

ΠΙΝΑΞ ΚΥΡΙΩΤΕΡΩΝ ΣΥΜΒΟΛΩΝ

A	χημική συγγένεια	I	ιοντική ισχύς
a	συντελεστής θερμικής διαστολής	K	σταθερά χημικής ισορροπίας
α	βαθμός διαστάσεως	$1/x$	μέση άκτις ιοντικής ατμοσφαιρας
α _i	ένεργότης	k	σταθερά Boltzmann
a	σταθερά van der Waals	k _i	σταθερά Henry
B	δεύτερος συντελεστής Virial	k _s	άδιαβατικός συντελεστής συμ- πιεστότητας
B _R , x	παράμετρος αλληλεπιδράσεως ιόντων	k _T	ισόθερμος συντελεστής συμπιε- στότητας
b	σταθερά van der Waals	L	σταθερά Avogadro
Γ _i	μεσεπιφανειακή συγκέντρωσις	M _i	γραμμομοριακή μάζα
γ	μεσεπιφανειακή τάσις	μ _J	συντελεστής Joule - Thomson
γ _i	συντελεστής ένεργότητας	μ _i	χημικόν δυναμικόν
C _P , C _V	θερμοχωρητικότης υπό P και V σταθερόν άντιστοίχως	μ _i	ήλεκτροχημικόν δυναμικόν
c _P , c _V	γραμμομοριακή θερμοχωρητικό- της	m _i	γραμμομοριακή κατά βάρος συγ- κέντρωσις
c _i	γραμμομοριακή κατ' όγκον συγ- κέντρωσις	m _i	μάζα
d _i	ιοντική διάμετρος	ν _i	στοιχειομετρικός συντελεστής
E	ήλεκτρεγερτική δύναμις	η _i	άριθμός γραμμομοριών
ε	βαθμός προόδου άντιδράσεως	ξ	μεταβλητή προόδου άντιδράσεως
ε	φορτίον πρωτονίου	Π	ώσμοτική πίεσις
ε ₀	διηλεκτρική σταθερά κενού (S.I.)	P	πίεσις
ε _r	σχετική διηλεκτρική σταθερά	P _c	κρίσιμος πίεσις
e	ήλεκτρικόν φορτίον	P _T	άνηγμένη πίεσις
F	συνάρτησις έλευθέρας ένεργείας	q	άπορροφούμενον ποσόν θερμό- τητος υπό συστήματος
\mathcal{F}	σταθερά Faraday	ρ	πυκνότης
f _i	πητικότης	R	σταθερά άερίων
G	συνάρτησις έλευθέρας ένθαλπίας	S	έντροπία
g	όρθολογικός ώσμοτικός συντε- λεστής	s _i	μερική γραμμομοριακή έντροπία
H	συνάρτησις ένθαλπίας	T	θερμοδυναμική θερμοκρασία
h	μερική γραμμομοριακή ένθαλπία	T _c	κρίσιμος θερμοκρασία
θ	έμπειρική θερμοκρασία	T _T	άνηγμένη θερμοκρασία
θ _i	έμπειρική θερμοκρασία εις κλι- μακα ιδανικού άερίου	t	άριθμός μεταφορής
		U	έσωτερική ένέργεια
		u _i	μερική γραμμομοριακή ένέργεια

ϕ	πρακτικός ώσμοτικός συντελεστής	ΔZ_r	όλοκληρωτική ιδιότητα
Φ	δυναμικόν πεδίου βαρύτητας	Z	μέση γραμμομοριακή ιδιότητα
V	όγκος	\bar{z}	φαινομένη γραμμομοριακή ιδιότητα
v_i	μερικός γραμμομοριακός όγκος	z_i	μερική γραμμομοριακή ιδιότητα
V_c	κρίσιμος όγκος	z_r	διαφορική ιδιότητα αντίδρασης
V_r	άνηγμένος όγκος	Δz_i	μερική γραμμομοριακή ιδιότητα μίξεως
w	έργον παραγόμενον υπό συστήματος	ΔZ_m	μέση γραμμομοριακή ιδιότητα μίξεως
ψ	ηλεκτρικόν δυναμικόν	ΔZ_Δ	όλική ιδιότητα διαλύσεως
Z	γενικευμένη έκτατική ιδιότητα (U, S, V κλπ.)	ΔZ_A^∞	όλική ιδιότητα αραιώσεως

Δ πρό ιδιότητας δηλοῖ αὐξησιν τῆς τιμῆς τῆς κατὰ μεταβάσιν ἀπὸ ἀρχικὴν εἰς τελικὴν κατάστασιν

Διὰ τῶν ἀκολούθων συμβόλων χαρακτηρίζονται :

ὡς δεικτῶν ἄνω δεξιὰ :

γ φάσις ($\gamma = \alpha, \beta, \dots, \rho$)

G, L, S ἀέριος, ὑγρὰ καὶ στερεὰ φάσις

o κατάστασις ἀναφορᾶς καθαρῷ ὑγρῷ ἢ στερεῷ συστατικῷ

$+$ κατάστασις ἀναφορᾶς ἀερίου συστατικῷ

$*$ κατάστασις ἀναφορᾶς ἢ ἀπείρου ἀραιᾶ

E πρόσθετος συνάρτησις

ὡς δεικτῶν κάτω δεξιὰ :

i γενικευμένον συστατικόν φάσεως ($i = 1, 2, \dots, c$)

e, f, s ἐξάτμισις, τήξις καὶ ἐξάχνωσις

$+, -$ κατιόν, ἀνιόν

\pm μέση ποσότης ἰόντων

$\exp(x) = e^x$

\ln φυσικὸς λογάριθμος

\log λογάριθμος μετὰ βᾶσιν 10

ΠΙΝΑΞ ΦΥΣΙΚΩΝ ΣΤΑΘΕΡΩΝ

Ταχύτης φωτός	c	$2.997925 \times 10^8 \text{ ms}^{-1}$
Φορτίον πρωτονίου	e	$1.60219 \times 10^{-19} \text{ C}$
Διηλεκτρική σταθερά κενού	ϵ_0	$8.854188 \times 10^{-12} \text{ J}^{-1} \text{ C}^2 \text{ m}^{-1}$
Σταθερά αερίων	R	$8.31441 \text{ JK}^{-1} \text{ mole}^{-1}$
Σταθερά Avogadro	L	$6.02209 \times 10^{23} \text{ mole}^{-1}$
Σταθερά Boltzmann	k	$1.38066 \times 10^{-23} \text{ JK}^{-1}$
Σταθερά Faraday	\mathcal{F}	$9.64846 \times 10^4 \text{ C mole}^{-1}$
Σταθερά Planck	h	$6.6262 \times 10^{-34} \text{ Js}$
Θερμοκρασία τριπλού σημείου ύδατος	T_{tp}	273.16 K
Θερμοκρασία σημείου πάγου	T_{i}	273.1500 K
Ατμόσφαιρα	atm	$1.01325 \times 10^5 \text{ Jm}^{-3}$
Θερμοχημική θερμίδς	cal	4.184 J

Π Α Ρ Ο Ρ Α Μ Α Τ Α

Σελ.	Στίχος	'Αντί	Νά γραφή
12	15 ἐκ τῶν κάτω	τά τμήματα	τό τμήμα i
20	15 ἐκ τῶν κάτω	μιᾶς	μιᾶς μόνον
21	3 ἐκ τῶν ἄνω	ἔστω καί ἐάν	καί
23	16 ἐκ τῶν ἄνω	αἱ δέ συζυγεῖς	ἢ αἱ συζυγεῖς
35	14 ἐκ τῶν κάτω	προσφέρει	λαμβάνει
51	ἐξίς. (3.5.9)	$[P(V \pm P_f dV$	$[P(V) \pm P_f] dV$
82	11 ἐκ τῶν ἄνω	εἰς τὰς ἀδιαβατικὰς	εἰς τὰς μὴ ἀντιστρεπτάς ἀδιαβατικὰς διεργασίας
94	8 ἐκ τῶν κάτω	y	x
101	18 ἐκ τῶν κάτω	V	T
113	ἐξίς. (5.1.11)	$U = U \left[V, \left(\frac{\partial U}{\partial S} \right)_V \right]$	$U = U \left[V, \left(\frac{\partial U}{\partial S} \right)_V \right]$
119	13 ἐκ τῶν κάτω	$(\Delta H)_{P,dq=0} \leq (\Delta H)_{S,P}$	$(\Delta H)_{S,P} \leq (\Delta H)_{P,dq=0}$
140	8 ἐκ τῶν κάτω	τελευταίου τούτου	$\Sigma + R$
185	ἐξίς. (7.7.33)	v^{σ}	v_i^{σ}
192	ἐξίς. (7.9.8)	$\frac{\partial Z}{\partial T} dP$	$\frac{\partial Z}{\partial P} dP$
206	ἐξίς. (8.2.2)	$\Delta G =$	$\Delta G -$