

Στην ιστοσελίδα <https://eclass.teicrete.gr/index.php>
Θα βρείτε όλες τις διαλέξεις κρεμασμένες που μπορείτε να
κατεβάσετε

**ΕΠΙΛΟΓΗ ΤΜΗΜΑΤΩΝ ΑΠΟ ΤΟ ΒΙΒΛΙΟ «ΓΕΝΙΚΗ ΧΗΜΕΙΑ»,
EBBING & GAMMON ΣΕ ΜΕΤΑΦΡΑΣΗ ΚΛΟΥΡΑ, 2002
ΕΚΔΟΣΕΙΣ ΤΡΑΥΛΟΣ**

<u>ΠΡΟΑΠΑΙΤΟΥΜΕΝΗ ΓΝΩΣΗ ΓΙΑ ΤΟ ΜΑΘΗΜΑ</u>	ΣΕΛ. ΑΠΟ ΤΟ ΒΙΒΛΙΟ ΤΩΝ EBBING & GAMMON (2002)
• Ανάλυση στοιχειωδών χημικών εννοιών.	2, 5-9, 21-33, 45-64, 89-95, 308-345, 346-390
• Ονοματολογία βασικότερων ανόργανων και οργανικών ενώσεων.	64-74, 95-125

**ΜΕΤΑ ΑΠΟ ΤΥΧΟΝ ΑΠΟΡΙΕΣ ΠΟΥ ΘΑ ΕΧΕΤΕ ΚΑΤΑΓΡΑΨΕΙ ΣΤΗΝ
ΑΝΑΓΝΩΣΗ ΣΑΣ ΓΙΑ ΤΑ ΠΑΡΑΠΑΝΩ («ΠΡΟΑΠΑΙΤΟΥΜΕΝΗ ΓΝΩΣΗ ΓΙΑ ΤΟ
ΜΑΘΗΜΑ»), ΠΡΟΤΕΙΝΩ ΝΑ ΜΕ ΕΝΗΜΕΡΩΣΕΤΕ ΣΧΕΤΙΚΑ, ΓΙΑ ΝΑ
ΟΡΓΑΝΩΣΟΥΜΕ ΜΙΑ ΣΥΝΑΝΤΗΣΗ (ΕΝΙΣΧΥΤΙΚΗΣ ΔΙΔΑΣΚΑΛΙΑΣ) ΓΙΑ
ΤΗΝ ΕΠΕΞΗΓΗΣΗ ΤΩΝ ΑΠΟΡΙΩΝ ΑΥΤΩΝ ΜΕ ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ ΣΤΑ
ΣΥΓΚΕΚΡΙΜΕΝΑ ΑΔΥΝΑΜΑ ΣΗΜΕΙΑ ΤΩΝ ΓΝΩΣΕΩΝ ΣΑΣ.**

ΚΕΦΑΛΑΙΟ ΥΛΗΣ (ΔΙΑΛΕΞΕΩΝ)	ΣΕΛ. ΑΠΟ ΤΟ ΒΙΒΛΙΟ ΤΩΝ EBBING & GAMMON (2002)
1. Τα διαλύματα και ο χημικός ρόλος του νερού στη φύση	10-16, 126-134, 158-171, 499-548, 738-739
2. Κolloειδή συστήματα διασποράς. Όταν το μέγεθος κάνει τη διαφορά.	532-539
3. Χημικές αντιδράσεις – Κατάταξη και κινητική ανόργανων και οργανικών αντιδράσεων.	74-80, 135-158, 230-265, 549-595
4. Το φαινόμενο της χημικής ισορροπίας και οι επιπτώσεις του στη φύση.	607-640
5. Χημική ισορροπία ηλεκτρολυτικών διαλυμάτων – Γιατί συμβαίνει, που οδηγεί; Αρχή Le Chatelier, μια Φιλοσοφική αρχή!	650-662, 680-695, 701-703 (§16.5)
6. Ιονισμός ύδατος και η έκφραση οξύτητας των διαλυμάτων.	664-673
7. Ρυθμιστικά διαλύματα, Δεν ζούμε χωρίς αυτά!	700-724
8. Υδρόλυση αλάτων. Πότε, πώς και γιατί!.	695-700
9. Σύμπλοκες ενώσεις και η καθοριστική σημασία τους στη γεωργία και τη ζωή.	738-756, 994-1030
10. Χημική ισορροπία δυσδιάλυτων οργανικών ενώσεων.	723-737 (§17.1-17.3, 17.7)
11. Περιγραφή των κυριότερων συστατικών του φυτικού κυττάρου.	1076-1100

Ο ΥΠΕΥΘΥΝΟΣ ΤΟΥ ΜΑΘΗΜΑΤΟΣ

ΦΙΛΙΠΠΟΣ ΒΕΡΒΕΡΙΔΗΣ