

А К А Д Е М И Я Н А У К С С С Р

КОМИТЕТ ТЕХНИЧЕСКОЙ ТЕРМИНОЛОГИИ

**ТЕРМИНОЛОГИЯ
ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКОГО
АНАЛИЗА**

Часть 1



ИЗДАТЕЛЬСТВО АКАДЕМИИ НАУК СССР



СБОРНИКИ РЕКОМЕНДУЕМЫХ ТЕРМИНОВ

Под редакцией
академика А. М. ТЕРПИГОРЕВА

А К А Д Е М И Я Н А У К С С С Р

КОМИТЕТ ТЕХНИЧЕСКОЙ ТЕРМИНОЛОГИИ

Выпуск 6

ТЕРМИНОЛОГИЯ
ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКОГО
АНАЛИЗА

Часть 1

ИЗДАТЕЛЬСТВО АКАДЕМИИ НАУК СССР

МОСКВА 1951

Ответственный редактор
академик А. М. ТЕРПИГОРЕВ

ВВЕДЕНИЕ

Физико-химический анализ изучает посредством физических и геометрических методов превращения, происходящие в равновесных системах. Благодаря трудам академика Н. С. Курнакова и его школы эта сравнительно молодая область химии была впервые основана и получила большое развитие в нашей стране. Физико-химический анализ широко применяется в различных теоретических дисциплинах и во многих отраслях народного хозяйства (металлургии, галургии, химической технологии и пр.). Огромное значение физико-химического анализа для развития естественных производительных сил нашей страны вызвало необходимость пересмотра и упорядочения терминологии физико-химического анализа.

В основу разработки этой терминологии положены общие принципы и методы построения систем научно-технических терминов, разработанные Комитетом технической терминологии АН СССР и изложенные как в предисловии к отдельным выпускам бюллетеня, так и в специальных исследованиях и статьях¹.

Установлению терминологии предшествовала разработка наиболее важных классификаций того или иного раздела. На основе этих классификаций были выявлены взаимосвязи и границы применения терминов.

Преимущество отдавалось терминам, отражающим признаки, наиболее специфические для определяемых понятий. Особое внимание обращено на то, чтобы термины, выражающие понятия одного порядка, были аналогичны по структуре, а также достаточно кратки.

Однако при проведении критического пересмотра терминологии необходимо постоянно считаться со степенью внедрения того или иного термина. Поэтому некоторые термины были оставлены, хотя при строгой

¹ См. «Бюллетени Комитета технической терминологии АН СССР», вып. I—LIX, а также «Известия Академии Наук СССР», ОТН, № 6, 1937; № 7, 1940; №№ 6 и 7—8, 1941; № 1—2, 1944; №№ 5, 6, 12, 1948; № 12, 1949.

оценке они являются не совсем удовлетворительными, но не способны вызвать недоразумения и практические ошибки.

В предлагаемый сборник включены термины, касающиеся главным образом основных, наиболее распространенных понятий и применяемые в научно-технической литературе, учебниках, различной документации и т. п.

Проект терминологии физико-химического анализа, составленный Комитетом технической терминологии совместно с Институтом общей и неорганической химии им. Н. С. Курнакова АН СССР, был разослан для широкого обсуждения.

На основе изучения всех полученных замечаний Комиссия под общим руководством академика Г. Г. Уразова в составе: проф. В. Я. Аносова, Д. С. Лотте (руководители Комиссии), проф. К. В. Астахова, проф. В. А. Киреева, канд. техн. наук В. Н. Кострова, С. И. Коршунова, проф. С. А. Погодина и докт. хим. наук М. И. Равича разработала предлагаемую терминологию физико-химического анализа (часть 1-я), которая рекомендуется для применения в научно-технической литературе, учебниках и т. д.

О РАСПОЛОЖЕНИИ МАТЕРИАЛА

1. В первой графе указаны номера терминов по порядку для облегчения пользования таблицей (для ссылок и справок) и удобства нахождения терминов по алфавитному указателю.

2. Во второй графе помещены термины, рекомендуемые для определяемого понятия. Как правило, для каждого понятия установлен лишь один основной, наиболее правильный термин, освобожденный от всех побочных значений и потому однозначный. Однако в некоторых отдельных случаях наравне с таким основным термином предлагается второй, параллельный термин (заключенный в скобки).

Если второй термин является краткой формой основного (т. е. не содержит новых терминологических элементов, не входящих в состав основного термина), то он допускается к применению наравне с основным при таких условиях, когда невозможны какие-либо недоразумения (например, «компоненты» и «независимые компоненты», см. термин 1), иногда параллельный термин построен по иному принципу (например, «соразвесные фазы» и «сосуществующие фазы», см. термин 10). В этом случае при повторном пересмотре терминологии один из параллельных терминов должен быть устранен (например, в зависимости от результатов внедрения предложенного нового, более правильного варианта и т. п.).

3. В третьей графе дано определение. Определение (в противоположность термину) не может претендовать на его постоянное использование в буквальной форме. По характеру изложения (первичное изучение понятия, необходимость более ясно и подробно осветить физическую сущность и т. п.) определение, естественно, может варьироваться, однако, без нарушения границ самого понятия.

При необходимости использовать в определении нижестоящий термин в тексте (в скобках) приведен порядковый номер этого термина с добавлением «см».

4. В четвертой графе приведены для некоторых терминов синонимы, которые хотя в литературе и на практике применяются к определяемому

понятию, но не могут быть рекомендованы с точки зрения точности всей терминологической системы. Комитет считает, что этими синонимами для данных понятий не следует пользоваться. Вместе с тем некоторые из них, не рекомендуемые для определяемых понятий, являются вполне подходящими для каких-либо иных и поэтому применение их в соответственных случаях может представиться вполне целесообразным.

5. Для возможности быстрого нахождения какого-либо отдельного термина и определения в конце сборника дан алфавитный указатель.

ТЕРМИНОЛОГИЯ

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Н е р е к о м е н д у е м ы е т е р м и н ы
1	2	3	4
		Раздел I. Компоненты	
1	НЕЗАВИСИМЫЕ КОМПОНЕНТЫ (Компоненты)	Индивидуальные вещества, наименьшее число которых достаточно для образования всех фаз данной термодинамической системы.	
		Раздел II. Фазы и их виды	
2	ФАЗА	Совокупность гомогенных частей термодинамической системы, одинаковых по всем свойствам, не зависящим от массы (или вся термодинамическая система, если она гомогенна).	
3	ФАЗА ПЕРЕМЕННОГО СОСТАВА	Фаза, непрерывно меняющая свой состав при непрерывном изменении параметров системы.	
4	ФАЗА ПОСТОЯННОГО СОСТАВА	Фаза, состав которой остается неизменным при изменении параметров системы.	
5	КОНДЕНСИРОВАННАЯ ФАЗА	Фаза, находящаяся в твердом или жидком агрегатном состоянии.	
6	КОНГРУЭНТНАЯ ФАЗА	Фаза, которая может быть образована из других данных фаз таким образом, что она может рассматриваться как бы состоящей из всех этих фаз. П р и м е ч а н и е. При пользовании этим термином следует указывать фазы, конгруэнтные рассматриваемой фазе. П р и м е р. Жидкая эвтектика — фаза, конгруэнтная твердым фазам (взятым всем одновременно), с которыми она может находиться в равновесии.	

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Н е р е к о м е н д у е м ы е т е р м и н ы
1	2	3	4
7	КОНГРУЭНТНЫЙ КОМПЛЕКС ФАЗ	<p>Совокупность нескольких фаз, которая может быть образована из нескольких (или одной) данных фаз так, что эта совокупность может рассматриваться как бы состоящей из всех этих фаз.</p> <p>П р и м е ч а н и е. При пользовании этим термином следует указывать, по отношению к каким именно фазам данный комплекс фаз является конгруэнтным.</p> <p>П р и м е р. Совокупность твердых фаз, кристаллизующихся из жидкой эвтектики, является комплексом фаз, конгруэнтным ей.</p>	
8	ИНКОНГРУЭНТНАЯ ФАЗА	<p>Фаза, которая не может быть образована из других данных фаз таким образом, чтобы она могла рассматриваться как бы состоящей из всех этих фаз.</p> <p>П р и м е ч а н и е. При пользовании этим термином следует указывать, каким именно фазам инконгруэнтна данная.</p> <p>П р и м е р. Жидкая перитектика — фаза инконгруэнтная твердым фазам, с которыми она может находиться в равновесии.</p>	
9	ИНКОНГРУЭНТНЫЙ КОМПЛЕКС ФАЗ	<p>Совокупность нескольких фаз, которая не может быть образована из нескольких других (или одной другой) данных фаз таким образом, чтобы она могла рассматриваться как бы состоящей из всех этих фаз.</p> <p>П р и м е ч а н и е. При пользовании этим термином следует указывать, каким именно фазам инконгруэнтен данный комплекс фаз.</p>	
10	СОРАВНОВЕСНЫЕ ФАЗЫ (Сосуществующие фазы)	<p>Какие-либо фазы системы, находящиеся между собой в равновесии.</p>	

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Н е р е к о м е н д у е м ы е т е р м и н ы
1	2	3	4
11	СОПРЯЖЕННЫЕ ФАЗЫ	Любые две из соравновесных фаз.	
12	КОНГРУЭНТНО- ПЛАВЯЩАЯСЯ ФАЗА	Фаза, дающая при плавлении жидкость того же элементарного состава, что и исходная твердая фаза.	
13	ИНКОНГРУЭНТНО- ПЛАВЯЩАЯСЯ ФАЗА	Фаза, дающая при плавлении жидкость другого элементарного состава, чем исходная твердая фаза.	
14	КОНГРУЭНТНО- РАСТВОРЯЮЩАЯСЯ ФАЗА	Фаза, могущая образовать раствор, конгруэнтный этой фазе и растворителю.	
15	ИНКОНГРУЭНТНО- РАСТВОРЯЮЩАЯСЯ ФАЗА	Фаза, могущая образовать раствор, инконгруэнтный этой фазе и растворителю.	
16	ЭВТЕКТИКА	<p>Жидкий раствор или сплав, могущий находится при данном давлении в равновесии с двумя или более твердыми фазами, которые из него могут одновременно кристаллизироваться и число которых равно числу независимых компонентов.</p> <p>П р и м е ч а н и я. 1. Механическая смесь твердых фаз, образующаяся в результате кристаллизации эвтектики, также называется эвтектикой. При необходимости терминологического различия рекомендуется применять термины: «жидкая эвтектика» и «твердая эвтектика».</p> <p>2. В зависимости от числа независимых компонентов различают: «двойную эвтектику», «тройную эвтектику» и т. д.</p>	
17	ПЕРИТЕКТИКА	Жидкий раствор, могущий находится при данном давлении в равновесии с двумя или более твердыми фазами, из которых одни в ней	

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Н е р е к о м е н д у е м ы е т е р м и н ы
1	2	3	4
18	ЕДИНИЧНАЯ ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ СИСТЕМА (Единичная система)	<p>могут растворяться при одновременном выделении других и число которых равно числу независимых компонентов.</p> <p>П р и м е ч а н и е. В зависимости от числа независимых компонентов различают «двойную перитектику», «тройную перитектику» и т. д.</p> <p style="text-align: center;">Раздел III. Системы</p> <p style="text-align: center;">а) О б щ и е т е р м и н ы</p> <p>Термодинамическая система с определенным количественным соотношением компонентов.</p> <p>П р и м е р. Смесь 10% безводной серной кислоты и 90% воды.</p>	
19	ПОЛНАЯ ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ СИСТЕМА (Полная система)	Совокупность всех единичных физико-химических систем, могущих быть образованными из данных компонентов.	
20	ВТОРИЧНАЯ СИСТЕМА	<p>Части полной системы, рассматриваемые как самостоятельные новые системы, компонентами которых являются соединения и компоненты, а иногда только соединения исходной системы.</p> <p>П р и м е ч а н и е. Исходная полная система по отношению к «вторичной системе» именуется «первичной системой» (нерекомендуемый термин «общая система»).</p> <p>П р и м е р. Если компоненты A и B образуют конгруэнтно-плавящиеся соединения $S_1, S_2 \dots S_n$, то системы $A - S_1, S_1 - S_2 \dots S_{n-1} - S_n, S_n - B$ являются вторичными системами по отношению к первичной $A - B$.</p>	Частная система.

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Н е р е к о м е н д у е м ы е т е р м и н ы
1	2	3	4
21	ГЕТЕРОГЕННАЯ СИСТЕМА	б) По характеру фазового строения Система, внутри которой имеются поверхности раздела, отделяющие друг от друга части системы, различающиеся по свойствам.	
22	ГОМОГЕННАЯ СИСТЕМА	Система, внутри которой нет поверхностей раздела, отделяющих друг от друга части системы, различающиеся по свойствам.	
23	КОНДЕНСИРОВАННАЯ СИСТЕМА	Система, состоящая исключительно из твердых и (или) жидких фаз.	
24	ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИЕ СТЕПЕНИ СВОБОДЫ (Степени свободы)	в) По числу степеней свободы Независимые термодинамические параметры фаз системы, находящейся в равновесии, могущие принимать в некотором интервале произвольные значения без исчезновения старых и без образования новых фаз.	
25	ВАРИАНТНОСТЬ СИСТЕМЫ	Число термодинамических степеней свободы физико-химической системы.	
26	БЕЗВАРИАНТНАЯ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ СИСТЕМА	Система, у которой число термодинамических степеней свободы равно нулю.	Инвариантная термодинамическая система. Нонвариантная термодинамическая система.
27	ОДНОВАРИАНТНАЯ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ СИСТЕМА	Система, у которой число термодинамических степеней свободы равно единице.	Моновариантная термодинамическая система. Унивариантная термодинамическая система.

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Н е р е к о м е н д у е м ы е т е р м и н ы
1	2	3	4
28	ДВУХВАРИАНТНАЯ ТЕРМОДИНАМИЧЕ- СКАЯ СИСТЕМА	Система, у которой число термодинамических степеней свободы равно двум.	Дивариантная термодинамическая система. Бивариантная термодинамическая система.
29	ТРЕХВАРИАНТНАЯ ТЕРМОДИНАМИЧЕ- СКАЯ СИСТЕМА	Система, у которой число термодинамических степеней свободы равно трем.	Тривариантная термодинамическая система.
30	МНГОВАРИАНТ- НАЯ ТЕРМОДИНАМИ- ЧЕСКАЯ СИСТЕМА	Система, у которой число термодинамических степеней свободы больше трех.	Поливариантная термодинамическая система. Мультивариантная термодинамическая система.
31	УСЛОВНАЯ ВАРИ- АНТНОСТЬ	Вариантность в том случае, когда один или несколько параметров системы приняты постоянными.	
32	УСЛОВНО БЕЗВА- РИАНТНАЯ СИСТЕМА	Одновариантная система, у которой один независимый параметр принимается в данных условиях постоянным. Пр и м е р. Жидкая эвтектика, находящаяся в отсутствии газообразной фазы в равновесии с фазами, образующими твердую эвтектику, если это равновесие рассматривается при постоянном давлении.	Условно нонвариантная система.
33	ДВУХУСЛОВНО БЕЗ- ВАРИАНТНАЯ СИ- СТЕМА	Двухвариантная система, у которой два независимых параметра принимаются в данных условиях постоянными.	
34	УСЛОВНО ОДНОВА- РИАНТНАЯ СИСТЕМА	Двухвариантная система, у которой один независимый параметр принимается в данных условиях постоянным.	

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Н е р е к о м е н д у е м ы е т е р м и н ы
1	2	3	4
35	ДВУХУСЛОВНО ОДНОВАРИАНТНАЯ СИСТЕМА	Трехвариантная система, у которой два независимых параметра принимаются в данных условиях постоянными.	
		г) По числу компонентов	
36	ОДНОКОМПОНЕНТ- НАЯ СИСТЕМА:	Система, состоящая из одного независимого компонента.	Унарная система.
37	ДВУХКОМПОНЕНТ- НАЯ СИСТЕМА (Двойная система)	Система, состоящая из двух независимых компонентов.	Бинарная система.
38	ТРЕХКОМПОНЕНТ- НАЯ СИСТЕМА (Тройная система)	Система, состоящая из трех независимых компонентов.	
39	ЧЕТЫРЕХКОМПОНЕНТНАЯ СИСТЕМА (Четверная система)	Система, состоящая из четырех независимых компонентов.	
		Раздел IV. Виды процессов	
40	КОНГРУЭНТНЫЙ ПРОЦЕСС	<p>Процесс образования из данной фазы или комплекса фаз конгруэнтного ей комплекса фаз или конгруэнтной фазы.</p> <p>Пр и м е р. Кристаллизация из эвтектической жидкости фаз, находящихся с ней в равновесии.</p>	
41	КВАЗИКОНГРУЭНТ- НЫЙ ПРОЦЕСС	<p>Процесс, при котором из фазы переменного состава выделяются новые фазы таким образом, что эти новые фазы вместе с остатком постоянно конгруэнтны исходной фазе, или процесс, обратный этому.</p> <p>Пр и м е р. Одновременная кристаллизация двух фаз из расплава в тройной системе (в этом случае жидкая фаза не конгруэнтна твердым фазам, кристаллизующимся из нее, но она конгруэнтна этим твердым фазам и той жидкости, которая при этом из нее образуется).</p>	

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Н е р е к о м е н д у е м ы е т е р м и н ы
1	2	3	4
42	ИНКОНГРУЭНТНЫЙ ПРОЦЕСС	<p>Процесс образования из данной фазы или комплекса фаз инконгруэнтного ей комплекса фаз или инконгруэнтной фазы.</p> <p>П р и м е р. Кристаллизация из жидкой перитектики фаз при одновременном растворении в ней других фаз.</p>	
43	КОНГРУЭНТНОЕ ПЛАВЛЕНИЕ	<p>Плавление, при котором образуется жидкость того же элементарного состава, что и исходная твердая фаза.</p>	
44	ИНКОНГРУЭНТНОЕ ПЛАВЛЕНИЕ	<p>Плавление, при котором образуется жидкость элементарного состава, отличного от состава исходной твердой фазы.</p> <p>П р и м е ч а н и я. 1. Инконгруэнтное плавление обязательно сопровождается выделением вещества, отличающегося по элементарному составу от исходного.</p> <p>2. При инконгруэнтном плавлении плавящаяся фаза инконгруэнтна образующейся жидкости, но конгруэнтна этой жидкости и веществу, выделяющемуся при этом плавлении.</p>	
45	КОНГРУЭНТНОЕ РАСТВОРЕНИЕ	<p>Растворение, при котором образуется раствор, конгруэнтный растворяющейся фазе и растворителю.</p>	
46	ИНКОНГРУЭНТНОЕ РАСТВОРЕНИЕ	<p>Растворение, при котором образуется раствор, инконгруэнтный растворяющемуся веществу и растворителю.</p> <p>П р и м е ч а н и я. 1. Инконгруэнтное растворение обязательно сопровождается выделением из раствора вещества, отличающегося по элементарному составу от растворяемого.</p> <p>2. При инконгруэнтном растворении комплекс из растворяющегося</p>	

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Н е р е к о м е н д у е м ы е т е р м и н ы
1	2	3	4
		<p>вещества и растворителя инконгруэнтен образующемуся при этом раствору, но конгруэнтен этому раствору и веществу, выделяющемуся при растворении.</p> <p>Раздел V. Виды равновесий</p>	
47	ГОМОГЕННОЕ РАВНОВЕСИЕ (Внутрифазное равновесие)	Равновесие в гомогенной системе.	
48	ГЕТЕРОГЕННОЕ РАВНОВЕСИЕ (Междуфазное равновесие)	Равновесие между двумя или более фазами.	
49	КОНГРУЭНТНОЕ РАВНОВЕСИЕ	<p>Равновесие данной фазы (фаз) в рассматриваемом комплексе фаз, при котором она (они) конгруэнтна всем остальным фазам этого комплекса.</p> <p>П р и м е ч а н и е. При пользовании этим термином следует указывать фазы, конгруэнтные данной.</p> <p>П р и м е р. Равновесие жидкой эвтектики со всеми твердыми, могущими из нее кристаллизоваться фазами.</p>	
50	ИНКОНГРУЭНТНОЕ РАВНОВЕСИЕ	<p>Равновесие данной фазы (фаз) в рассматриваемом комплексе фаз, при котором она (они) инконгруэнтна всем остальным фазам этого комплекса.</p> <p>П р и м е ч а н и е. При пользовании этим термином следует указывать фазы, инконгруэнтные данной.</p> <p>П р и м е р ы. 1. Равновесие жидкой перитектики одновременно со всеми твердыми фазами, с которыми она может находиться в равновесии.</p> <p>2. Если в двойной системе жидкая перитектика <i>A</i> находится в равно-</p>	

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Нерекомендуемые термины
1	2	3	4
		<p>веси с фазами <i>В</i> и <i>С</i>, причем при отнятии теплоты первая фаза растворяется, а вторая кристаллизуется, то в данном случае имеет место инконгруэнтное равновесие фазы <i>А</i> с фазами <i>В</i> и <i>С</i>. Это же равновесие будет одновременно конгруэнтным равновесием фазы <i>С</i> с фазами <i>А</i> и <i>В</i>.</p>	
51	БЕЗВАРИАНТНОЕ РАВНОВЕСИЕ	Равновесие системы, число термодинамических степеней свободы которой равно нулю.	Нонвариантное равновесие.
52	ОДНОВАРИАНТНОЕ РАВНОВЕСИЕ	Равновесие системы, число термодинамических степеней свободы которой равно единице.	Унивариантное равновесие.
53	ДВУХВАРИАНТНОЕ РАВНОВЕСИЕ	<p>Равновесие системы, число термодинамических степеней свободы которой равно двум.</p> <p>П р и м е ч а н и е. Равновесие системы с тремя степенями свободы называется «трехвариантное равновесие», с четырьмя степенями свободы — «четырехвариантное равновесие» и т. д.</p>	Бивариантное равновесие.
54	МНОГОВАРИАНТНОЕ РАВНОВЕСИЕ	Равновесие системы, число термодинамических степеней свободы которой больше трех.	Поливариантное равновесие. Мультивариантное равновесие.
55	ЭВТЕКТИЧЕСКОЕ РАВНОВЕСИЕ	Равновесие между жидким раствором и всеми могущими из него одновременно кристаллизоваться твердыми фазами, число которых равно числу компонентов системы.	
56	ПЕРИТЕКТИЧЕСКОЕ РАВНОВЕСИЕ	Равновесие между жидким раствором и всеми твердыми фазами, из которых некоторые могут из него кристаллизоваться при одновременном растворении других и число которых равно числу компонентов системы.	

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Нерекомендуемые термины
1	2	3	4
		Раздел VI. Диаграммы и фигуры	
57	ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ ФИГУРА (Фигура)	<p>Геометрическое изображение зависимости между параметрами физико-химической системы, из которых по крайней мере один является параметром свойства.</p> <p>П р и м е ч а н и я. 1. Трехмерная физико-химическая фигура называется «физико-химическая модель».</p> <p>2. Термин «фигура» применяется в том случае, если не может возникнуть недоразумений.</p>	
58	ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ ДИАГРАММА (Диаграмма)	<p>Физико-химическая фигура в тех случаях, когда она целиком помещается на плоскости или же проекции на плоскость как всей фигуры (не помещающейся на плоскости), так и ее отдельных частей.</p> <p>П р и м е ч а н и е. Термин «диаграмма» применяется в том случае, если не может возникнуть недоразумений.</p>	
59	ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ РАВНОВЕСНАЯ ДИАГРАММА (Равновесная диаграмма)	<p>Физико-химическая диаграмма системы, находящейся в равновесии.</p> <p>П р и м е ч а н и е. Участки равновесной диаграммы, отвечающие стабильным состояниям, называются стабильными участками (например, стабильная ветвь кривой ликвидуса), а участки, отвечающие метастабильным состояниям, — метастабильными участками.</p>	
60	НЕРАВНОВЕСНАЯ ДИАГРАММА	Физико-химическая диаграмма системы, не находящейся в равновесии.	
61	КИНЕТИЧЕСКАЯ ДИАГРАММА	<p>Диаграмма, изображающая зависимость между какими-либо параметрами системы с учетом изменения параметров во времени.</p> <p>П р и м е ч а н и е. «Временная диаграмма» (диаграмма, в которой од-</p>	

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Н е р е к о м е н д у е м ы е т е р м и н ы
1	2	3	4
62	ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ ДИАГРАММА СОСТАВ — СОСТОЯНИЕ—СВОЙСТВО	<p>ним из независимых параметров принимается время) является частным случаем кинетической диаграммы.</p> <p>Слово «временная» читается с ударением на гласную «а».</p> <p>Пр и м е р. Кривые нагревания и охлаждения.</p>	
63	ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ ДИАГРАММА СОСТАВ—СВОЙСТВО (Диаграмма состав—свойство)	<p>Физико-химическая диаграмма, изображающая зависимость между параметрами свойства и параметрами состава и состояния.</p>	
64	ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ ДИАГРАММА СОСТОЯНИЕ—СВОЙСТВО (Диаграмма состояние—свойство)	<p>Физико-химическая диаграмма, изображающая зависимость между параметрами состояния и свойства системы.</p>	
65	ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ ДИАГРАММА СВОЙСТВО—СВОЙСТВО (Диаграмма свойство—свойство)	<p>Физико-химическая диаграмма, изображающая зависимость между параметрами свойства системы.</p>	
66	ДИАГРАММА СОСТОЯНИЯ	<p>Графическое изображение соотношений между параметрами состояния.</p>	
67	ДИАГРАММА СОСТАВА СИСТЕМЫ	<p>Графическое изображение соотношений между количествами компонентов системы.</p> <p>Пр и м е ч а н и е. В зависимости от геометрического образа, на основе которого строится диаграмма, различают следующие виды диаграммы состава системы: «прямая состава», «треугольник состава», «квадрат состава» и т. д.</p>	

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Н е р е к о м е н д у е м ы е т е р м и н ы
1	2	3	4
68	ДИАГРАММА ФАЗОВЫХ ПРЕВРАЩЕНИЙ (Фазовая диаграмма)	<p>Физико-химическая диаграмма состав — состояние — свойство при условии, что в качестве параметров свойства принимаются параметры, соответствующие началу и концу фазовых превращений.</p> <p>П р и м е р ы. 1. Изобарные сечения диаграммы фазовых превращений для конденсированной системы, которые являются обычными диаграммами фазовых превращений состав — свойство, где в качестве параметра свойства берутся температуры начала и конца фазовых превращений.</p> <p>2. Обычные диаграммы фазовых превращений однокомпонентных систем, которые являются диаграммами состояние — свойство и в которых параметром состояния является давление, а параметром свойства — температура, или наоборот.</p>	Диаграмма состояния.
69	ИЗОБАРНАЯ ДИАГРАММА	<p>Физико-химическая диаграмма системы, находящейся под постоянным давлением.</p> <p>П р и м е ч а н и е. Изобарная диаграмма, изотермная диаграмма, изоконцентрационная диаграмма и все другие диаграммы, изображающие зависимость между параметрами при условии постоянства какого-либо из параметров, могут быть объединены термином «изопараметрические диаграммы». Аналогично полибарная диаграмма, политермная диаграмма и т. д. рекомендуется объединить термином «полипараметрические диаграммы».</p> <p>П р и м е р. Обычные диаграммы (политермные) растворимости, дающие зависимость растворимости от температуры.</p>	

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Н е р е к о м е н д у е м ы е т е р м и н ы
1	2	3	4
70	ИЗОТЕРМНАЯ ДИАГРАММА (Изотермическая диаграмма)	<p>Физико-химическая диаграмма системы, находящейся при постоянной температуре.</p> <p>Примечание. См. примечание к термину 69.</p> <p>Пример. Так называемая изотермная диаграмма растворимости тройной системы, дающая зависимости между растворимостями двух компонентов в третьем при постоянной температуре. Обычно такая диаграмма бывает одновременно и изобарной.</p>	
71	ИЗОКОНЦЕНТРАЦИОННАЯ ДИАГРАММА	<p>Физико-химическая диаграмма системы с постоянной концентрацией, по крайней мере, одной из составных частей.</p> <p>Примечания. 1. При применении термина необходимо указывать, в отношении какой составной части диаграмма является изоконцентрационной.</p> <p>2. См. примечание к термину 69.</p> <p>Пример. Так называемые изоконцентраты вязкости тройной системы, дающие зависимость коэффициента вязкости от концентрации двух компонентов при постоянной концентрации третьего. Обычно такие диаграммы бывают одновременно изобарными и изотермными.</p>	
72	ПОЛИБАРНАЯ ДИАГРАММА	<p>Физико-химическая диаграмма системы, находящейся под переменным давлением.</p> <p>Примечание. См. примечание к термину 69.</p> <p>Пример. Диаграмма, дающая объем газа в зависимости от давления, например, при постоянной температуре.</p>	

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Нерекомендуемые термины
1	2	3	4
73	ПОЛИТЕРМНАЯ ДИАГРАММА	<p>Физико-химическая диаграмма системы, находящейся при переменной температуре.</p> <p>Примечание. См. примечание к термину 69.</p> <p>Пример. Так называемая поли-термная диаграмма растворимости, дающая растворимость одного вещества в другом в зависимости от температуры.</p>	
74	ПОЛИКОНЦЕНТРАЦИОННАЯ ДИАГРАММА	<p>Физико-химическая диаграмма при условии, что концентрация рассматриваемых составных частей системы не сохраняет постоянного значения.</p> <p>Примечания. 1. При применении термина необходимо указывать, в отношении какой составной части диаграмма является поликонцентрационной.</p> <p>2. См. примечание к термину 69.</p> <p>Раздел VII. Элементы фигур и диаграмм</p>	
75	ИЗОБРАЗИТЕЛЬНАЯ ТОЧКА	Точка, изображающая на диаграмме или в фигуре параметры данной системы или фазы.	
76	СОПРЯЖЕННЫЕ ТОЧКИ	Совокупность двух или нескольких изобразительных точек на диаграмме или в фигуре, соответствующая фазам, находящимся в равновесии между собой.	
77	СВЯЗУЮЩАЯ ПРЯМАЯ	Отрезок прямой на диаграмме или в фигуре, концами которого являются сопряженные точки двух фаз.	Коннода.
78	СОЕДИНИТЕЛЬНАЯ ПРЯМАЯ	Любая из прямых на диаграмме или в фигуре, соединяющих между собой точки, соответствующие составам двух компонентов или компонен-	

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Н е р е к о м е н д у е м ы е т е р м и н ы
1	2	3	4
79	КРИВАЯ СВОЙСТВА	<p>та и конгруэнтно-плавящегося химического соединения или двух конгруэнтно-плавящихся химических соединений.</p> <p>Кривая диаграммы или фигуры, выражающая зависимость параметра рассматриваемого свойства от каких-либо параметров системы.</p>	
80	ИЗОТЕРМА СВОЙСТВА	<p>Геометрическое место точек, выражающих зависимость данного свойства от одного или нескольких остальных параметров системы при постоянной температуре.</p> <p>П р и м е ч а н и е. Обычно изотермы свойства выражают зависимость данного свойства от состава и в этих случаях они для двойных систем являются линиями, для тройных — поверхностями и т. д.</p>	
81	ИЗОТЕРМА РАСТВОРИМОСТИ	<p>Геометрическое место изображительных точек на диаграмме или в фигуре, соответствующее составам растворов, насыщенных при данной температуре для систем из трех и более компонентов.</p> <p>П р и м е ч а н и е. Изотермы растворимости для тройных систем являются линиями, для четверных — поверхностями и т. д.</p>	
82	ИЗОКОНЦЕНТРАТА	<p>Геометрическое место изображительных точек в диаграмме или в фигуре, соответствующее постоянной концентрации одного из компонентов для системы из трех и более компонентов.</p>	
83	КРИВАЯ РАСТВОРИМОСТИ	<p>Кривая, выражающая зависимость растворимости вещества от температуры и (или) других параметров системы.</p>	

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Н е р е к о м е н д у е м ы е т е р м и н ы
1	2	3	4
84	КРИВАЯ НАГРЕВА- НИЯ	Кривая, изображающая зависи- мость температуры системы от вре- мени при сообщении системе энер- гии, например, в форме теплоты.	
85	КРИВАЯ ОХЛАЖДЕ- НИЯ	Кривая, изображающая зависи- мость температуры системы от вре- мени при отнятии от системы энер- гии, например, в форме теплоты.	
86	ЛИКВИДУС	<p>Геометрическое место точек, отве- чающее температурам начала равно- весной кристаллизации.</p> <p>П р и м е ч а н и е. В зависимости от того, представляет ли ликвидус кривую, поверхность и т. д., приме- няются термины: «линия ликвиду- са» — для двойных систем, «поверх- ность ликвидуса» — для тройных си- стем и т. д.</p>	
87	СОЛИДУС	<p>Геометрическое место точек, отве- чающее температурам конца равно- весной кристаллизации.</p> <p>П р и м е ч а н и е. В зависимости от того, представляет ли собой соли- дус кривую, поверхность и т. д., применяются термины: «линия соли- дуса» — для двойных систем: «по- верхность солидуса» — для тройных систем и т. д.</p>	
88	ЭВТЕКТИЧЕСКАЯ ТОЧКА	<p>Точка диаграммы или фигуры, соответствующая значениям темпе- ратуры и состава жидкой фазы, на- ходящейся в эвтектическом равнове- сии при данном давлении.</p> <p>П р и м е ч а н и е. Температура и состав, соответствующие эвтектиче- скому равновесию, называются «эв- тектической температурой» и «эвтек- тическим составом».</p>	

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Нерекомендуемые термины
1	2	3	4
89	КРИОГИДРАТНАЯ ТОЧКА	Эвтектическая точка на диаграмме или в фигуре системы, в которой одним из компонентов является вода при условии, что одной из твердых фаз, находящихся в эвтектическом равновесии, является лед.	
90	ЛИНИЯ ЭВТЕКТИЧЕСКИХ ТОЧЕК	<p>Геометрическое место эвтектических точек при переменном давлении системы.</p> <p>Примечание. Термин «эвтектическая линия» применяется иногда для обозначения линии вторичного выделения в тройной системе, что нельзя рекомендовать.</p>	
91	ЭВТЕКТИЧЕСКАЯ ПРЯМАЯ	Прямолинейный участок солидуса двойной системы, соответствующий температуре кристаллизации эвтектики.	
92	ЭВТЕКТИЧЕСКАЯ ПЛОСКОСТЬ	Плоский участок солидуса тройной системы, соответствующий температуре кристаллизации эвтектики.	
93	ПЕРИТЕКТИЧЕСКАЯ ТОЧКА	<p>Точка диаграммы или фигуры, отвечающая значению параметров (температура и состав) жидкой фазы, находящейся в перитектическом равновесии при данном давлении.</p> <p>Примечание. Температура и состав, соответствующие перитектическому равновесию, называются «перитектической температурой» и «перитектическим составом».</p>	
94	ПЕРИТЕКТИЧЕСКАЯ ЛИНИЯ	Геометрическое место перитектических точек при переменном давлении системы.	
95	ПЕРИТЕКТИЧЕСКАЯ ПРЯМАЯ	Геометрическое место точек, отвечающее температурам равновесного безвариантного перитектического превращения в двойной системе.	

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Н е р е к о м е н д у е м ы е т е р м и н ы
1	2	3	4
96	ПЕРИТЕКТИЧЕСКАЯ ПЛОСКОСТЬ	Геометрическое место точек, отвечающее температурам равновесного безвариантного перитектического превращения в тройной системе.	
97	ДИСТЕКТИЧЕСКАЯ ТОЧКА	Точка максимума на ликвидусе диаграммы или фигуры, соответствующая значению температуры и состава, при которых жидкая фаза находится при данном давлении в равновесии с кристаллами химического соединения того же состава.	
98	СИНГУЛЯРНАЯ ТОЧКА	<p>Точка на физико-химической диаграмме или в фигуре двойной системы, соответствующая отношению концентрации компонентов в образующемся в системе недиссоциированном химическом соединении.</p> <p>П р и м е ч а н и е. Точки, аналогичные указанным, в системах, с большим числом компонентов тоже называются сингулярными. Такие точки будут отвечать в тройной системе недиссоциированному соединению трех компонентов, в четверной — четырех и т. д.</p>	
99	ПУТЬ КРИСТАЛЛИЗАЦИИ	Линия, изображающая изменения состава жидкой фазы в процессе кристаллизации.	
100	ПОЛЮС КРИСТАЛЛИЗАЦИИ	<p>Точка на диаграмме или в фигуре, в которой пересекаются все пути кристаллизации или их продолжения, отвечающие выделению одной и той же кристаллической фазы.</p> <p>П р и м е ч а н и е. Термин «полюс кристаллизации» может применяться и к точке, в которой пересекаются все пути кристаллизации или их продолжения, отвечающие выделению одного и того же комплекса кристаллических фаз.</p>	

№ п/п.	Т е р м и н	О п р е д е л е н и е т е р м и н а	Н е р е к о м е н д у е м ы е т е р м и н ы
1	2	3	4
101	ПУТЬ ИСПАРЕНИЯ	<p>Линия, изображающая изменения состава жидкой фазы в процессе испарения летучих компонентов.</p> <p>П р и м е ч а н и е. Если испарение не сопровождается выделением других конденсированных фаз, то соответствующий путь может быть назван «путь испарения без выделения конденсированных фаз»; если же испарение сопровождается таким выделением, то соответствующий путь может быть назван «Путь испарения с выделением конденсированных фаз».</p>	

АЛФАВИТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ ТЕРМИНОВ

Числа обозначают номера терминов.

Прописными буквами указаны основные термины, строчными — параллельные. В скобки заключены номера nereкомендуемых к применению синонимов данных терминов. Звездочкой отмечены номера дополнительных терминов, встречающихся в примечаниях.

Термины, имеющие в своем составе несколько отдельных слов, расположены по алфавиту своих главных слов (обычно имен существительных).

Запятая, стоящая после некоторых слов, указывает на то, что при применении данного термина слова, стоящие после запятой, должны предшествовать словам, находящимся до запятой; например, термин «фаза, конгруэнтная» следует читать «конгруэнтная фаза».

Термины, состоящие из двух имен существительных, помещены в алфавите соответственно слову, стоящему в именительном падеже.

В		
ВАРИАНТНОСТЬ	СИСТЕМЫ . . .	25
ВАРИАНТНОСТЬ,	УСЛОВНАЯ . . .	31
Д		
Диаграмма, временная		61
ДИАГРАММА, ИЗОБАРНАЯ		69
ДИАГРАММА, ИЗОКОНЦЕНТРАЦИОННАЯ		71
Диаграмма, изопараметрическая . . .		69*
Диаграмма, изотермическая		70
ДИАГРАММА, ИЗОТЕРМНАЯ		70
ДИАГРАММА, КИНЕТИЧЕСКАЯ		61
ДИАГРАММА, НЕРАВНОВЕСНАЯ		60
ДИАГРАММА, ПОЛИБАРНАЯ		72
ДИАГРАММА, ПОЛИКОНЦЕНТРАЦИОННАЯ		74
Диаграмма, полипараметрическая . .		69*
ДИАГРАММА, ПОЛИТЕРМНАЯ		73
Диаграмма, равновесная		59
ДИАГРАММА СОСТАВА СИСТЕМЫ		67
Диаграмма свойство — свойство . . .		65
Диаграмма состав — свойство		63
ДИАГРАММА СВОЙСТВО—СВОЙСТВО, ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ		65
ДИАГРАММА СОСТАВ — СВОЙСТВО, ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ		63
ДИАГРАММА СОСТАВ — СОСТОЯНИЕ — СВОЙСТВО, ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ		62
Диаграмма состояние — свойство . . .		64
ДИАГРАММА СОСТОЯНИЕ — СВОЙСТВО, ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ		64
Диаграмма состояния		(68)
ДИАГРАММА СОСТОЯНИЯ		66
Диаграмма, фазовая		68
ДИАГРАММА ФАЗОВЫХ ПРЕВРАЩЕНИЙ		68
ДИАГРАММА, ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ		58
ДИАГРАММА, ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ РАВНОВЕСНАЯ		59
И		
ИЗОКОНЦЕНТРАТА		82
ИЗОТЕРМА РАСТВОРИМОСТИ		81
ИЗОТЕРМА СВОЙСТВА		80

К

Квадрат состава	67*
Компоненты	Г
КОМПОНЕНТЫ, НЕЗАВИСИМЫЕ	1
КОМПЛЕКС ФАЗ, ИНКОНГРУЭНТНЫЙ	9
КОМПЛЕКС ФАЗ, КОНГРУЭНТНЫЙ	7
Коннода	(77)
КРИВАЯ НАГРЕВАНИЯ	84
КРИВАЯ ОХЛАЖДЕНИЯ	85
КРИВАЯ РАСТВОРИМОСТИ	83
КРИВАЯ СВОЙСТВА	79

Л

ЛИКВИДУС	86
Линия ликвидуса	86*
ЛИНИЯ, ПЕРИТЕКТИЧЕСКАЯ	94
Линия солидуса	87*
Линия, эвтектическая	90*
ЛИНИЯ ЭВТЕКТИЧЕСКИХ ТОЧЕК	90

М

Модель, физико-химическая	57*
-------------------------------------	-----

П

ПЕРИТЕКТИКА	17
Перитектика, двойная	17*
Перитектика, тройная	17*
ПЛАВЛЕНИЕ, ИНКОНГРУЭНТНОЕ	44
ПЛАВЛЕНИЕ, КОНГРУЭНТНОЕ	43
ПЛОСКОСТЬ, ПЕРИТЕКТИЧЕСКАЯ	96
ПЛОСКОСТЬ, ЭВТЕКТИЧЕСКАЯ	92
Поверхность ликвидуса	86*
Поверхность солидуса	87*
ПОЛЮС КРИСТАЛЛИЗАЦИИ	100
ПРОЦЕСС, ИНКОНГРУЭНТНЫЙ	42
ПРОЦЕСС, КВАЗИКОНГРУЭНТНЫЙ	41
ПРОЦЕСС, КОНГРУЭНТНЫЙ	40
ПРЯМАЯ, ПЕРИТЕКТИЧЕСКАЯ	95
ПРЯМАЯ, СВЯЗУЮЩАЯ	77
ПРЯМАЯ, СОЕДИНИТЕЛЬНАЯ	78
Прямая состава	67*
ПРЯМАЯ, ЭВТЕКТИЧЕСКАЯ	91
ПУТЬ ИСПАРЕНИЯ	101
ПУТЬ КРИСТАЛЛИЗАЦИИ	99

Р

РАВНОВЕСИЕ, БЕЗВАРИАНТНОЕ	51
Равновесие, бивариантное	(53)
Равновесие, внутрифазное	47
РАВНОВЕСИЕ, ГЕТЕРОГЕННОЕ	48
РАВНОВЕСИЕ, ГОМОГЕННОЕ	47

РАВНОВЕСИЕ, ДВУХВАРИАНТНОЕ	53
РАВНОВЕСИЕ, ИНКОНГРУЭНТНОЕ	50
РАВНОВЕСИЕ, КОНГРУЭНТНОЕ	49
Равновесие, междуфазное	48
РАВНОВЕСИЕ, МНОГОВАРИАНТНОЕ	54
Равновесие, мультивариантное	(54)
Равновесие, невариантное	(51)
РАВНОВЕСИЕ, ОДНОВАРИАНТНОЕ	52
РАВНОВЕСИЕ, ПЕРИТЕКТИЧЕСКОЕ	56
Равновесие, поливариантное	(54)
Равновесие, трехвариантное	53*
Равновесие, унивариантное	(52)
Равновесие, четырехвариантное	53*
РАВНОВЕСИЕ, ЭВТЕКТИЧЕСКОЕ	55
РАСТВОРЕНИЕ, ИНКОНГРУЭНТНОЕ	46
РАСТВОРЕНИЕ, КОНГРУЭНТНОЕ	45

С

СИСТЕМА, БЕЗВАРИАНТНАЯ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ	26
Система, бивариантная термодинамическая	(28)
Система, бинарная	(37)
СИСТЕМА, ВТОРИЧНАЯ	20
СИСТЕМА, ГЕТЕРОГЕННАЯ	21
СИСТЕМА, ГОМОГЕННАЯ	22
Система, двойная	37
СИСТЕМА, ДВУХВАРИАНТНАЯ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ	28
СИСТЕМА, ДВУХКОМПОНЕНТНАЯ	37
СИСТЕМА, ДВУХУСЛОВНО БЕЗВАРИАНТНАЯ	33
СИСТЕМА, ДВУХУСЛОВНО ОДНОВАРИАНТНАЯ	35
Система, дивариантная термодинамическая	(28)
Система, единичная	18
СИСТЕМА, ЕДИНИЧНАЯ ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ	18
Система, инвариантная термодинамическая	(26)
СИСТЕМА, КОНДЕНСИРОВАННАЯ	23
СИСТЕМА, МНОГОВАРИАНТНАЯ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ	30
Система, моновариантная термодинамическая	(27)
Система, мультивариантная термодинамическая	(30)
Система, невариантная термодинамическая	(26)
Система, общая	(20)

СИСТЕМА, ОДНОВАРИАНТНАЯ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ	27
СИСТЕМА, ОДНОКОМПОНЕНТНАЯ	36
Система, первичная	20*
Система, поливариантная термодинамическая	(30)
Система, полная	19
СИСТЕМА, ПОЛНАЯ ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ	19
СИСТЕМА, ТРЕХВАРИАНТНАЯ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ	29
Система, тривариантная термодинамическая	(29)
СИСТЕМА, ТРЕХКОМПОНЕНТНАЯ	38
Система, тройная	38
Система, унарная	(36)
Система, унивариантная термодинамическая	(27)
СИСТЕМА, УСЛОВНО БЕЗВАРИАНТНАЯ	32
Система, условно неинвариантная	(32)
СИСТЕМА, УСЛОВНО ОДНОВАРИАНТНАЯ	34
Система, частная	(20)
Система, четверная	39
СИСТЕМА, ЧЕТЫРЕХКОМПОНЕНТНАЯ	39
СОЛИДУС	87
Состав, перитектический	93*
Состав, эвтектический	88*
Степени свободы	24
СТЕПЕНИ СВОБОДЫ, ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИЕ	24

Т

Температура, перитектическая	93*
Температура, эвтектическая	88*

ТОЧКА, ДИСТЕКТИЧЕСКАЯ	97
ТОЧКА, ИЗОБРАЗИТЕЛЬНАЯ	75
ТОЧКА, КРИОГИДРАТНАЯ	89
ТОЧКА, ПЕРИТЕКТИЧЕСКАЯ	93
ТОЧКА, СИНГУЛЯРНАЯ	98
ТОЧКА, ЭВТЕКТИЧЕСКАЯ	88
ТОЧКИ, СОПРЯЖЕННЫЕ	76
Треугольник состава	67*

Ф

ФАЗА	2
ФАЗА, ИНКОНГРУЭНТНАЯ	8
ФАЗА, ИНКОНГРУЭНТНО-ПЛАВЯЩАЯСЯ	13
ФАЗА, ИНКОНГРУЭНТНО-РАСТВОРЯЮЩАЯСЯ	15
ФАЗА, КОНГРУЭНТНАЯ	6
ФАЗА, КОНГРУЭНТНО-ПЛАВЯЩАЯСЯ	12
ФАЗА, КОНГРУЭНТНО-РАСТВОРЯЮЩАЯСЯ	14
ФАЗА, КОНДЕНСИРОВАННАЯ	5
ФАЗА ПЕРЕМЕННОГО СОСТАВА	3
ФАЗА ПОСТОЯННОГО СОСТАВА	4
ФАЗЫ, СОПРЯЖЕННЫЕ	11
ФАЗЫ, СОРАВНОВЕСНЫЕ	10
Фазы, сосуществующие	10
Фигура	57
ФИГУРА, ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКАЯ	57

Э

ЭВТЕКТИКА	10
Эвтектика, двойная	16*
Эвтектика, жидкая	16*
Эвтектика, твердая	16*
Эвтектика, тройная	16*

ОГЛАВЛЕНИЕ

	Стр.
Введение	5
О расположении материала	7
Терминология	9
Алфавитный указатель терминов	31

Редактор *С. Б. Ратнер*
Технический редактор *Н. А. Невраева*

РИСО АН СССР № 4873. Т-08913. Издат. № 3309.

Тип. заказ № 1483. Подп. к печ. 31/X 1951 г.

Формат бум. 70×92¹/₄. Бум. л. 1,12. Печ. л. 2,63.

Уч.-издат. л. 2,1. Тираж 1500 экз.

2 я тип. Издательства Академии Наук СССР.

Москва, Шубинский пер., д. 10

Цена 1 р. 50 коп.