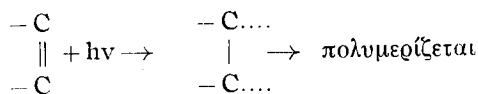
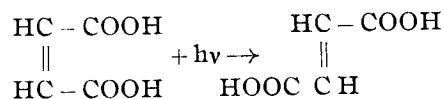


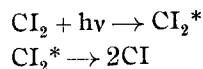
4) Μία ιδιαίτερη δραστική ουσία του φωτός συνίσταται και εις τον πολυμερισμόν ενώσεων. Υπεριώδεις ακτίνες π.χ. μετατρέπουσι τὸ ἀνθρακένιον εις διανθρακένιον. Ἡ ἀντίδρασις αὕτη εἶναι ἀντιστρεπτή, δηλαδὴ τὸ διανθρακένιον ἀποσυντίθεται πάλιν εις δύο μόρια μόνο - ἀνθρακένιου ὅταν παραμείνη εἰς τὸ σκότος. Ἡ πολυμεριστικὴ δραστική οὐσία τοῦ φωτός δὲν περιορίζεται μόνον εις τὸ ἀνθρακένιον, ἀλλ' ἐμφανίζεται εις πλείστας ὅσας ὀργανικὰς ἐνώσεις, αἵτινες φέρουσι διπλοῦν δεσμόν. Κατὰ πᾶσαν πιθανότητα τὰ ἀπορροφώμενα φωτόνια διασπῶσι τὸν ἕνα τῶν δεσμῶν, ὁ ὁποῖος κορέννεται μετὰ τῶν δεσμῶν τῶν ἄλλων μορίων πρὸς σχηματισμὸν ὑψιμοριακῶν ἐνώσεων, κατὰ τὸν τύπον:



Εἰς τὴν κατηγορίαν αὐτὴν πρέπει νὰ κατατάξωμεν τὴν μετατροπὴν ἰσομερῶν, φερόντων διπλοῦν δεσμόν. Οὕτω εἶναι δυνατόν νὰ μετατρέψωμεν τὸ φουμαρικὸν ὀξύ εἰς μηλεϊνικὸν ὀξύ δι' ἀπορροφήσεως φωτός μήκους κύματος 2054 καὶ 2820, ἥτοι:



5) Τὸ ἀπορροφώμενον φῶς εἶναι ἰκανὸν νὰ διασπάσῃ τὸ μοριακὸν σύστημα ἀπ' εὐθείας εἰς ἄτομα. π.χ. ἡ ἀπορροφήσις τοῦ φωτός ὑπὸ τοῦ χλωρίου καὶ βρωμίου συνεπάγεται τὴν διάσπασιν τοῦ μορίου εἰς τὰ δύο ἄτομα, κατὰ τὸν τύπον:



Ἀσφαλὲς κριτήριον μιᾶς τοιαύτης διασπάσεως εἶναι ἡ μορφή τοῦ φάσματος τῆς ἀπορροφήσεως. Ὄταν τὸ φάσμα τῆς ἀπορροφήσεως εἶναι συνεχὲς τότε τὸ στοιχειῶδες φαινόμενον συνίσταται εἰς διάσπασιν μορίου εἰς ἄτομα. Ἀντιθέτως ὅταν ἡ ἀπορροφήσις δὲν γίνεται εἰς φάσμα συνεχές, ἀλλὰ κατὰ σειρὰν γραμμῶν, τότε αὕτη συνεπάγεται οὐχὶ διάσπασιν, ἀλλὰ μόνον διέγερσιν τοῦ μορίου, ὅπερ δύναται νὰ διαθέσῃ τὴν ἐνεργειάν του κατὰ τοὺς ἀνωτέρω ἀναφερθέντας τρόπους.

ΠΑΡΟΡΑΜΑΤΑ

ΣΕΛΙΣ	ΣΤΙΧΟΣ	ΑΝΤΙ	ΝΑ ΓΡΑΦΗ
1	9	ὑπένδυσιν	ἔπένδυσιν
1	τελευταῖος	§ 8	§ 10
16	ἔξισωσις (3')	4600	$Q_T = (C_A - C_T) T + Q_0$
20	7	4800	4800
21	9	συντελεστοῦ ὑπὸ ...	συντελεστοῦ ὄγκου ὑπὸ :
21	18		$dv = \left(\frac{\partial v}{\partial p}\right)_T dp + \left(\frac{\partial v}{\partial T}\right)_p dT$
23	8	$\left(\frac{\partial U}{\partial v}\right)_v$	$\left(\frac{\partial U}{\partial T}\right)_v$
35	14	$T v_1^{\gamma-1}$	$T_1 v_1^{\gamma-1}$
45		ὁ λόγος $\frac{v_4}{v_3}$ εἰς ὅλας τὰς ἔξισωσεις	$\frac{v_3}{v_4}$
49	ἔξισωσις (28)		$\int d \ln p = \int \frac{\lambda}{RT^2} dT$
50	16		$\ln p = \int_0^T \frac{\lambda_0 dT}{RT^2} + \int_0^T \frac{dT}{RT^2} \int_0^T (C_v - C_p)$
52	6	φέρει	ἔφερε
61	19	ἀπορροφᾷ	ἐκλύει
63	ἔξισωσις (44)		$\int_{K_1}^{K_2} d \ln K = \int_{T_1}^{T_2} \frac{U}{RT^2} dT$
64	3	$\frac{d \ln K}{dU} =$	$\frac{d \ln K}{dT} =$
64	5	$\int_0^T \frac{U_0}{RT^2}$	$\int_0^T \frac{U_0}{RT^2} dT$
64	6	$\int_0^T (C_A - C_T)$	$\int_0^T (C_A - C_T) dT$
66	15	χαμηλότερας	ὑψηλότερας
72	ἔξισωσις (61)	C_B	C_T
73	ἔξισωσις (62) καὶ (63)	α καὶ β	a καὶ b
74	ἔξισωσις (66)	$\int_0^T (C_A - C_T)$	$\int_0^T (C_A - C_T) dT$

ΣΕ	ΣΤΙΧΟΣ	ΑΝΤΙ	ΝΑ ΓΡΑΦΗ
5	3	$\lim_{\tau \rightarrow 0} = \frac{dA}{dT}$	$\lim_{\tau \rightarrow 0} \frac{dA}{dT} = 0$
9	28	ατόμων	μορίων
9	32	(70)	(70')
4	9 και 11	$\sqrt{\frac{2\pi kT}{m}}$	$\sqrt{\frac{m}{2\pi kT}}$
5	εις τους δύο τελευταίους τύπους της σελίδος το m να γίνει παντού M.		
9	ξίσωσις (85)	$(h_1 - h_2)$	$(h_2 - h_1)$
9	10, 15, 16 και 23	$(h_1 - h_2)$	$(h_2 - h_1)$
2	27	$3,774 \cdot 10^{-10}$	$4,774 \cdot 10^{-10}$
9	ξίσωσις (94)	$v^3 - \left(6 + \frac{R'T}{p}\right) v^2 + \frac{\alpha}{p} v - \frac{\alpha\delta}{p} = 0$	
9	22	$\left(\frac{\partial p}{\partial v}\right)_k = \frac{3\alpha}{v_k^2} - \frac{R'T_k}{(v_k - \delta)^2} = 0$	
9	24	$\left(\frac{\partial^2 p}{\partial v^2}\right)_k = \frac{2R'T_k}{(v_k - \delta)^3} - \frac{6\alpha}{v_k^3} = 0$	
1	ξίσωσις (97)	$\left(\pi + \frac{3}{\varphi^2}\right) (3\varphi - 1) = 8\theta$	
5	4	πίπτει	αυξάνει
3	17	6×33	$6 \times 5,5$
3	33		της απόλυτου θερμοκρασίας του σημείου της ζέσεως,
1	πίναξ 9	H_2, O_2, N_2	H, O, N
1	πίναξ 9	13.3 και 23.5	20.0 και 23.2
2	3	1 · 13,3	1 · 20,0
2	34	33	23,2
3	7	46,2	46,6
4	5	αί εξ αυτών	αί εξ αυτής
9	6		$\frac{1}{t} \ln \frac{\alpha - \tau}{\sigma - \tau}$
9	6		$\frac{1}{c} + C = k_2 t$
0	ξίσωσις (112)		$k_2 = \frac{1}{t} \left(\frac{1}{c} - \frac{1}{c_0} \right)$
2	4	ισορροπίας	ταχύτητας
5	7 και 8	A	A''
7	21	(124)	(125)

ΣΕΛΙΣ	ΣΤΙΧΟΣ	ΑΝΤΙ	ΝΑ ΓΡΑΦΗ
134	9, 12 και 14	$NOCl_2$	$NOCl$
155	19 και 31	$\frac{n_o}{n_i}$	$\frac{n_i}{n_o}$
156	2 και 8	$\frac{n_o}{n_i}$	$\frac{n_i}{n_o}$
158	21	των ατμών δύναται	των ατμών του διαλύτου δύναται
158	26 και 31	$(T_3 - T_4)$	$(T_4 - T_3)$
159	1	$(T_3 - T_4)$	$(T_4 - T_3)$
159	12	$\frac{RT^2}{Q \cdot 1000}$	$\frac{RT^2 \cdot M_o}{Q \cdot 1000}$
159	14	μονάδα	μονάδα
160	3	$c = \frac{gr_i \cdot 1000}{gr_o}$	$c = \frac{gr_i \cdot 1000}{gr_o \cdot M_i}$
162	13	κατά λίτρον	ανά 1000 gr διαλύτου
163	23	αφθόρμητος	αυθόρμητος
163	29	ανάμιξις	αποχωρισμός
166	7	να διαγραφῆ: διθειάνθρακος - άκετόν	
180	39	άλογονούχον	άλογόνον
184	πίναξ 15	θερμοκρασίας	συγκεντρώσεως
193	25	$Na +$	$Li +$
210	7	άσθενές δεξ με ισχυράν βάσιν	ισχυρόν δεξ με άσθενή β
210	30	ισχυράς βάσεως με άσθενές δεξ	άσθενοῦς βάσεως με ισχυρόν δεξ
226	πίναξ 25	10^{-28}	10^{-18}
241	18	ήλεκτροφόρεσις	ήλεκτροφόρησις
248	11	κολλοειδή	κρυσταλλοειδή
250	14	II	I
250	16	I	II
262	9	Abbe	Abegg
303	4	ήλεκτρονομικῆς	ήλεκτρονιακῆς
307	17	2	1
307	26	διαταράξη	διατρέξη
318	32	μορίων	ατόμων
323	4	οὔτως εἶναι συνδεδεμένος	τοῦτο εἶναι συνδεδεμένος
340	37	μικρότερον	μεγαλύτερον
340	38		να διαγραφῆ: περι τοῦ χυτέρου των έκπεμπομένων ακτίνων,

ΕΥΡΕΤΗΡΙΟΝ

Α	Σελίς	Σελίς	
Ἐβεβαιότης	5, 332, 333	Ἀπόλυτος θερμοκρασία	24
Ἀγωγιμότης ἠλεκτρική	184	Ἀπολύτου θερμοκρασίας κινή- τική ἐρημνεία	78
Ἀδιαβατική ἐκτόνωσις	34	Ἀπολύτου θερμοκρασίας κλίμαξ	24
Ἀεικίνητον β ^{ον} εἶδους	41	Ἀπορρόφησης φωτὸς	182, 328
Ἀέρια ἰδανικά	24	Ἀπόσταξις ἰδανική	282
Ἀέρια πραγματικά	94	Ἀπόσταξις κλασματική	163
Ἀερίων σταθερὰ	27	Ἀπόσταξις μεθ' ὕδατιμῶν	167
Ἀερίων συνάφεια	95	Ἀριθμοὶ κουαντικοὶ	307
Ἀκτινοβολία α, β, γ	267	Ἀριθμὸς τοῦ Loschmidt	88
Ἀκτινοβολία διαυλική	275	Ἀριθμὸς μεταφορᾶς	196
Ἀκτινοβολία μέλανος σώματος	285	Ἀριθμὸς συγκρούσεων ἀτόμων	128
Ἀλλοτροπία	17	Ἀρχὴ διατηρήσεως ἐνεργείας	6
Ἀλυσιδωταὶ ἀντιδράσεις	135, 333	Ἀρχὴ ἰσοκατανομῆς ἐνεργείας	85
Ἀμετάβολα συστήματα	172	Ἀρχὴ τοῦ Heisenberg	5, 332, 333
Ἀμμωνιακὴ σύνθεσις	62	Ἀρχὴ τοῦ Pauli	307
Ἀμφοτερίζων ἠλεκτρολύτης	248	Ἀρχὴ τοῦ Le Chatelier	60
Ἀνάλυσις θερμοκή	173	Ἀτομικὰ βάρη φασματογραφι- κῶς	278
Ἀναστροφή καλαμοσακχάρου	118	Ἀτομικὰ φάσματα	297
Ἀναστροφή σημείου θερμοκρα- σίας	102	Ἀτομικὴ διάθλασις	322
Ἀναφύρησις	253	Ἀτομικὴ συχνότης	265
Ἀνηγμένα δεδομένα	101	Ἀτομικὸν πρότυπον τοῦ Bohr	293
Ἀντιδράσεις τοιχωμάτων	136	Ἀτομικὸν πρότυπον τοῦ Ru- therford	283
Ἀντιδράσεων τάξεις	116	Ἀτομικὸς ὄγκος	263
Ἀντιδράσεις ἰσόθερμοι	54	Ἀτομικὸς ἀριθμὸς	265
Ἀντιδράσεις ἰσόχωροι	61	Ἀτομικὸς πυρῆν	284
Ἀντιστρέπτον φαινόμενον	40	Ἀυτοδιάσπασις τοῦ ὕδατος	201
Ἀνύψωσις σημείου ζέσεως	158		
Ἀπόλυτον δυναμικὸν	225		

Β	Σελίς	Ε	Σελίς
β — Ἀκτινοβολία	267	ε = κούαντον ἐνεργείας	286
Βάσεων ἰσχύς	189	Ἐκκολαπτική περίοδος	129
Γ			
γ — Ἀκτινοβολία	267	Ἐκτόνωσις ἀδιαβατική	34
γ — Προσδιορισμὸς τοῦ λόγου	40	Ἐκτόνωσις ἀντιστρεπτή	30
Γαλβανικοῦ στοιχείου ὠσμωτι-		Ἐκτόνωσις ἰσόθερμος	30
κῆ θεωρία	214	Ἐκφυλισμὸς δονήσεως	
Γραμμικὸν φάσμα	297	Ἐλευθερίας βαθμοὶ	86
Γραμμικὸς δονητὴς	290	Ἐμβέλεια τῶν ἀκτίνων	268
Γωνία σθένους	318	Ἐνδοθερμικαὶ ἀντιδράσεις	63
Δ			
Δευτερεύων κουαντικός ἀριθ-		Ἐνέργεια δεσμευμένη	58
μὸς	307	Ἐνέργεια ἐλευθέρη	58
Δευτερογενῆ φωτοχημικὰ φαι-		Ἐνέργεια ἐπιφανειακῆ	110
νόμιστα	332	Ἐνέργεια ἐσωτερικῆ	18
Δηλητηριάσεις καταλυτῶν	253	Ἐνεργείας ἰσοδύναμα	7
Διαγράμματα τήξεως	175	Ἐνεργείας ἰσοκατανομὴ	85
Διαλύσεως φαινόμενον	148	Ἐνεργείας κατανομὴ μέλανος	
Διαλυτότητος γινόμενον	222	ἀκτινοβολίας	285
Διαπερατότης	250	Ἐντροπία	64
Διάσπασις μορίων	302, 326	Ἐξάτμισις - θερμότης	48
Διάσπασις ἠλεκτρολυτικῆ	180	Ἐξουδετερώσεως θερμότης	204
Διάσπασις θερμικῆ	27	Ἐξώθερμοι ἀντιδράσεις	62
Διασπορὰ κolloειδῆς	240	Ἐπιφανειακῆ τάσις	111
Διαστάσεως βαθμὸς	29, 185	Ἔργον μέγιστον γαλβ. στοι-	
Διαστάσεως σταθερὰ ἀσθενῶν		χείων	19, 59, 224
ἠλεκτρολυτῶν	189	Ἔργον μέγιστον ἐκτονώσεως	
Διαχωριστικὰ ἐπιφάνεια	213	ἀερίων	32
Διηλεκτρικῆ σταθερὰ	315	Ἔργον ὡς μέτρον χημικῆς συγ-	
Διμετάβολα συστήματα	172	γενείας	55
Διπλῆ ἠλεκτρικῆ στοιβάς	215, 253	Ἔργου θερμικὸς συντελεστής	58
Διπολικῆ ῥοπῆ	314	Ἐτερογενεῖς ἀντιδράσεις	137
Δράσεως στοιχείου τοῦ Planck	286	Ἐτεροπολικὸς δεσμὸς	325
Δυναμικὸν ἀπόλυτον	225	Ἐυδαισθητοποίησις φωχημικῆ	339
		Ἐυγενῆ ἀέρια θέσις εἰς περι-	
		οδικὸν σύστημα	261
		Ἐυκίνησις ἰόντων	192
		Ἐυκίνησις, ἐφυδάτωσις ἰόντων	193
		Ἐϋτηκτον	175
		Ἐφυδάτωσις	193

Z	Σελίς	Σελίς	
Ζέσεως σημείου ἀνύψωσις	158	Θερμοχημεία	12
Η			
Ἠλεκτρόδια δευτέρου εἴδους	227	Θεώρημα ἀντιστοιχῶν καταστά-	
Ἠλεκτρόδιον καλομέλανος	227	σεων	102
Ἠλεκτρόδιον κινυδρόνης	233	Θεώρημα τοῦ Nernst	70
Ἠλεκτρόδιον ὑδρογόνου	225	Ι	
Ἠλεκτρολύται	179	Ἰξῶδες	193
Ἠλεκτρολύται ἀμφοτερίζοντες	248	Ἴοντικῆ προσρόφησις	258
Ἠλεκτρολύται ἀσθενεῖς	182	Ἴοντικὸν πλέγμα	181, 322
Ἠλεκτρολύται ἰσχυροὶ	182	Ἴόντων γινόμενα	222
Ἠλεκτρολυτῶν ἀγωγιμότης	184	Ἴσοβαρῆ στοιχεῖα	272
Ἠλεκτρολυτῶν ταπείνωσις ση-		Ἴσοηλεκτρικὸν σημεῖον	248
μείων τήξεως	180	Ἰσόθερμος ἀντίδρασις	54
Ἠλεκτροκινητικὴ δύναμις	253	Ἰσοκατανομὴ τῆς ἐνεργείας	85
Ἠλεκτρόνια ἐλευθέρη	329	Ἰσορροπία - κατάστασις	51
Ἠλεκτρόνια σθένους	311	Ἰσορροπία καθιζήσεως	91
Ἠλεκτρονιακῆ τροχιά	298	Ἰσορροπίας σταθερὰ	53
Ἠλεκτρονίου φορτίον	92	Ἰσότοπα στοιχεῖα	273
Ἠλεκτροδιαλυτικὴ τάσις	214	Ἰσοχῶρων νόμος	60
Ἠλεκτροσυστολή	194	Ἰσχύς δξέων καὶ βάσεων	189
Ἠλεκτροτριχοειδὲς	230	Κ	
Ἠλεκτροφόρησις	253	Κ - σταθερὰ	84
Ἠλεκτροχημικὸν ἰσοδύναμον	196	Κανονικὰ δυναμικὰ	226
Ἠλεκτροώσμωσις	253	Κανονικὸν στοιχεῖον	225
Θ			
Θερμιδοδυναμικὰ ἀξιώματα 1 ^{ον}	6	Κανὼν κατανομῆς Nernst	170
» » 2 ^{ον}	40	Κατῶν σθένους τοῦ Abegg	262
» » 3 ^{ον}	70	Κανὼν τριάδων	260
Θερμιδομετρία	12	Κατάλυσις	131
Θερμιδομετρικῆ ὀβίς Berthelot	12	Καταλύται - Ὁμογενεῖς ἐτερογε-	
Θερμότης ἐξατμίσεως λανθά-		νεῖς	137
νουσα	48	Καταστατικὰ ἐξισώσεις	20
Θερμότης καύσεως	12	» » ἰδανικῶν	
Θερμότης σχηματισμοῦ ἐνώσεων	12	ἀερίων	24
		Καταφόρησις	253
		Κινητικῆ θεωρία τῶν ἀερίων	76

Σελις	Σελις
Κολλοειδής χημεία	239
Κουαντική θεωρία	285
Κουαντική τροχιά	294
Κουαντικοί αριθμοί	307
Κουάντον	286
Κρίσιμα δεδομένα	101
Κρίσιμος θερμοκρασία	101
Κροκίδωσις	243
Κρούσεις πρώτου και δευτέρου είδους	340
Κυματομηχανική έρμηνεία κου- αντικών αριθμών	295
Κύριος κουαντικός αριθμός	307
Λ	
Λανθάνουσα θερμότης εξατιμή- σεως	48
Λανθάνουσα θερμότης τήξεως	161
» » εξαχνώ- σεως	161
Λυόφοβα κολλοειδή	247
Λυοφυλή κολλοειδή	247
Μ	
Μάζα και ενέργεια - Ίσοδυνα- μία	8,277
Μάζης απώλεια	277
Μαζών φασματογράφος	274
Μέλανος σώματος ακτινοβολία	286
Μεμβράνη ήμιπερατή	250
Μικτοί κρύσταλλοι	175
Μονομετάβολα συστήματα	172
Μονομοριακά αντιδράσεις	116
Μοριακή διάθλασις	322
Μοριακή συνάφεια	84
Μοριακή ταχύτης	80
Μοριακός όγκος	108
Ν	
Ν - αριθμός	88
Νόμος άραιώσεως του Ost- wald	182
Νόμος μετατοπίσεως του Fa- jans - Soddy	270
Νόμος φωτοχημικού ίσοδυνά- μου	
Ο	
Όγκομετρική όξύτης	210
Οικογένεια ραδιενεργών στοι- χείων	270
Όκτάδων ηλεκτρονιακή θεω- ρία	325
Όλική πίεσις μιγμάτων	164
Όλική συγκέντρωσις ιόντων	239
Όμογενείς αντιδράσεις	115
Όμοιοπολικός δεσμός	325
Όξειδωτική άλυσις	231
Όξύτης όγκομετρική	210
Όξύτης πραγματική	210
Όριον φασματικών σειρών	296,302
Π	
Παραχωρικόν	111
Περιοδικόν σύστημα στοιχείων	259
Περιστροφής φασματικά γραμ- μαί	302
Πίεσης ώσωμωτική	150
Πλέγματος κρυσταλλικού ένερ- γεια	11

Σελις	Σελις
Πλέγματος κρυσταλλικού στα- θερά	89
Πολλαπλότης φασματικών γραμ- μών	263,298
Πολυμερισμός	110, 319
Πόλωσις	314
Πολώσιμον	316
Πόλωσις εκ παραμορφώσεως	316
Πόλωσις δια προσανατολισμού	316
Προδιάστασις	336
Προσρόφησις	256
Προσρόφησις - Ίσόθερμος καμ- πύλη	247
Προστατευτικά κολλοειδή	247
Ρ	
Ραδιενέργεια	266
Ραδιενεργά στοιχεία	267
Ρυθμιστικά διαλύματα	208
Ροπή διπολική	314
Σ	
Σαπωνοποίησης έστερος	120
Σθένος χημικόν	325
Σειρά Balmer	
» Paschen κ.τ.λ.	297
Σημείον τήξεως ταπεινώσις	158
Συγκέντρωσις κορεσμού εν προ- σροφήσει	257
Συγκέντρωσις χαρακτηριστική	215
Συγκρούσεων αριθμός	128
Σύννεφον φορτίσεως	315
Συντελεστής ενεργότητος	237
Συντονισμός	338
Συσσωρευτής	235
Συχνότης κρυσταλλικού πλέγ- ματος	293
Σταθερά ταχύτητος χημικής άν- τιδράσεως	116
Σταθερά ραδιενεργού άποσυν- θέσεως	117
Στοιχείον καύσεως	225
Στοιχείον δράσεως του Planck	286
Τ	
Ταινία απορροφήσεως	301
Τάξεις χημικόν αντιδράσεων	116
Ταχύτης αντιδράσεων	116
Ταχύτης πορείας ιόντων	192
Τόνος αντιδράσεων	14
Τριχειειδές ηλεκτρόμετρον	230
Υ	
Υγροποίησης αερίων	104
Υδάτινα περιβλήματα ιόντων	193
Υδροχλωρίου φωτοχημικ. σχη- ματισμός	333
Υδρογόνου ιόντα	201
— Σημασία δια κατάλυσιν	137
Υδρόλυσις	211
Υδροξειλιόντων συγκέντρωσις	212
Υπερμικροσκόπιον	242
Υψομετρικός νόμος του La- place	90
Φ	
Φαινόμενα αντιστρεπτά και μη	40
Φάσις εν διασπορά	240

Σελις	X	Σελις
Φάσεων διάγραμμα		Χημική συγγένεια 55
Φάσεων κανὼν τοῦ Gibbs . . .		Χρῶμα ἰόντων 182
Φασματικαὶ ταινίαι		
Φασικὸν κῶμα	Ψ	
Φθορισμὸς		Ψευδομονομοριακαὶ ἀντιδράσ. 118
Φωτοηλεκτρικὸν φαινόμενον . .		Ψευδοξέα 214
Φωτοχημικὸν ἰσοδύναμον . . .		