|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **B** | **ΧΗΜΕΙΑ** | **ΓΕΝΙΚΗΣ** |

Ως εξεταστέα ύλη για τις Γραπτές Προαγωγικές Εξετάσεις Περιόδου Μαΐου - Ιουνίου 2018 στο μάθημα της **ΧΗΜΕΙΑΣ Β ΄ Λυκείου** ορίζεται η εξής:

**Από το βιβλίο «XHMEIA» της Α΄ τάξης Γενικού Λυκείου των Λιοδάκη Σ., Γάκη Δ., Θεοδωρόπουλου Δ., Θεοδωρόπουλου Π. και Κάλλη Α., έκδοση 2017.**

**ΚΕΦΑΛΑΙΟ 4o:** Στοιχειομετρία εκτός από τις παράγραφους: - 1. (Ασκήσεις στις οποίες η ουσία που δίνεται ή ζητείται δεν είναι καθαρή) και - 3. (Ασκήσεις με διαδοχικές αντιδράσεις)

**Από το βιβλίο «XHMEIA» της Β΄ τάξης Γενικού Λυκείου**

**Κεφάλαιο 2**

* Ενότητα 2.1: σελ 39-43 (Από τη σελίδα 43 μόνο ορισμός πυρόλυσης και τι μας δείχνει ο αριθμός οκτανίου)
* Ενότητα 2.3: σελ 45 , από σελ 48 μόνο το α (καύση) και σελ49-50 τα παραδείγματα 2.1 και 2.2
* Ενότητα 2.4: σελ 51-52
* Ενότητα 2.5: μόνο ΓΜΤ, ονοματολογία αλκενίων, χημικές ιδιότητες αλκενίων και τα παραδείγματα 2.4, 2.5, σελ 54-59 (τα πινακάκια στις σελ 56-57 είναι εκτός ύλης)
* Ενότητα 2.6: μόνο ΓΜΤ και ονοματολογία αλκινίων, χημικές ιδιότητες αλκινίων σελ 61-62 (στην σελ 62 ο πολυμερισμός είναι εκτός ύλης)
* Ενότητα 2.8: σελ 68 (όζον) -69 εώς «τρύπα του όζοντος», σελ 70-72 το φαινόμενο του θερμοκηπίου

**Κεφάλαιο 3**

3.1, από την 3.2 :

* σελ 92-94: χημικές ιδιότητες αλκοολών α, β και γ

**Κεφάλαιο 4 (Καρβοξυλικά οξέα)**

Ενότητα 4.1:

* από σελ 114-115 μόνο τις χημικές ιδιότητες

**Η καθηγήτρια:**

**Αργύρη Αθηνά**