

ΤΑΞΗ Α΄

ΕΞΕΤΑΣΤΕΑ ΥΛΗ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΩΝ ΕΞΕΤΑΣΕΩΝ ΣΤΗ ΧΗΜΕΙΑ

ΠΡΟΣΟΧΗ!! ΣΕΛ. 6

ΚΕΦ. 1^ο § 1.3 από σελ.10 έως και σελ. 15

§ 1.5 >> >> 18 >> >> >> 22

ΑΣΚΗΣΕΙΣ (σελ.29): 20,23,26,από 37 έως και 54,78,80,82,83,84,85,86.

ΚΕΦ. 2^ο § 2.1, §2.2, §2.3, §2.4 ΠΡΟΣΟΧΗ!! § 2.4

ΑΣΚΗΣΕΙΣ (σελ. 70):από 14 έως και 37,41,42,43,44,46,48 και από 53 εως και 64.

ΚΕΦ. 3^ο §3.2 σελ.84 (ορισμός οξέων και τύπος), σελ. 85 α. Μη οξυγονούχα οξέα
β. Οξυγονούχα οξέα, σελ.86 ορισμός βάσεων και τύπος, σελ.87 η NH_3
είναι βάση.

§ 3.4 σελ. 94 (άλατα: συμβολισμός και ονοματολογία)

§ 3.5 σελ. 95, σελ.96, σελ.97 και σχήμα 3.7

ΠΑΡΑΔΕΙΓΜΑΤΑ ΧΗΜΙΚΩΝ ΑΝΤΙΔΡΑΣΕΩΝ ΑΠΟ ΤΗ ΦΩΤΟΤΥΠΙΑ

ΚΕΦ. 4^ο § 4.1 από σελ. 128 έως και σελ.133

§ 4.2 σελ.139 η καταστατική εξίσωση

§ 4.3 από σελ. 141 έως σελ.145

§ 4.4 >> >> 147 >> >> 148

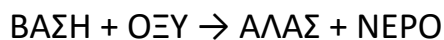
ΑΣΚΗΣΕΙΣ (σελ. 158) :6,8,12,14,15,17,18,29,30,45,50,55,56,57,58,59,60,61,66,
67,67,68,69,73.

ΤΑΞΗ Α΄

ΚΕΦ. 3⁰ ΧΗΜΙΚΗ ΑΝΤΙΔΡΑΣΗ

A. ΜΕΤΑΘΕΤΙΚΕΣ (Δεν αλλάζει ο Αριθμός Οξειδωσης)

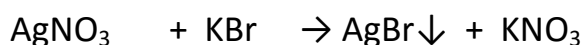
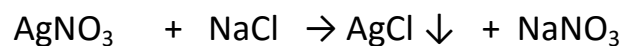
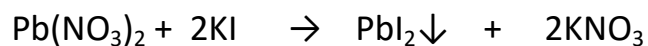
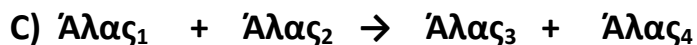
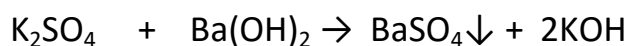
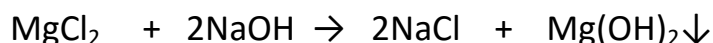
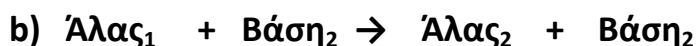
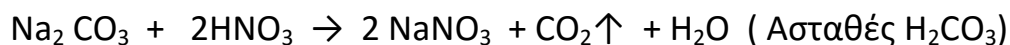
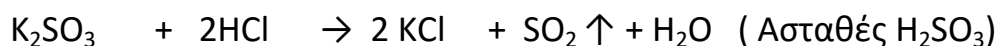
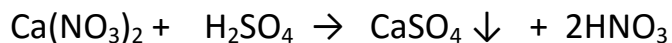
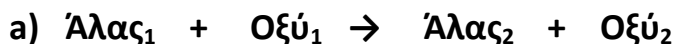
A₁. ΕΞΟΥΔΕΤΕΡΩΣΗ ΒΑΣΗΣ ΑΠΟ ΟΞΥ



Παραδείγματα

1. $\text{Ca(OH)}_2 + 2\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ca(NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
2. $2\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
3. $3\text{Ba(OH)}_2 + 2\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
4. $\text{NH}_3 + \text{HCN} \rightarrow \text{NH}_4\text{CN}$
5. $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

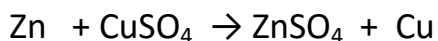
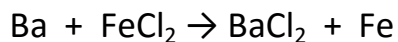
A₂. ΔΙΠΛΗ ΑΝΤΙΚΑΤΑΣΤΑΣΗ (Παράγεται ίζημα ↓ ή αέριο ↑)



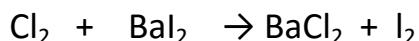
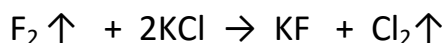
B. ΟΞΕΙΔΟΑΝΑΓΩΓΙΚΕΣ (Αλλάζει ο Αριθμός Οξείδωσης)

ΑΠΛΗ ΑΝΤΙΚΑΤΑΣΤΑΣΗ

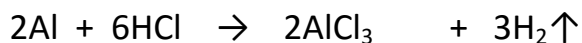
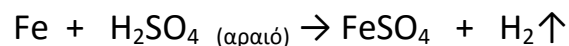
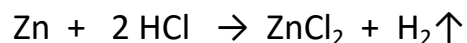
- 1. $M + M'X \rightarrow MX + M'$ (Το M μέταλλο δραστικότερο του M')**



- 2. $A + \Psi A' \rightarrow \Psi A + A'$ (Το A αμέταλλο δραστικότερο του A')**



- 3. $M + \text{Οξύ} \rightarrow \text{Άλας} + H_2 \uparrow$**



- 4. $M + \text{Νερό} \rightarrow \text{Υδροξείδιο του M} + H_2 \uparrow$**



ΤΑΞΗ Β΄

ΧΗΜΕΙΑ Γενικής Παιδείας

Κεφάλαιο 1^ο ΕΙΣΑΓΩΓΗ : **1.3 ,1.4** (σελ. 15 έως 22)

Κεφάλαιο 2^ο ΠΕΤΡΕΛΑΙΟ-ΥΔΡΟΓΟΝΑΝΘΡΑΚΕΣ: **2.1** (σελ. 39, από σελ.40 έως και σελ. 44 οι ορισμοί:ΠΕΤΡΕΛΑΙΟ,BENZINΗ,ΝΑΦΘΑ,ΠΕΤΡΟΧΗΜΕΙΑ)
2.2, 2.3, 2.4, 2.5, 2.6 από σελ.45 έως και σελ.63 , **ΕΚΤΟΣ** από τις ΠΑΡΑΣΚΕΥΕΣ ΑΛΚΑΝΙΩΝ (σελ.47),ΑΛΚΕΝΙΩΝ (σελ.53,54 μέση)
ΑΛΚΙΝΙΩΝ (σελ.60, 61 μέση).

Κεφάλαιο 3^ο ΑΛΚΟΟΛΕΣ-ΦΑΙΝΟΛΕΣ: (από σελ.87έως και σελ.95, **ΕΚΤΟΣ** από τις Παρασκευές αιθανόλης σελ.90,σελ.91).

Κεφάλαιο 4^ο Εισαγωγή,4.1 (σελ.110 έως και 112, 114,115).

ΤΑΞΗ Γ΄

ΧΗΜΕΙΑ ΘΕΤ/ΚΗΣ ΚΑΤ/ΣΗΣ

Κεφάλαιο 2⁰: Από σελ. **44** έως και **46** .

Κεφάλαιο 3⁰: Από σελ. **71** έως και σελ.**75**.

Κεφάλαιο 4⁰: Από σελ.**103** έως και σελ.**121**.

Κεφάλαιο 5⁰: Από σελ.**137** έως και σελ.**172** άνω.

Κεφάλαιο 6⁰: Από σελ.**209** έως και σελ.**223**.

Κεφάλαιο 7⁰: Από σελ. **279** έως και σελ.**293**,σελ.**303,304** και από **310** έως και **315**.