

INTERNATIONAL CRITICAL TABLES

PHASE-EQUILIBRIUM DATA

SYSTEMS WITHOUT THE VAPOR PHASE		PAGE
Abbreviations and symbols.....		4
One-Component Systems		
I. Triple points, transition points and melting points at ordinary and low pressures.		
A. Non-metallic elements.....	6	
B. Metallic elements.....	Vol. I, p. 103	
C. Chemical compounds.....	6	
II. Effect of pressure upon melting and transition points; volume change on melting and transition; directly measured compressibility- and thermal expansion-differences.		
A. All non-metallic substances.....	9	
B. Metals.....	Vol. II, p. 459	
III. Internal pressure.....	19	
IV. Mechanical properties of SiO ₂	19	
Two-Component Systems		
I. Systems composed of liquid phases only.....	Vol. III, p. 386	
Systems under Atmospheric Pressure (<i>So-called Condensed Systems</i>), Freezing-point and Solubility Data		
II. Systems containing the crystalline state.		
A. Systems composed of metals only.....	Vol. II, p. 358	
B. Systems containing a non-metallic element.....	22	
C. Systems composed of a metal and an inorganic compound.....	40	
NON-AQUEOUS SYSTEMS		
D. Both components are chemical compounds whose key formulae do not begin with 16, or one or both compounds are salts (except compounds under [E]).....	41	
E. One or both components are high-melting oxides or other refractory substances.....	83	
F. Both components are chemical compounds whose key formulae begin with 16 (except systems in which both components are salts, for which see [D]).....	97	
G. Both components are chemical compounds. The key formula of one begins with 16, that of the other does not begin with 16 (except systems in which both components are salts, for which see [D]).....	185	
AQUEOUS SYSTEMS		
H. Salts, strong acids and strong bases.		
1. Solubility.....	216	
2. Freezing-point lowering.....	254	
I. Organic compounds, weak acids and weak bases.		
1. Solubility.....	250	
2. Freezing-point lowering.....	261	

SYSTÈMES SANS LA PHASE VAPEUR		PAGE
Abréviations et symboles.....		4
Systèmes à un constituant		
I. Points triples, points de transition et points de fusion à la pression ordinaire et à de basses pressions.		
A. Éléments non-métalliques.....	6	
B. Éléments métalliques.....	Vol. I, p. 103	
C. Composés chimiques.....	6	
II. Effet de la pression sur les points de fusion et de transition; changement de volume par fusion et transition; différences de compressibilité et de dilatation thermique par mesure directe.		
A. Toutes les substances non-métalliques.....	9	
B. Métaux.....	Vol. II, p. 459	
III. Pression interne.....	19	
IV. Propriétés mécaniques de SiO ₂	19	
Systèmes à deux constituants		
I. Systèmes composés uniquement de phases liquides.		
Vol. III, p. 386		
Systèmes à la pression atmosphérique (<i>dénommés systèmes condensés</i>), points de congélation et données de solubilité		
II. Systèmes contenant l'état cristallin.		
A. Systèmes composés uniquement de métaux	Vol. II, p. 358	
B. Systèmes contenant un élément non-métallique..	22	
C. Systèmes composés d'un métal et d'un composé inorganique.....	40	
Systèmes non-aqueux		
D. Les deux constituants sont des composés chimiques dont la formule clé ne commence pas par 16, ou l'un seulement ou tous les deux sont des sels (à l'exception des composés sous [E]).....	41	
E. L'un des constituants ou tous les deux sont des oxydes à point de fusion élevé ou d'autres substances réfractaires.....	83	
F. Les deux constituants sont des composés chimiques dont la formule clé commence par 16 (à l'exception des systèmes dans lesquels les deux constituants sont des sels; pour ceux-ci voir [D]).....	97	
G. Les deux constituants sont des composés chimiques. La formule clé de l'un commence par 16, celle de l'autre ne commence pas par 16 (à l'exception des systèmes dans lesquels les deux constituants sont des sels; pour ceux-ci voir [D]).	185	
Systèmes aquueux		
H. Sels, acides et bases forts.		
1. Solubilité.....	216	
2. Abaissement du point de congélation.....	254	
I. Composés organiques, acides et bases faibles.		
1. Solubilité.....	250	
2. Abaissement du point de congélation.....	261	

<i>Systems under Pressures Higher Than Atmospheric</i>	PAGE	<i>Systèmes à des pressions supérieures à la pression atmosphérique</i>	PAGE
III. Effect of pressure upon transition temperatures of crystalline hydrates, upon freezing points and upon solubilities.....	264	III. Effet de la pression sur les températures de transition des hydrates cristallines, sur les points de congélation et sur les solubilités.....	264
Three-Component Systems			
I. Systems composed of liquid phases only.		Systemès à trois constituants	
A. Miscibility relations..... Vol. III, p. 398		I. Systèmes composés uniquement de phases liquides.	
B. Distribution coefficients..... Vol. III, p. 418		A. Rapports de miscibilité..... Vol. III, p. 398	
<i>Systems under Atmospheric Pressure (So-called Condensed Systems), Freezing-point and Solubility Data</i>			
II. Systems containing the crystalline state.		<i>Systèmes à la pression atmosphérique (dénommés systèmes condensés), points de congélation et données de solubilité</i>	
A. All systems containing iron or containing two or more metals..... Vol. II, p. 358	22	II. Systèmes contenant l'état cristallin.	
B. All systems containing only one metal (except systems containing iron).....	22	A. Tous les systèmes contenant le fer ou contenant deux ou plusieurs métaux..... Vol. II, p. 358	22
C. All non-metallic systems containing one or more non-metallic elementary substances.....	266	B. Tous les systèmes contenant seulement un métal (à l'exception des systèmes contenant le fer)....	22
NON-AQUEOUS SYSTEMS			
D. All components are salts or are chemical compounds whose key formulae do not begin with 16 (except systems under [E]).....	41	C. Tous les systèmes non-métalliques contenant une ou plusieurs substances élémentaires non-métalliques.....	266
E. All components are oxides, at least one of which has a high melting point.....	83	SYSTÈMES NON-AQUEUX	
F. All components are chemical compounds whose key formulae begin with 16 (except systems where all components are salts, for which see [D]).....	97	D. Tous les constituants sont des sels ou sont des composés chimiques, dont la formule clé ne commence pas par 16, (à l'exception des systèmes sous [E]).....	41
G. The key formulae of not more than two of the components begin with 16.....	185	E. Tous les constituants sont des oxydes dont l'un au moins possède un point de fusion élevé.....	83
AQUEOUS SYSTEMS—SOLUBILITIES			
H. Salts; strong acids and bases; compounds whose key formulae do not begin with 16.....	270	F. Tous les constituants sont des composés chimiques dont la formule clé commence par 16 (à l'exception des systèmes où tous les constituants sont des sels; pour ceux-ci, voir [D])....	97
I. All systems not included in [H] except systems containing elementary substances, for which see [C].....	395	G. La formule clé de deux constituants au plus commence par 16.....	185
AQUEOUS SYSTEMS—FREEZING-POINT LOWERING			
J. All systems containing only salts or compounds whose key formulae do not begin with 16.....	260	SYSTÈMES AQUEUX—SOLUBILITÉS	
K. All systems not included in [J].....	263	H. Sels; acides et bases forts; composés dont la formule clé ne commence pas par 16.....	270
Systems of More than Three Components, Freezing-point and Solubility Data			
A. All systems containing iron or containing two or more metals..... Vol. II, p. 358		I. Tous les systèmes non inclus dans [H], à l'exception des systèmes contenant des substances élémentaires; pour ceux-ci, voir [C].....	395
B. Aqueous solutions containing one or more strong electrolytes.		SYSTÈMES AQUEUX—ABAISSEMENT DU POINT DE CONGÉLATION	
1. Solubilities.....	270	J. Tous les systèmes ne contenant que des sels ou des composés dont la formule clé ne commence pas par 16.....	260
2. Freezing-point lowering.....	254	K. Tous les systèmes non inclus en [J].....	263
C. Aqueous solutions of weak or non-electrolytes.		Systèmes ayant plus de trois constituants, points de congélation et données de solubilité	
1. Solubilities.....	424	A. Tous les systèmes contenant le fer ou contenant deux ou plusieurs métaux..... Vol. II, p. 358	
D. All systems containing only non-metallic oxides..	83	B. Solutions aqueuses contenant un ou plusieurs électrolytes forts.	
E. All other systems.....	424	1. Solubilités.....	270
		2. Abaissement du point de congélation.....	254
		C. Solutions aqueuses d'électrolytes faibles ou de non-électrolytes.	
		1. Solubilités.....	424
		D. Tous les systèmes contenant seulement des oxydes non-métalliques.....	83
		E. Tous les autres systèmes.....	424

SYSTEME OHNE DAMPFPHASE		PAGE	SISTEMI SENZA FASE GASSOSA		PAGE																																																																																																																																										
Abkürzungen und Symbole.....		4	Abbreviazioni e simboli.....		4																																																																																																																																										
Einkomponenten Systeme																																																																																																																																															
I.	Dreiphasenpunkte, "Umwandlungspunkte" und Schmelzpunkte bei gewöhnlichen oder niedrigeren Drucke.		Sistemi ad un componente																																																																																																																																												
A.	Nichtmetallische Elemente.....	6	I.	Punto triplo, punto di trasformazione e punto di fusione a pressione ordinaria e più bassa dell' ordinaria.																																																																																																																																											
B.	Metallische Elemente.....	Bd. I, S. 103	A.	Elementi non metallici.....	6																																																																																																																																										
C.	Chemische Verbindungen.....	6	B.	Elementi metallici.....	Vol. I, p. 103																																																																																																																																										
II.	Einfluss des Druckes auf die Schmelz- und "Umwandlungs-" Punkte. Volumänderung beim Schmelzen und bei der Umwandlung; direkt gemessene Kompressibilitäts- und Wärmeausdehnungsunterschiede.		C.	Composti.....	6																																																																																																																																										
A.	Nichtmetallische Stoffe.....	9	II.	Influenza della pressione sul punto di fusione e di trasformazione; variazioni di volume che accompagnano la fusione e la trasformazione; differenza di compressibilità e di espansione termica misurata direttamente.																																																																																																																																											
B.	Metalle.....	Bd. II, S. 459	A.	Tutte le sostanze non metalliche.....	9																																																																																																																																										
III.	Binnendruck.....	19	B.	Metalli.....	Vol. II, p. 459																																																																																																																																										
IV.	Mechanische Eigenschaften von SiO ₂	19	III.	Pressione interna.....	19																																																																																																																																										
Zweikomponenten Systeme																																																																																																																																															
I.	Systeme die nur flüssige Phasen enthalten...Bd. III, S. 386		IV.	Proprietà meccaniche di SiO ₂	19																																																																																																																																										
<i>Systeme unter atmosphärischem Drucke (sogenannte kondensierten Systeme), Gefrierpunkts—Löslichkeits-Daten</i>																																																																																																																																															
II.	Systeme mit kristallinen Phasen.		Sistemi a due componenti																																																																																																																																												
A.	Metallische Systeme.....	Bd. II, S. 358	I.	Sistemi costituiti soltanto di fasi liquide ... Vol. III, p. 386																																																																																																																																											
B.	Systeme die mindestens ein nichtmetallisches Element enthalten.....	22	<i>Sistemi alla pressione atmosferica (cosiddetti sistemi condensati), dati di solubilità e punti di congelamento</i>																																																																																																																																												
C.	Systeme mit einem Metall und einer anorganischen Verbindung.....	40	NICHTWÄSSERIGE SYSTEME						D.	Beide Komponenten sind chemische Verbindungen deren Schlüsselformeln nicht mit 16 beginnen; oder, eine oder beide Verbindungen sind Salze (ausgenommen der Systeme unter [E]).....	41	E.	Mindestens eine Komponente ist ein hochschmelzendes Oxyd oder andere feuerfeste Substanz..	83	II.	Sistemi con fasi cristalline.		F.	Beide Komponenten sind chemische Verbindungen deren Schlüsselformeln mit 16 beginnen (ausser Systeme die ein oder zwei Salze enthalten. Siehe oben unter [D]).....	97	G.	Beide Komponenten sind chemische Verbindungen. Die Schlüsselformel der einen beginnt mit 16, diejenige der anderen beginnt nicht mit 16 (ausser Systeme die zwei Salze enthalten. Siehe oben unter [D]).....	185	H.	Salze, starke Säuren und starke Basen.		A.	Sistemi metallici.....	Vol. II, p. 358	1.	Löslichkeit.....	216	2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....	254	I.	Organische Verbindungen, schwache Säuren und schwache Basen.		B.	Sistemi che contengono almeno un elemento non metallico.....	22	1.	Löslichkeit.....	250	2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....	261	WÄSSERIGE SYSTEME						<i>Systeme unter Drucken grösser als ein Atmosphäre</i>						III.	Einfluss des Druckes auf die Umwandlungstemperatur kristallinischer Hydrate, auf Gefrierpunkten und auf Löslichkeiten.....	264	SISTEMI NON ACQUOSI						H. Salze, starke Säuren und starke Basen.						1.	Löslichkeit.....		2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....		D.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave non comincia con 16; oppure uno o tutti e due i componenti sono sali (eccettuati i composti contenuti in [E]).....	41	E.	Un solo componente o entrambi sono ossidi difficilmente fusibili o sostanze resistenti al calore.		F.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave comincia con 16 (eccetto i sistemi con i due componenti di natura salina. Per essi vedi [D]).....	97	G.	Ambedue i componenti sono composti. La formula chiave di uno comincia con 16 mentre quella dell'altro non comincia con 16 (eccetto i sistemi con entrambi i componenti salini, per i quali vedi [D]).....	185	SISTEMI ACQUOSI						H.	Salzi, acidi e basi forti.		1.	Solubilità.....	216	2.	Abbassamento del punto di congelamento	254	I.	Composti organici, acidi e basi deboli.		1.	Solubilità.....	250	2.	Abbassamento del punto di congelamento.....	261	<i>Sistemi sotto pressioni superiori ad una atmosfera</i>						III.	Influenza della pressione sui punti di trasformazione degli idrati cristallini, sui punti di congelamento e sulle solubilità.....		Sistemi a tre componenti						I.	Systeme die nur flüssige Phasen enthalten.		A.	Rapporti di miscibilità.....	Vol. III, p. 398	B.	Verteilungskoeffizienten.....	Bd. III, S. 418	B.	Coefficienti di ripartizione.....	Vol. III, p. 418
NICHTWÄSSERIGE SYSTEME																																																																																																																																															
D.	Beide Komponenten sind chemische Verbindungen deren Schlüsselformeln nicht mit 16 beginnen; oder, eine oder beide Verbindungen sind Salze (ausgenommen der Systeme unter [E]).....	41	E.	Mindestens eine Komponente ist ein hochschmelzendes Oxyd oder andere feuerfeste Substanz..	83	II.	Sistemi con fasi cristalline.		F.	Beide Komponenten sind chemische Verbindungen deren Schlüsselformeln mit 16 beginnen (ausser Systeme die ein oder zwei Salze enthalten. Siehe oben unter [D]).....	97	G.	Beide Komponenten sind chemische Verbindungen. Die Schlüsselformel der einen beginnt mit 16, diejenige der anderen beginnt nicht mit 16 (ausser Systeme die zwei Salze enthalten. Siehe oben unter [D]).....	185	H.	Salze, starke Säuren und starke Basen.		A.	Sistemi metallici.....	Vol. II, p. 358	1.	Löslichkeit.....	216	2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....	254	I.	Organische Verbindungen, schwache Säuren und schwache Basen.		B.	Sistemi che contengono almeno un elemento non metallico.....	22	1.	Löslichkeit.....	250	2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....	261	WÄSSERIGE SYSTEME						<i>Systeme unter Drucken grösser als ein Atmosphäre</i>						III.	Einfluss des Druckes auf die Umwandlungstemperatur kristallinischer Hydrate, auf Gefrierpunkten und auf Löslichkeiten.....	264	SISTEMI NON ACQUOSI						H. Salze, starke Säuren und starke Basen.						1.	Löslichkeit.....		2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....		D.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave non comincia con 16; oppure uno o tutti e due i componenti sono sali (eccettuati i composti contenuti in [E]).....	41	E.	Un solo componente o entrambi sono ossidi difficilmente fusibili o sostanze resistenti al calore.		F.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave comincia con 16 (eccetto i sistemi con i due componenti di natura salina. Per essi vedi [D]).....	97	G.	Ambedue i componenti sono composti. La formula chiave di uno comincia con 16 mentre quella dell'altro non comincia con 16 (eccetto i sistemi con entrambi i componenti salini, per i quali vedi [D]).....	185	SISTEMI ACQUOSI						H.	Salzi, acidi e basi forti.		1.	Solubilità.....	216	2.	Abbassamento del punto di congelamento	254	I.	Composti organici, acidi e basi deboli.		1.	Solubilità.....	250	2.	Abbassamento del punto di congelamento.....	261	<i>Sistemi sotto pressioni superiori ad una atmosfera</i>						III.	Influenza della pressione sui punti di trasformazione degli idrati cristallini, sui punti di congelamento e sulle solubilità.....		Sistemi a tre componenti						I.	Systeme die nur flüssige Phasen enthalten.		A.	Rapporti di miscibilità.....	Vol. III, p. 398	B.	Verteilungskoeffizienten.....	Bd. III, S. 418	B.	Coefficienti di ripartizione.....	Vol. III, p. 418									
E.	Mindestens eine Komponente ist ein hochschmelzendes Oxyd oder andere feuerfeste Substanz..	83	II.	Sistemi con fasi cristalline.																																																																																																																																											
F.	Beide Komponenten sind chemische Verbindungen deren Schlüsselformeln mit 16 beginnen (ausser Systeme die ein oder zwei Salze enthalten. Siehe oben unter [D]).....	97	G.	Beide Komponenten sind chemische Verbindungen. Die Schlüsselformel der einen beginnt mit 16, diejenige der anderen beginnt nicht mit 16 (ausser Systeme die zwei Salze enthalten. Siehe oben unter [D]).....	185	H.	Salze, starke Säuren und starke Basen.		A.	Sistemi metallici.....	Vol. II, p. 358	1.	Löslichkeit.....	216	2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....	254	I.	Organische Verbindungen, schwache Säuren und schwache Basen.		B.	Sistemi che contengono almeno un elemento non metallico.....	22	1.	Löslichkeit.....	250	2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....	261	WÄSSERIGE SYSTEME						<i>Systeme unter Drucken grösser als ein Atmosphäre</i>						III.	Einfluss des Druckes auf die Umwandlungstemperatur kristallinischer Hydrate, auf Gefrierpunkten und auf Löslichkeiten.....	264	SISTEMI NON ACQUOSI						H. Salze, starke Säuren und starke Basen.						1.	Löslichkeit.....		2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....		D.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave non comincia con 16; oppure uno o tutti e due i componenti sono sali (eccettuati i composti contenuti in [E]).....	41	E.	Un solo componente o entrambi sono ossidi difficilmente fusibili o sostanze resistenti al calore.		F.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave comincia con 16 (eccetto i sistemi con i due componenti di natura salina. Per essi vedi [D]).....	97	G.	Ambedue i componenti sono composti. La formula chiave di uno comincia con 16 mentre quella dell'altro non comincia con 16 (eccetto i sistemi con entrambi i componenti salini, per i quali vedi [D]).....	185	SISTEMI ACQUOSI						H.	Salzi, acidi e basi forti.		1.	Solubilità.....	216	2.	Abbassamento del punto di congelamento	254	I.	Composti organici, acidi e basi deboli.		1.	Solubilità.....	250	2.	Abbassamento del punto di congelamento.....	261	<i>Sistemi sotto pressioni superiori ad una atmosfera</i>						III.	Influenza della pressione sui punti di trasformazione degli idrati cristallini, sui punti di congelamento e sulle solubilità.....		Sistemi a tre componenti						I.	Systeme die nur flüssige Phasen enthalten.		A.	Rapporti di miscibilità.....	Vol. III, p. 398	B.	Verteilungskoeffizienten.....	Bd. III, S. 418	B.	Coefficienti di ripartizione.....	Vol. III, p. 418																		
G.	Beide Komponenten sind chemische Verbindungen. Die Schlüsselformel der einen beginnt mit 16, diejenige der anderen beginnt nicht mit 16 (ausser Systeme die zwei Salze enthalten. Siehe oben unter [D]).....	185	H.	Salze, starke Säuren und starke Basen.		A.	Sistemi metallici.....	Vol. II, p. 358	1.	Löslichkeit.....	216	2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....	254	I.	Organische Verbindungen, schwache Säuren und schwache Basen.		B.	Sistemi che contengono almeno un elemento non metallico.....	22	1.	Löslichkeit.....	250	2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....	261	WÄSSERIGE SYSTEME						<i>Systeme unter Drucken grösser als ein Atmosphäre</i>						III.	Einfluss des Druckes auf die Umwandlungstemperatur kristallinischer Hydrate, auf Gefrierpunkten und auf Löslichkeiten.....	264	SISTEMI NON ACQUOSI						H. Salze, starke Säuren und starke Basen.						1.	Löslichkeit.....		2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....		D.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave non comincia con 16; oppure uno o tutti e due i componenti sono sali (eccettuati i composti contenuti in [E]).....	41	E.	Un solo componente o entrambi sono ossidi difficilmente fusibili o sostanze resistenti al calore.		F.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave comincia con 16 (eccetto i sistemi con i due componenti di natura salina. Per essi vedi [D]).....	97	G.	Ambedue i componenti sono composti. La formula chiave di uno comincia con 16 mentre quella dell'altro non comincia con 16 (eccetto i sistemi con entrambi i componenti salini, per i quali vedi [D]).....	185	SISTEMI ACQUOSI						H.	Salzi, acidi e basi forti.		1.	Solubilità.....	216	2.	Abbassamento del punto di congelamento	254	I.	Composti organici, acidi e basi deboli.		1.	Solubilità.....	250	2.	Abbassamento del punto di congelamento.....	261	<i>Sistemi sotto pressioni superiori ad una atmosfera</i>						III.	Influenza della pressione sui punti di trasformazione degli idrati cristallini, sui punti di congelamento e sulle solubilità.....		Sistemi a tre componenti						I.	Systeme die nur flüssige Phasen enthalten.		A.	Rapporti di miscibilità.....	Vol. III, p. 398	B.	Verteilungskoeffizienten.....	Bd. III, S. 418	B.	Coefficienti di ripartizione.....	Vol. III, p. 418																					
H.	Salze, starke Säuren und starke Basen.		A.	Sistemi metallici.....	Vol. II, p. 358																																																																																																																																										
1.	Löslichkeit.....	216	2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....	254	I.	Organische Verbindungen, schwache Säuren und schwache Basen.		B.	Sistemi che contengono almeno un elemento non metallico.....	22	1.	Löslichkeit.....	250	2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....	261	WÄSSERIGE SYSTEME						<i>Systeme unter Drucken grösser als ein Atmosphäre</i>						III.	Einfluss des Druckes auf die Umwandlungstemperatur kristallinischer Hydrate, auf Gefrierpunkten und auf Löslichkeiten.....	264	SISTEMI NON ACQUOSI						H. Salze, starke Säuren und starke Basen.						1.	Löslichkeit.....		2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....		D.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave non comincia con 16; oppure uno o tutti e due i componenti sono sali (eccettuati i composti contenuti in [E]).....	41	E.	Un solo componente o entrambi sono ossidi difficilmente fusibili o sostanze resistenti al calore.		F.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave comincia con 16 (eccetto i sistemi con i due componenti di natura salina. Per essi vedi [D]).....	97	G.	Ambedue i componenti sono composti. La formula chiave di uno comincia con 16 mentre quella dell'altro non comincia con 16 (eccetto i sistemi con entrambi i componenti salini, per i quali vedi [D]).....	185	SISTEMI ACQUOSI						H.	Salzi, acidi e basi forti.		1.	Solubilità.....	216	2.	Abbassamento del punto di congelamento	254	I.	Composti organici, acidi e basi deboli.		1.	Solubilità.....	250	2.	Abbassamento del punto di congelamento.....	261	<i>Sistemi sotto pressioni superiori ad una atmosfera</i>						III.	Influenza della pressione sui punti di trasformazione degli idrati cristallini, sui punti di congelamento e sulle solubilità.....		Sistemi a tre componenti						I.	Systeme die nur flüssige Phasen enthalten.		A.	Rapporti di miscibilità.....	Vol. III, p. 398	B.	Verteilungskoeffizienten.....	Bd. III, S. 418	B.	Coefficienti di ripartizione.....	Vol. III, p. 418																														
2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....	254	I.	Organische Verbindungen, schwache Säuren und schwache Basen.		B.	Sistemi che contengono almeno un elemento non metallico.....	22	1.	Löslichkeit.....	250	2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....	261	WÄSSERIGE SYSTEME						<i>Systeme unter Drucken grösser als ein Atmosphäre</i>						III.	Einfluss des Druckes auf die Umwandlungstemperatur kristallinischer Hydrate, auf Gefrierpunkten und auf Löslichkeiten.....	264	SISTEMI NON ACQUOSI						H. Salze, starke Säuren und starke Basen.						1.	Löslichkeit.....		2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....		D.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave non comincia con 16; oppure uno o tutti e due i componenti sono sali (eccettuati i composti contenuti in [E]).....	41	E.	Un solo componente o entrambi sono ossidi difficilmente fusibili o sostanze resistenti al calore.		F.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave comincia con 16 (eccetto i sistemi con i due componenti di natura salina. Per essi vedi [D]).....	97	G.	Ambedue i componenti sono composti. La formula chiave di uno comincia con 16 mentre quella dell'altro non comincia con 16 (eccetto i sistemi con entrambi i componenti salini, per i quali vedi [D]).....	185	SISTEMI ACQUOSI						H.	Salzi, acidi e basi forti.		1.	Solubilità.....	216	2.	Abbassamento del punto di congelamento	254	I.	Composti organici, acidi e basi deboli.		1.	Solubilità.....	250	2.	Abbassamento del punto di congelamento.....	261	<i>Sistemi sotto pressioni superiori ad una atmosfera</i>						III.	Influenza della pressione sui punti di trasformazione degli idrati cristallini, sui punti di congelamento e sulle solubilità.....		Sistemi a tre componenti						I.	Systeme die nur flüssige Phasen enthalten.		A.	Rapporti di miscibilità.....	Vol. III, p. 398	B.	Verteilungskoeffizienten.....	Bd. III, S. 418	B.	Coefficienti di ripartizione.....	Vol. III, p. 418																																	
I.	Organische Verbindungen, schwache Säuren und schwache Basen.		B.	Sistemi che contengono almeno un elemento non metallico.....	22																																																																																																																																										
1.	Löslichkeit.....	250	2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....	261	WÄSSERIGE SYSTEME						<i>Systeme unter Drucken grösser als ein Atmosphäre</i>						III.	Einfluss des Druckes auf die Umwandlungstemperatur kristallinischer Hydrate, auf Gefrierpunkten und auf Löslichkeiten.....	264	SISTEMI NON ACQUOSI						H. Salze, starke Säuren und starke Basen.						1.	Löslichkeit.....		2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....		D.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave non comincia con 16; oppure uno o tutti e due i componenti sono sali (eccettuati i composti contenuti in [E]).....	41	E.	Un solo componente o entrambi sono ossidi difficilmente fusibili o sostanze resistenti al calore.		F.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave comincia con 16 (eccetto i sistemi con i due componenti di natura salina. Per essi vedi [D]).....	97	G.	Ambedue i componenti sono composti. La formula chiave di uno comincia con 16 mentre quella dell'altro non comincia con 16 (eccetto i sistemi con entrambi i componenti salini, per i quali vedi [D]).....	185	SISTEMI ACQUOSI						H.	Salzi, acidi e basi forti.		1.	Solubilità.....	216	2.	Abbassamento del punto di congelamento	254	I.	Composti organici, acidi e basi deboli.		1.	Solubilità.....	250	2.	Abbassamento del punto di congelamento.....	261	<i>Sistemi sotto pressioni superiori ad una atmosfera</i>						III.	Influenza della pressione sui punti di trasformazione degli idrati cristallini, sui punti di congelamento e sulle solubilità.....		Sistemi a tre componenti						I.	Systeme die nur flüssige Phasen enthalten.		A.	Rapporti di miscibilità.....	Vol. III, p. 398	B.	Verteilungskoeffizienten.....	Bd. III, S. 418	B.	Coefficienti di ripartizione.....	Vol. III, p. 418																																										
2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....	261	WÄSSERIGE SYSTEME						<i>Systeme unter Drucken grösser als ein Atmosphäre</i>						III.	Einfluss des Druckes auf die Umwandlungstemperatur kristallinischer Hydrate, auf Gefrierpunkten und auf Löslichkeiten.....	264	SISTEMI NON ACQUOSI						H. Salze, starke Säuren und starke Basen.						1.	Löslichkeit.....		2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....		D.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave non comincia con 16; oppure uno o tutti e due i componenti sono sali (eccettuati i composti contenuti in [E]).....	41	E.	Un solo componente o entrambi sono ossidi difficilmente fusibili o sostanze resistenti al calore.		F.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave comincia con 16 (eccetto i sistemi con i due componenti di natura salina. Per essi vedi [D]).....	97	G.	Ambedue i componenti sono composti. La formula chiave di uno comincia con 16 mentre quella dell'altro non comincia con 16 (eccetto i sistemi con entrambi i componenti salini, per i quali vedi [D]).....	185	SISTEMI ACQUOSI						H.	Salzi, acidi e basi forti.		1.	Solubilità.....	216	2.	Abbassamento del punto di congelamento	254	I.	Composti organici, acidi e basi deboli.		1.	Solubilità.....	250	2.	Abbassamento del punto di congelamento.....	261	<i>Sistemi sotto pressioni superiori ad una atmosfera</i>						III.	Influenza della pressione sui punti di trasformazione degli idrati cristallini, sui punti di congelamento e sulle solubilità.....		Sistemi a tre componenti						I.	Systeme die nur flüssige Phasen enthalten.		A.	Rapporti di miscibilità.....	Vol. III, p. 398	B.	Verteilungskoeffizienten.....	Bd. III, S. 418	B.	Coefficienti di ripartizione.....	Vol. III, p. 418																																													
WÄSSERIGE SYSTEME																																																																																																																																															
<i>Systeme unter Drucken grösser als ein Atmosphäre</i>																																																																																																																																															
III.	Einfluss des Druckes auf die Umwandlungstemperatur kristallinischer Hydrate, auf Gefrierpunkten und auf Löslichkeiten.....	264	SISTEMI NON ACQUOSI						H. Salze, starke Säuren und starke Basen.						1.	Löslichkeit.....		2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....		D.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave non comincia con 16; oppure uno o tutti e due i componenti sono sali (eccettuati i composti contenuti in [E]).....	41	E.	Un solo componente o entrambi sono ossidi difficilmente fusibili o sostanze resistenti al calore.		F.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave comincia con 16 (eccetto i sistemi con i due componenti di natura salina. Per essi vedi [D]).....	97	G.	Ambedue i componenti sono composti. La formula chiave di uno comincia con 16 mentre quella dell'altro non comincia con 16 (eccetto i sistemi con entrambi i componenti salini, per i quali vedi [D]).....	185	SISTEMI ACQUOSI						H.	Salzi, acidi e basi forti.		1.	Solubilità.....	216	2.	Abbassamento del punto di congelamento	254	I.	Composti organici, acidi e basi deboli.		1.	Solubilità.....	250	2.	Abbassamento del punto di congelamento.....	261	<i>Sistemi sotto pressioni superiori ad una atmosfera</i>						III.	Influenza della pressione sui punti di trasformazione degli idrati cristallini, sui punti di congelamento e sulle solubilità.....		Sistemi a tre componenti						I.	Systeme die nur flüssige Phasen enthalten.		A.	Rapporti di miscibilità.....	Vol. III, p. 398	B.	Verteilungskoeffizienten.....	Bd. III, S. 418	B.	Coefficienti di ripartizione.....	Vol. III, p. 418																																																												
SISTEMI NON ACQUOSI																																																																																																																																															
H. Salze, starke Säuren und starke Basen.																																																																																																																																															
1.	Löslichkeit.....		2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....		D.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave non comincia con 16; oppure uno o tutti e due i componenti sono sali (eccettuati i composti contenuti in [E]).....	41	E.	Un solo componente o entrambi sono ossidi difficilmente fusibili o sostanze resistenti al calore.		F.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave comincia con 16 (eccetto i sistemi con i due componenti di natura salina. Per essi vedi [D]).....	97	G.	Ambedue i componenti sono composti. La formula chiave di uno comincia con 16 mentre quella dell'altro non comincia con 16 (eccetto i sistemi con entrambi i componenti salini, per i quali vedi [D]).....	185	SISTEMI ACQUOSI						H.	Salzi, acidi e basi forti.		1.	Solubilità.....	216	2.	Abbassamento del punto di congelamento	254	I.	Composti organici, acidi e basi deboli.		1.	Solubilità.....	250	2.	Abbassamento del punto di congelamento.....	261	<i>Sistemi sotto pressioni superiori ad una atmosfera</i>						III.	Influenza della pressione sui punti di trasformazione degli idrati cristallini, sui punti di congelamento e sulle solubilità.....		Sistemi a tre componenti						I.	Systeme die nur flüssige Phasen enthalten.		A.	Rapporti di miscibilità.....	Vol. III, p. 398	B.	Verteilungskoeffizienten.....	Bd. III, S. 418	B.	Coefficienti di ripartizione.....	Vol. III, p. 418																																																																											
2.	Gefrierpunktserniedrigungen.....		D.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave non comincia con 16; oppure uno o tutti e due i componenti sono sali (eccettuati i composti contenuti in [E]).....	41	E.	Un solo componente o entrambi sono ossidi difficilmente fusibili o sostanze resistenti al calore.		F.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave comincia con 16 (eccetto i sistemi con i due componenti di natura salina. Per essi vedi [D]).....	97	G.	Ambedue i componenti sono composti. La formula chiave di uno comincia con 16 mentre quella dell'altro non comincia con 16 (eccetto i sistemi con entrambi i componenti salini, per i quali vedi [D]).....	185	SISTEMI ACQUOSI						H.	Salzi, acidi e basi forti.		1.	Solubilità.....	216	2.	Abbassamento del punto di congelamento	254	I.	Composti organici, acidi e basi deboli.		1.	Solubilità.....	250	2.	Abbassamento del punto di congelamento.....	261	<i>Sistemi sotto pressioni superiori ad una atmosfera</i>						III.	Influenza della pressione sui punti di trasformazione degli idrati cristallini, sui punti di congelamento e sulle solubilità.....		Sistemi a tre componenti						I.	Systeme die nur flüssige Phasen enthalten.		A.	Rapporti di miscibilità.....	Vol. III, p. 398	B.	Verteilungskoeffizienten.....	Bd. III, S. 418	B.	Coefficienti di ripartizione.....	Vol. III, p. 418																																																																														
D.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave non comincia con 16; oppure uno o tutti e due i componenti sono sali (eccettuati i composti contenuti in [E]).....	41																																																																																																																																													
E.	Un solo componente o entrambi sono ossidi difficilmente fusibili o sostanze resistenti al calore.		F.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave comincia con 16 (eccetto i sistemi con i due componenti di natura salina. Per essi vedi [D]).....	97	G.	Ambedue i componenti sono composti. La formula chiave di uno comincia con 16 mentre quella dell'altro non comincia con 16 (eccetto i sistemi con entrambi i componenti salini, per i quali vedi [D]).....	185	SISTEMI ACQUOSI						H.	Salzi, acidi e basi forti.		1.	Solubilità.....	216	2.	Abbassamento del punto di congelamento	254	I.	Composti organici, acidi e basi deboli.		1.	Solubilità.....	250	2.	Abbassamento del punto di congelamento.....	261	<i>Sistemi sotto pressioni superiori ad una atmosfera</i>						III.	Influenza della pressione sui punti di trasformazione degli idrati cristallini, sui punti di congelamento e sulle solubilità.....		Sistemi a tre componenti						I.	Systeme die nur flüssige Phasen enthalten.		A.	Rapporti di miscibilità.....	Vol. III, p. 398	B.	Verteilungskoeffizienten.....	Bd. III, S. 418	B.	Coefficienti di ripartizione.....	Vol. III, p. 418																																																																																				
F.	Ambedue i componenti sono composti la cui formula chiave comincia con 16 (eccetto i sistemi con i due componenti di natura salina. Per essi vedi [D]).....	97																																																																																																																																													
G.	Ambedue i componenti sono composti. La formula chiave di uno comincia con 16 mentre quella dell'altro non comincia con 16 (eccetto i sistemi con entrambi i componenti salini, per i quali vedi [D]).....	185																																																																																																																																													
SISTEMI ACQUOSI																																																																																																																																															
H.	Salzi, acidi e basi forti.		1.	Solubilità.....	216	2.	Abbassamento del punto di congelamento	254	I.	Composti organici, acidi e basi deboli.		1.	Solubilità.....	250	2.	Abbassamento del punto di congelamento.....	261	<i>Sistemi sotto pressioni superiori ad una atmosfera</i>						III.	Influenza della pressione sui punti di trasformazione degli idrati cristallini, sui punti di congelamento e sulle solubilità.....		Sistemi a tre componenti						I.	Systeme die nur flüssige Phasen enthalten.		A.	Rapporti di miscibilità.....	Vol. III, p. 398	B.	Verteilungskoeffizienten.....	Bd. III, S. 418	B.	Coefficienti di ripartizione.....	Vol. III, p. 418																																																																																																			
1.	Solubilità.....	216																																																																																																																																													
2.	Abbassamento del punto di congelamento	254																																																																																																																																													
I.	Composti organici, acidi e basi deboli.																																																																																																																																														
1.	Solubilità.....	250																																																																																																																																													
2.	Abbassamento del punto di congelamento.....	261																																																																																																																																													
<i>Sistemi sotto pressioni superiori ad una atmosfera</i>																																																																																																																																															
III.	Influenza della pressione sui punti di trasformazione degli idrati cristallini, sui punti di congelamento e sulle solubilità.....		Sistemi a tre componenti						I.	Systeme die nur flüssige Phasen enthalten.		A.	Rapporti di miscibilità.....	Vol. III, p. 398	B.	Verteilungskoeffizienten.....	Bd. III, S. 418	B.	Coefficienti di ripartizione.....	Vol. III, p. 418																																																																																																																											
Sistemi a tre componenti																																																																																																																																															
I.	Systeme die nur flüssige Phasen enthalten.		A.	Rapporti di miscibilità.....	Vol. III, p. 398	B.	Verteilungskoeffizienten.....	Bd. III, S. 418	B.	Coefficienti di ripartizione.....	Vol. III, p. 418																																																																																																																																				
A.	Rapporti di miscibilità.....	Vol. III, p. 398																																																																																																																																													
B.	Verteilungskoeffizienten.....	Bd. III, S. 418	B.	Coefficienti di ripartizione.....	Vol. III, p. 418																																																																																																																																										
B.	Coefficienti di ripartizione.....	Vol. III, p. 418																																																																																																																																													

<i>Systeme unter atmosphärischem Drucke (sogenannte kondensierte Systeme), Gefrierpunkts—Löslichkeits-Daten</i>	PAGE
II. Systeme mit kristallinen Phasen.	
A. Alle Systeme die Eisen oder die mindestens zwei Metalle enthalten.....	Bd. II, S. 358
B. Alle Systeme die nur ein Metall enthalten (ausgenommen Systeme die Eisen enthalten).....	22
C. Alle nichtmetallische Systeme die mindestens einen nichtmetallischen elementarischen Stoff enthalten.....	266
NICHTWÄSSERIGE SYSTEME	
D. Alle Komponenten sind Salze oder sind chemische Verbindungen deren Schlüsselformeln nicht mit 16 beginnen (ausgenommen Systeme unter [E]).....	41
E. Alle Komponenten sind Oxyde, davon hat mindestens eins einen hohen Schmelzpunkt.....	83
F. Alle Komponenten sind chemische Verbindungen deren Schlüsselformeln mit 16 beginnen (ausgenommen Salze. Siehe oben unter [D]).....	87
G. Nur ein oder zwei Komponenten haben Schlüsselformeln die mit 16 beginnen.....	185
WÄSSERIGE SYSTEME—LÖSLICHKEITEN	
H. Salze; starke Säuren oder starke Basen; Verbindungen deren Schlüsselformeln nicht mit 16 beginnen.....	270
I. Alle Systeme die nicht zu [H] gehören (ausgenommen Systeme mit elementarischen Substanzen. Siehe [C]).....	395
WÄSSERIGE SYSTEME—GEFRIERPUNKTSERNIEDRIGUNGEN	
J. Systeme die nur Salze oder Verbindungen, deren Schlüsselformeln nicht mit 16 beginnen, enthalten.....	260
K. Alle Systeme die nicht zu [J] gehören.....	263
Systeme von mehr als drei Komponenten, Gefrierpunkts—Löslichkeits-Daten	
A. Alle Systeme die Eisen oder die mindestens zwei Metalle enthalten.....	Bd. II, S. 358
B. Wässerige Lösungen die mindestens einen starken Elektrolyten enthalten.	
1. Löslichkeiten.....	270
2. Gefrierpunktserniedrigungen	254
C. Wässerige Lösungen von schwachen oder nicht Elektrolyten.	
1. Löslichkeiten.....	424
D. Alle Systeme die nur metallische Oxyde enthalten.	83
E. Alle anderen Systeme.....	424

<i>Sistemi alla pressione atmosferica (comuni sistemi condensati), punti di congelamento e valori di solubilità</i>	PAGE
II. Sistemi con fasi cristalline.	
A. Tutti i sistemi che contengono ferro o due o più metalli.....	Vol. II, p. 358
B. Tutti i sistemi che contengono un solo metallo (eccettuati i sistemi con ferro).....	22
C. Tutti i sistemi non metallici che contengono uno o più elementi non metallici.....	266
SISTEMI NON ACQUOSI	
D. Tutti i componenti sono sali o composti la cui formula chiave non comincia con 16 (eccettuati i sistemi in [E]).....	41
E. Tutti i componenti sono ossidi, e di essi uno almeno con punto di fusione elevato.....	83
F. Tutti i componenti sono composti con formule chiavi che cominciano con 16 (eccettuati i sistemi con tutti i componenti salini, per i quali <i>vedi</i> [D]).....	97
G. Uno o due componenti hanno la formula chiave che comincia con 16.....	185
SISTEMI ACQUOSI—SOLUBILITÀ	
H. Salì; acidi e basi forti; composti la cui formula chiave non comincia con 16.....	270
I. Tutti i sistemi non compresi tra quelli alla lettera [H] eccettuati i sistemi contenenti elementi, per i quali <i>vedi</i> [C].....	395
SISTEMI ACQUOSI—ABBASSAMENTO DEL PUNTO DI CONGELAMENTO	
J. Sistemi che contengono soltanto sali o composti la cui formula chiave non comincia con 16.....	260
K. Tutti i sistemi non compresi in [J].....	263
Sistemi con più di tre componenti, punti di congelamento e solubilità	
A. Tutti i sistemi che contengono ferro e due o più metalli.....	Vol. II, p. 358
B. Soluzioni acquose con uno o più elettroliti forti.	
1. Solubilità.....	270
2. Abbassamento del punto di congelamento.....	254
C. Soluzioni acquose di elettroliti deboli e di non elettroliti.	
1. Solubilità.....	424
D. Tutti i sistemi che contengono solo ossidi non metallici.....	83
E. Tutti gli altri sistemi.....	424

ABBREVIATIONS, SYMBOLS, AND CONVENTIONS

The crystal phases (Bodenkörper) are indicated on the central line and apply to all the succeeding values until a new phase is indicated. ? indicates phase not definitely determined. In the composition column, solid state, two values

Les phases cristallines (Bodenkörper) sont indiquées sur la ligne centrale et se rapportent à toutes les valeurs successives, jusqu'à ce qu'une nouvelle phase soit indiquée. ? signifie une phase non déterminée d'une façon définie. Dans

Die Bodenkörper sind längst der Mitte angegeben und beziehen sich auf alle folgende Werte bis zur nächst angegebenen Phase. ? bedeutet, dass die Phase nicht genügend bestimmt ist. In der die Zusammensetzung angebende Colonne für

Le composizioni delle fasi cristalline (corpi di fondo) sono riportate nella linea centrale, e ognuna si riferisce a tutti i valori che seguono fin dove si trova indicata una fase nuova. ? indica una fase non determinata in modo preciso. Nella

- (³⁰) Koenig and Hasenbaumer, *92*, **22**: 1009; 09. (³¹) Ladenburg, *25*, **22**: 1225; 89. (³²) Lillie, *181*, **20**: 127; 07. (³³) Linder and Pictor, *4*, **67**: 63; 95. (³⁴) Loeb, *Proteins and the Theory of Colloidal Behavior*. New York, McGraw-Hill Book Company, Inc., 1922. (³⁵) Lotz and Frazer, *1*, **43**: 2501; 21. (³⁶) Moore and Parker, *181*, **7**: 261; 02. (³⁷) Moore and Roaf, *230*, **2**: 34; 07. (³⁸) Moore, Roaf and Webster, *230*, **6**: 110; 11. (³⁹) Morse, Frazer and Lovelace, *11*, **37**: 324; 07.

- (⁴⁰) Morse, Frazer and Rogers, *11*, **37**: 558; 07. (⁴¹) Morse, Holland, Myers, Cash and Zinn, *11*, **48**: 29; 12. (⁴²) Naccari, *22*, **6** I: 32; 97. (⁴³) Pfeiffer, *Osmotische Untersuchungen*. Leipzig, 1877. (⁴⁴) Ponson, *34*, **125**: 867; 97. **128**, 1447; 99. (⁴⁵) Reid, *289*, **31**: 438; 04. **33**: 12; 05. (⁴⁶) Roaf, *Quart. J. of Exper. Physiol.*, **3**: 75; 171; 10. (⁴⁷) Starling, *289*, **24**: 317; 99. (⁴⁸) Tammann, *7*, **9**: 97; 92. (⁴⁹) Wilcox, *50*, **4**: 576; 10. (⁵⁰) Zsigmondy, *Kolloidchemie*, p. 238, 261. Leipzig, Spamer, 1912.

THE PROPERTIES OF SURFACES: SURFACE TENSION, SURFACE ENERGY AND RELATED PROPERTIES

CONTENTS

SYMBOLS, ABBREVIATIONS, EQUATIONS AND UNITS.

TENSILE STRENGTH AND ANGLE OF CONTACT.

Tensile strength and tensile energy.

Angle of contact.

METHODS OF MEASURING SURFACE TENSION.

INTERFACIAL TENSION FOR SOLID-LIQUID AND LIQUID-LIQUID INTERFACES.

Solid—liquid.

Liquid—liquid.

INTERFACE, LIQUID—GAS.

Pure liquids.

Metals.

Non-metallic pure liquids below 0°C.

All pure non-metallic liquids above 360°C and all fused salts at all temperatures.

Non-metallic pure liquids at intermediate temperatures including a few data below 0°C (resp. above 360°).

A-B Table.

C-Table.

Solutions.

Variations of surface tension with age of surface.

Effect of nature of gas at the interface.

THE PROPERTIES OF THIN FILMS AND OF SURFACE SOLUTIONS.

MATIÈRES

SYMBOLES, ABRÉVIATIONS, ÉQUATIONS ET UNITÉS.

RÉSISTANCE À LA TENSION ET ANGLE DE CONTACT.

Résistance à la tension et énergie de tension.

Angle de contact.

MÉTHODES DE MESURE DE LA TENSION SUPERFICIELLE.

TENSION INTERSUPERFICIELLE POUR LES SURFACES COMPRIMÉES ENTRE SOLIDE-LIQUIDE ET LIQUIDE-LIQUIDE.

Solide—liquide.

Liquide—liquide.

SURFACE COMPRISE ENTRE GAZ — LIQUIDE.

Liquides purs.

Métaux.

Liquides purs non-métalliques au dessous de 0°C.

Tous les liquides purs non-métalliques au dessus de 360°C et tous les sels fondus à toutes les températures.

Liquides purs non-métalliques à des températures intermédiaires, comprenant quelques données au dessous de 0°C (resp. au dessus de 360°).

Table A-B.

Table C.

Solutions.

Variations de la tension superficielle avec l'âge de la surface.

Effet de la nature du gaz sur la surface.

LES PROPRIÉTÉS DES COUCHES MINCES ET DES SOLUTIONS SUPERFICIELLES.

INHALTSVERZEICHNIS

ZEICHEN, ABKÜRZUNGEN, GLEICHUNGEN UND EINHEITEN.

ZUGFESTIGKEIT UND RANDWINKEL.

Zugfestigkeit und Zugenergie.

Randwinkel.

METHODEN ZUR MESSUNG DER OBERFLÄCHENSPANNUNG.

GRENZFLÄCHENSPANNUNGEN FÜR FEST-FLÜSSIG UND FLÜSSIG-FLÜSSIG.

Fest—flüssig.

Flüssig—flüssig.

GRENZFLÄCHE, GAS—FLÜSSIGKEIT.

Reine Flüssigkeiten.

Metalle.

Nichtmetallische Flüssigkeiten unter 0°C.

Alle reine nichtmetallische Flüssigkeiten über 360°C und alle geschmolzenen Salze bei allen Temperaturen.

Nichtmetallische reine Flüssigkeiten bei dazwischen liegenden Temperaturen einschließlich einiger weniger Daten unterhalb 0°C (bezw. oberhalb 360°).

A-B-Tafeln.

C-Tafeln.

Lösungen.

Änderung der Oberflächen-spannung mit dem Alter der Oberfläche.

Einfluss der Natur des Gases auf die Grenzfläche.

DIE EIGENSCHAFTEN DÜNNER SCHICHTEN UND DER OBERFLÄCHENLÖSUNGEN.

INDICE

PAGE

SIMBOLI, ABBREVIAZIONI, EQUAZIONI E UNITÀ..... 433

RESISTENZA ALLA TENSIONE ED ANGOLO DI CONTATTO.

Resistenza alla tensione ed energia di tensione. 434

Angolo di contatto..... 434

METODI PER LA MISURA DELLA TENSIONE SUPERFICIALE..... 435

TENSIONE ALLE SUPERFICIE DI CONTATTO, SOLIDO-LIQUIDO E LIQUIDO-LIQUIDO.

Solido—liquido..... 436

Liquido—liquido..... 436

SUPERFICIE DI CONTATTO, GAS—LIQUIDO.

Liquidi puri.

Metalli..... 439

Liquidi puri non metallici sotto 0°C. 441

Tutti i liquidi puri non metallici al di sopra di 360°C e tutti i sali fusi a tutte le temperature..... 442

Liquidi puri non metallici a temperature intermedie, compresi alcuni dati sotto 0°C (e sopra 360°). 446

Tabella A-B..... 447

Tabella C..... 448

Soluzioni..... 463

Modificazioni della tensione superficiale con l'età della superficie. 474

Effetto della natura del gas alla superficie di contatto..... 474

PROPRIETÀ DELLE PELLICOLE SOTTILI E DELLE SOLUZIONI SUPERFICIALE 475

