

苏联科学院科学技术語委員会推荐术语集譯叢

# 物理化學分析术语

第一輯

中国科学院編譯出版委員會名詞室編譯

科 學 出 版 社

10875

苏联科学院科学技术語委員会推荐术语集譯叢

# 物理化學分析术语

第一輯

中国科学院編譯出版委員會名詞室編譯

科 學 出 版 社

1957

## 内 容 提 要

本术语譯自苏联科学院科技术語委員会編印的专业术语集刊中“物理化学分析术语”第一輯 (Терминология физико-химического анализа Часть. 1.)

内中关于物理化学分析方面的專門术语共有 101 条，  
每条术语后附有詳尽的定义，本会选譯出来以供本专业的  
教学和翻譯工作者參閱。

苏联科学院科技术語委員会推荐术语集譯从

## 物 理 化 学 分 析 术 語

---

編譯者 中 国 科 学 院  
編譯出版委員会名詞室

出版者 科 学 出 版 社  
北京朝陽門大街 117 号  
北京市書刊出版業營業許可證出字第 061 号

印刷者 中 国 科 学 院 印 刷 厂

总經售 新 华 書 店

---

1957 年 12 月第 一 版  
1957 年 12 月第一次印刷  
(京)0001-4,295

書號：0943 字數：28,000  
開本：787×1092 1/32  
印張：1 1/4

定价：(11) 0.24元

## 目 录

前言 .....	1
原序 .....	2
关于材料的安排 .....	4
术语 .....	6
中文术语笔画索引 .....	28
俄文术语字母索引 .....	30

## 前　　言

苏联科学院科学技术語委員会編印有各种专业术语集，除列有标准俄文名外，还附有定义。这些专业术语集对于我国科学技术語的制訂工作有很大的参考价值，所以本室决定选择翻譯。

本篇系譯自《Терминология физико-химического анализа》Часть I. 由徐克敏同志翻譯，由李天恩同志校閱。审查工作由本会根据有关方面推荐，聘請柳大綱、徐光宪、梁树权、楊葆昌等同志担任，先經書面审查，再召集审查会，会后，又將討論結果寄交各同志校閱，至無意見后，始行定稿。

如上所云，本篇系一項譯作。因此，其中所列的中文譯名只供同志們参考用，不能視作中文的决定名称来推行。本篇若有錯誤不妥之处，尚希同志們指正。意見請寄北京朝内大街 117 号本室收。

## 原序

物理化学分析，是用物理的和几何的方法来研究平衡物系中所发生的各种变化的一門科学。由于 H. C. 庫爾納科夫（Кунаков）院士及其学派的工作，化学中的这个比較年青的領域得以在苏联奠定了基础并获得巨大的发展。物理化学分析广泛地被应用于各种理論学科国民經濟的許多部門（冶金、盐业、化学工业等）中。物理化学分析在我国自然生产力的发展方面有重大价值，使我們有必要来重新审查并整理物理化学分析的术语。

这本术语是根据科学技术术语系統的一般制訂原則和方法来編定的。这些原則和方法为苏联科学院科学技术术语命名委员会所拟定，在單行本公报的序言中以及專門的研究工作和論文中都曾加以闡述<sup>①</sup>。

在确定术语命名之前，曾先拟了某些章节的最重要的分类，术语的应用范围和相互关系就根据这些分类来确定。

对于能够最恰如其份地反映某一特定概念的特征的术语，我們优先加以考慮。还特別注意到这样一点，就是使表达某一类概念的术语在結構上相似而又足够簡短。

---

① 見 «Бюллетени Комитета технической терминологии АН СССР», I—LIX 卷，以及 «Известия Академии Наук СССР», ОТН, № 6, 1937; № 7, 1940. №№ 6 和 7—8, 1941 № 1—2, 1944; №№ 5, 6, 12, 1948. № 12, 1949.

不过在批判地重新审查术语命名时，也要经常考虑到某个术语通用的程度如何。因此有一些术语尽管严格而论是不能令人完全满意的，但因并不会引起误解和实践中的错误，所以就保留下来了。

在所提出的彙集中包括的，主要是和基本的，最通用的概念有关并在科学技术文献、教科书以及各种文件中应用的名词。

这本物理化学分析术语的草案是由科学技术术语命名委员会和苏联科学院 H·C·库尔纳科夫普通及无机化学研究所共同拟订的并曾分发出去广泛讨论过。

在Г·Г·乌拉佐夫（Уразов）院士总的领导下，由 В·Я·安諾索夫（Аносов），Д·С·罗杰（Лотте）（已故）（委员会领导人）К·В·阿斯塔霍夫（Астахов），В·К·基列也夫（Киррев）教授，技术科学候补博士 В·Н·柯斯特洛夫（Костров），С·И·科尔松夫（Коршунов），С·А·巴果金（Погодин）教授以及化学博士 М·И·拉维奇（Равич）组成的专门委员会，在研究了所有收到的意见的基础上，拟定了这本物理化学分析术语命名（第一辑），并推荐把它用在科学技术文献、教科书等中去。

## 关于材料的安排

1. 在第一縱行里所注明的是术语的順序編號，这个編號是为了便于查表（引証或查閱之用）和按字母索引找尋各个术语用的。
2. 在第二縱行里术语就是被推荐表达某一特定概念的名称。对于每一概念，照例只确定一个主要的，沒有各种其他含义的最正确的术语，因此它也就是單义的。然而在某些个别的情况下常有和主要术语同义的，并列的第二个的术语（括号里的就是）。

若第二个术语为主要术语的簡短形式（即它并不包含任何主要名詞中所沒有的新的术语組成份），則在不致产生誤解的情况下（如名詞1中的“組份”和“独立組份”）它可以和主要术语一样地使用。有的时候并列的术语是根据另一原則構成的（例如：“共平衡的相”和“共存的相”，參見术语10）。在此种情况下。当重新审查术语时，应当將二并列术语之一刪去（可視运用被推荐的更为正确的另一术语的結果如何而定）。

3. 定义放在第二縱行内。定义和术语不同，不可能强求它在字面上經常可以使用。由于叙述上的特点（如开始了解一个概念时或必須較明确而詳尽地闡明其物理意义等时），定义本身自然是可变换其形式的，然而在变换时不可破坏概念本身的界限。

当在定义中需要用到本書中后面的术语时，则在括号内注出該术语的順序号并标明“参看”字样。

4. 某些术语的俄文同义语原书列在第四縱行内，中譯本則在正文中不予列出，而列在索引中。此項同义语虽然在文献和实践当中是用来表示該特定概念的，然而若从整个命名系统的确切性着眼，它仍是不宜推荐的。編委会認為不应采用这类同义语来表示某些概念。此外，某些同义语虽未被推荐表示某一特定的概念，但是却完全宜于表示别的概念，因此在相应的其他情况下采用它们可能是非常适当的。
5. 为了能够迅速地找到某个單个的术语和定义，在本書的末尾附有俄文术语字母索引和中文术语笔划索引。

編 号	术語		术語定義
	俄文名	中文名	
1.	независимые компоненты (компоненты)	独立組份(組份)	第一节 組份 个别的物質，其最小数目足以構成某一热力学物系的所有各相者。
2.	фаза	(物)相	第二节(物)相及其种类 热力学物系中各种性質完全相同(与質量無关)的各均匀部分的綜合(如果热力学物系是均相的話，則整个热力学物系是一相)。
3.	фаза переменного состава	組成可变的相	当物系的參变数連續改变时，相的組成也发生連續改变者。
4.	фаза постоянного состава	組成不变的相	当物系的參变数改变时相的組成保持不变者。
5.	конденсируванная фаза	凝聚相	成固态或液态的聚集状态而存在的相。
5.	конгруэнтная фаза	固液同組成的相	某一相可以由其他各給定相所形成，使得它就好象是由所有这些給定相所構成者。  附注：在使用这个术語時应当指出哪些相和所論及的相是同組成的关系的。
			举例：液态的低共熔物就是这样的相。它与和它成平衡的固相之間就是同組成的关系。

編 号	术語		术語定义
	俄文名	中文名	
7.	конгруэнтный комплекс фаз	同組成的 一組相	<p>几个相的总和可由几个或一个給定的相所形成，結果相的总和好象是由所有这些給定相構成者。</p> <p>附注：在使用这个术语时，需要指出哪些相对这一相組是同組成的。</p> <p>举例：从液态低共熔物中結晶出来的固相的总和就是与該液态低共熔物成同組成关系的一組相。</p>
8.	инконгруэнт- ная фаза	固液异組 成的相	<p>某一相不能由其他的給定相形成，使得該相好象是由这些給定相所構成者。</p> <p>附注：在使用这个术语时必須指出究竟哪些相对該相是固液异組成的。</p> <p>举例：液态的轉熔物就是这样的相它与和它成平衡的固相是异組成的关系。</p>
9.	инконгруэнт- ный комплекс фаз	固液异組 成的一組相	<p>几个相的总和不能由几个（或一个）其他的相形成，使得該总和好象是由这些給定相所構成者。</p>

編 号	术語		术語定義
	俄文名	中文名	
			附注：在使用这个术语时需要指出究竟哪些相对这一組相是异組成的。
10.	соправновес- ные фазы (сосущес- твующие фа- зы)	共平衡的 相(共存 的相)	物系中彼此成平衡的 某些相。
11.	сопряженные фазы	共轭相	共平衡相中的任意兩 相。
12.	конгруэнтно- плавящаяся фаза	熔化时同 組成的相	某一相在熔化时所生 成的液体其元素組成和 原来的固相相同者。
13.	инконгруэнт- но-плавящаяся фаза	熔化时异 組成的相	某一相在熔化时所生 成的液体其元素組成和 原来的固相不同者。
14.	конгруэнтно- растворяю- щаяся фаза	溶解时同 組成的相	某一相可以生成与該 相及溶剂成同組成关系 的溶液者。
15.	инконгруэнт- но-раство- ряющаяся фаза	溶解时异 組成的相	某一相可以生成与該 相及溶剂成异組成关系 的溶液者。
16.	эвтектика	低共熔物	一个液体溶液或熔合 体在指定的压力下可以 和两个或兩個以上的固 相成平衡。而各該固相 可以同时从溶液或熔合 体中結晶析出，且固相 的数目与独立組份数相 等者。

編 號	术語		术語定義
	俄文名	中文名	
17.	перитектика	轉熔混 和物	<p>附注：</p> <p>(1) 由于低共熔物結晶而生成的固相的机械混和物也称为低共熔物。当必要在术语上加以区别时，建議可用“液态低共熔物”和“固态低共熔物”。</p> <p>(2) 因独立組份数目之不同而分为“二元低共熔物”和“三元低共熔物”等。</p> <p>在指定压力下能够和兩個或两个以上的固相或平衡的液体溶液，而某些固相在有其他固相析出的同时又能溶解于其中，且固相的数目与独立組分數相等的。</p> <p>附注：依独立組份数目之不同而分为“二元轉熔物”，“三元轉熔物”等。</p> <h3>第三节 物系</h3> <p>(I) 一般的术语</p>
18.	единичная физикохимическая система (единичная система)	單个的物理化学物系(單物系)	<p>各組份的数量有一定相互比例的热力学物系。</p> <p>举例：10%無水硫酸和90%水的混合物。</p>

編 号	术語		术語定義
	俄文名	中文名	
19.	полная физикохимическая система (полная система)	完全的物理化学物系(完全物系)	某些一定組份所可能構成的所有單个的物理化学物系的总和。
20.	вторичная система	二次物系	是完全物系的一部分，把它看成为独立的新物系。这些新物系的組份是化合物和原組份，有的时候只是原物系的化合物。 附注：原来的完全物系对“二次物系”而言称为“一次物系”（“总物系”这个术语不宜推荐）。
			举例：如果組份A和B生成熔化时同組成的化合物 $S_1S_2 \dots Sn$ ，則物系 $A-S_{1,} S_{1-S_2,} \dots Sn_1-Sn, Sn-B$ ，对一次物系 $A-B$ 言而是二次物系。  (II) 有关(物)相結構特点的术语
21.	гетерогенная система	多相物系	在物系的内部有分界面將物系性質不同的各部分彼此分开者。
22.	гомогенная система	均相物系	物系内部沒有將性質不同的各个部份彼此分开的分界面者。

編 号	术語		术語定義
	俄文名	中文名	
23.	конденсиро-ванная си-стема	凝聚物系	物系只是由固相和(或)液相構成者。
24.	термодина- мические степени свобо- бы (степе- ни свободы)	热力学自由度(自由度)	(III) 有关自由度的数目的术语 物系中成平衡的各相的独立热力学参变数。这些参变数在某种范围内可以取任意的数值而不引起旧相消失和新相产生。
25.	вариантность системы	体系的变度	物理化学物系的热力学自由度的数目。
26.	безвариант- ная термоди- намика- мическая система	無变物系	热力学自由度的数目等于零的物系。
27.	одновариант- ная термоди- намика- мическая система	單变物系	热力学自由度的数目等于1的物系。
28.	д двухвариант- ная термоди- намика- мическая система	双变物系	热力学自由度的数目等于2的物系。
29.	трехвариант- ная термоди- намика- мическая система	三变物系	热力学自由度的数目等于3的物系。
30.	многовариа- нтная термо- динамиче- ская система	多变物系	热力学自由度的数目大于3的物系。

編 号	术語		术語定义
	俄文名	中文名	
31.	условная вариантность	有条件的变度	使物系的一个或数个参变数保持恒定时的可变度。
32.	условно безвариантная система	單条件的無变物系	使一个独立参变数在指定的条件下保持恒定时的單变物系。  举例：液态的低共熔物在沒有气相时和生成固态低共熔物的各相成平衡的物系（如果該平衡是在恒压下来考慮的話）。
33.	двухусловно безвариантная система	双条件的無变物系	使兩個独立参变数在指定条件下保持恒定时的双变物系。
34.	условно одновариантная система	單条件的單变物系	使一个独立参变数在指定条件下保持恒定时的双变物系。
35.	двухусловно одновариантная система	双条件的單变物系	使兩個独立参变数在指定条件下保持恒定时的三变物系。
36.	однокомпонентная система	一元物系	(IV) 有关組份数目 的术語  由一个独立組份構成的物系。
37.	двухкомпонентная система (двойная система)	二元物系	由兩個独立組份構成的物系。

編 號	术語		术語定义
	俄文名	中文名	
38.	трехкомпонентная система (тройная система)	三元物系	由三个独立組份構成的物系。
39.	четырехкомпонентная система (четверная система)	四元物系	由四个独立組份構成的物系。
40.	конгруэнтный процесс	固液同組成的过程	<p>第四节 过程的种类</p> <p>由給定的一相或一相組中生成与該相固液同組成的相組或一个相的过程。</p> <p>举例：与低共熔的液体成平衡的各相从該液体相中結晶出来的过程。</p>
41.	квазиконгруэнтный процесс	类固液同組成的过程	<p>当新的相由組成可变的相内析出时，新相和剩留的相合起来，对原来的相一直是固液同組成的过程，或者与之相反的过程。</p> <p>举例：在二元物系中有兩個相从熔化体中同时結晶的过程（在这种情况下液相和由液相中結晶出来的固相并不是固液同組成的，然而該液相与析出的固相及在过程中由該液体内所生成的那部分液体总起来却是固液同組成的）。</p>