04	5,96	5,96	—	110	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	
80	20	83,96	16,04	16,04	180	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	

расплавлялись в корундизовых тиглях в печи высокой частоты. Плавка производилась в вакууме. Сплавы, приготовленные в вакууме, были неудовлетворительного качества и не были пригодны для исследования. Для получения доброкачественных слитков сплавы переплавлялись на воздухе, в результате чего наблюдался значительный угар рения.

Слитки сплавов шлифовались и подвергались отжигу, будучи предварительно запаяны в кварцевые ампулы под вакуумом. Отжиг производился при 1000° в течение четырех суток с последующим медленным охлаждением в течение трех суток.

Отожженные сплавы испытывались на твердость по Бринеллю при нагрузке 250 кг и шарике 10 мм. Результаты исследования приведены на фиг. 1 и в табл. 1.

При прибавлении рения к платине твердость сплава повышается, достигая 180 кг/мм² при 16 вес. % рения. Прибавление рения к платине вызывает повышение твердости, несколько большее, чем прибавление иридия [2].

Для изучения микроструктуры применялись те же сплавы, что и для определения твердости. После надлежащей шлифовки и полировки сплавы травились в концентрированной царской водке. Микроструктура сплавов приведена на фиг. 2—5. Для сплавов, содержащих от 0,12 до 6,69 вес. % рения, наблюдается полизидрическая крупнозернистая структура типичного твердого раствора. Микроструктура сплава, содержащего 16,04 вес. % рения (фиг. 5), представляет собой структуру невыравнившегося твердого раствора с нечеткими очертаниями зерен. Очевидно, для этого сплава применяемый отжиг недостаточен.

Для изучения электрических свойств сплавы проковывались в горячем состоянии, прокатывались на ручном прокатном станке и протягивались в проволоку через победитовые фильеры. Перед опытами проволока отжигалась при 1000°.

Все сплавы вплоть до 6,69 вес. % рения оказались пластичными и легко прокатывались и протягивались в проволоку. Сплав, содержащий 16,04 вес. % рения, был хрупким и не прокатался.

Изучение электросопротивления и его температурного коэффициента производилось при 25 и 100°. Образцы помещались в масляный термостат. Измерения производились при помощи потенциометра. Результаты измерений приведены на фиг. 6 и в табл. 1.



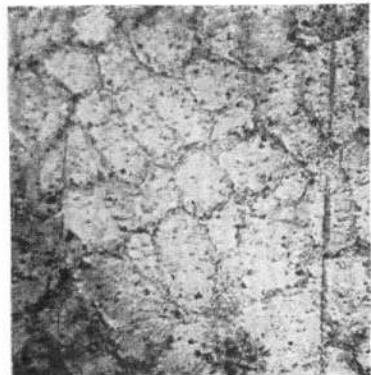
Фиг. 2. 0,12 вес.% Re; 99,88 вес.% Pt; $\times 200$



Фиг. 3. 4,20 вес.% Re; 95,80 вес.% Pt; $\times 200$



Фиг. 4. 6,69 % вес.% Re; 93,31 вес.% Pt; $\times 200$



Фиг. 5. 16,04 вес.% Re; 83,96 вес.% Pt; $\times 200$

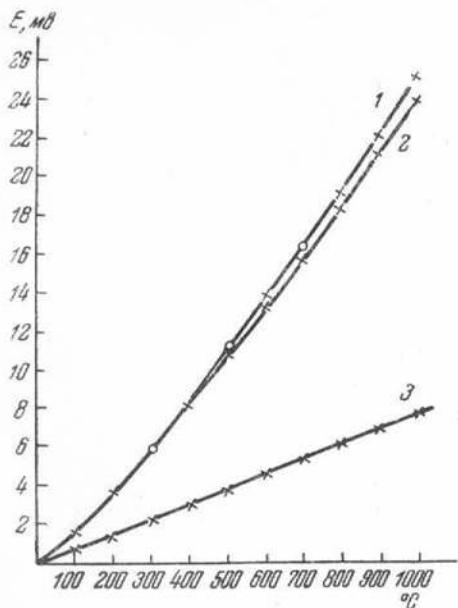
При прибавлении рения к платине наблюдается существенное возрастание электросопротивления, достигающее 40,91 мком·см при 6,69 вес.% рения.

Температурный коэффициент электросопротивления при прибавлении рения к платине резко падает.

Для изучения термоэлектродвижущей силы сплавов изготавливались термопары в паре со спектрально чистой платиной, горячие спаи которых сваривались с градуированной платино-платинородиевой термопарой. Холодные спаи поддерживались при 0°. Горячие спаи термопар нагревались в трубчатой печи до 1000°. Термоэлектродвижущая сила измерялась при помощи потенциометра. Отсчеты производились через каждые 100°. Результаты измерений приведены в табл. 1 и на фиг. 7 и 8.

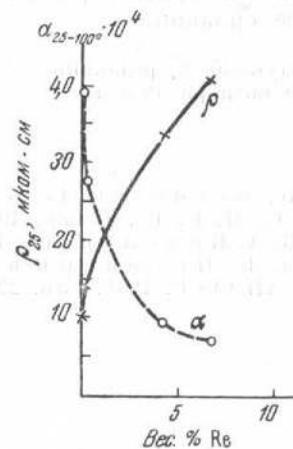
Малые количества рения, прибавленного к платине, вызывают значительное повышение термоэлектрических свойств. Термоэлектродвижущая сила сплавов быстро возрастает до 4 вес.% рения. Дальнейшее прибавление рения не оказывает большого влияния на термоэлектродвижущую силу.

Все исследованные сплавы были проанализированы, причем платина определялась каломельным методом, предложенным Н. К. Пшеницыным и Е. А. Яковлевой [3]. Рений определялся по разности.

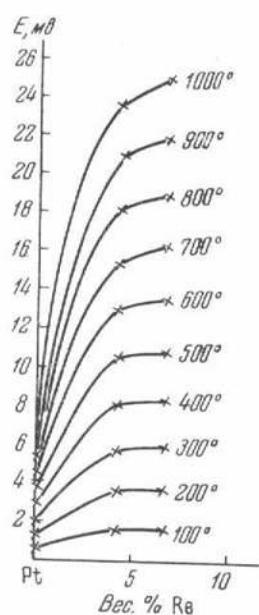


Фиг. 7. Термоэлектродвижущая сила сплавов платины с рением в паре с платиной.
Холодный спай при 0°

1 — 6,69% Re; 2 — 4,20% Re; 3 — 0,12% Re



Фиг. 6. Электросопротивление и его температурный коэффициент сплавов платины с рением



Фиг. 8. Термоэлектродвижущая сила сплавов платины с рением.

Сопоставление результатов всех примененных методов исследования дает возможность прийти к заключению, что в изученной области от 0 до 16 вес.% рения последний полностью растворяется в платине в твердом состоянии. Прибавление рения к платине даже в незначительных количествах вызывает резкое изменение механических, электрических и термоэлектрических свойств.

В заключение авторы считают своим приятным долгом выразить благодарность профессору Н. К. Пионерцову за ценные указания при анализе сплавов.

Поступило в редакцию
9 октября 1951 г.

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. W. Goedelke. Festschrift z. 50-jähr. Bestehen d. Platin-Schmelze. G. Siebert G., M. В. Ил., Нано, 1931, 72.
2. В. А. Немиров. Изв. Ин-та платины АН ССР, 1929, вып. 7, 1.
3. Н. К. Пионерцов и Е. А. Яковлева. Изв. Сектора платины ИОНХ АН ССР, 1948, вып. 22, 43.