

Φαρμακευτική Τεχνολογία I & II (Εργαστήριο)

Παρασκευή αντισηπτικής λοσιόν σύμφωνα με τις οδηγίες του Παγκόσμιου Οργανισμού Υγείας (ΠΟΥ)

Οδηγός μελέτης

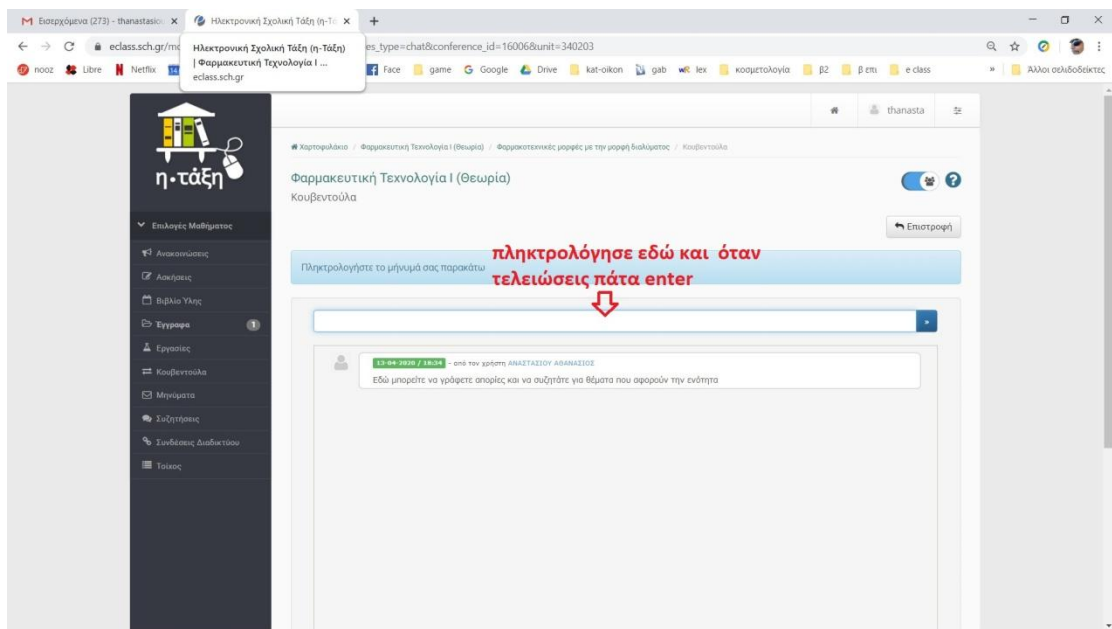
1. Επισκέψου την σελίδα σου στα Πανελλήνιο Σχολικό Δίκτυο
2. Επέλεξε το **μάθημα** Φαρμακευτική Τεχνολογία I&II (Εργαστήριο)
3. Μπες στην **ενότητα**: [Παρασκευή αντισηπτικής λοσιόν με βάση τις οδηγίες του ΠΟΥ](#).
4. Στην συγκεκριμένη ενότητα θα βρεις τα παρακάτω:
 - α. Ένα εισαγωγικό video που μας δείχνει τι γίνεται όταν δεν πλένουμε τα χέρια μας σωστά. Το video είναι παραγωγή της [Babylon Health](#) και έχουν προστεθεί υπότιτλοι.
 - β. Οδηγίες του ΚΕΕΛΠΝΟ που αφορούν την υγιεινή των χεριών
 - γ. Μία αφίσσα που δείχνει την σωστή χρήση του αντισηπτικού
 - δ. Την συνταγή και οδηγίες παρασκευής της αντισηπτικής λοσιόν. Άμα θες μπορείς να δεις και το πρωτότυπο φυλλάδιο του ΠΟΥ
 - ε. Διάφορα τεστ και ασκήσεις
 - ζ. Μια προτεινόμενη **εργασία** που θα την βρεις στην κατηγορία **Εργασίες**
 - η. Πληροφορίες για την αιθυλική αλκοόλη και το Perhydrol.

Ο προτεινόμενος τρόπος μελέτης είναι ο εξής:

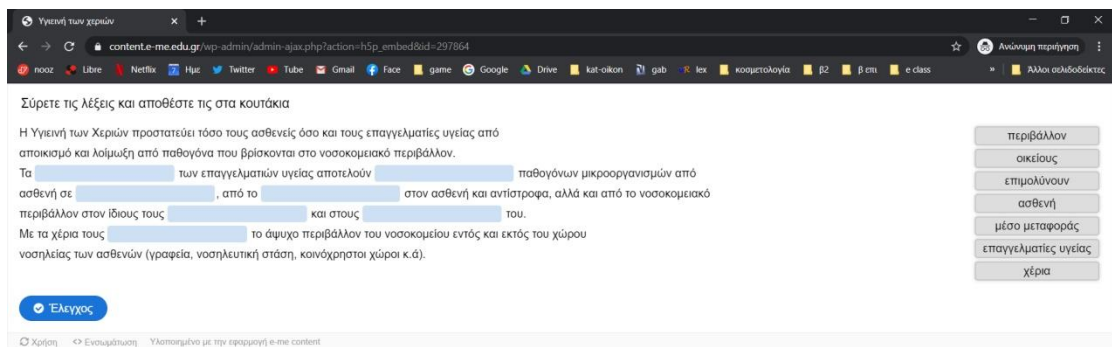
1. Δες το βίντεο με τίτλο 'Πλένουμε τα χέρια μας σωστά' .
2. Μελέτησε τις δύο παρουσιάσεις του ΚΕΕΛΠΝΟ με τίτλο:
 - Υγιεινή χεριών και επαγγελματίες υγείας
 - Υγιεινή χεριών και Covid-19

καθώς και την αφίσσα: Πως χρησιμοποιώ το αντισηπτικό διάλυμα.

Σε περίπτωση που δεν καταλαβαίνεις κάτι ή έχεις απορίες μπορείς να ανοίξεις σχετικό θέμα στη περιοχή **Συζήτηση για το μάθημα** (αριστερό κλικ).



3. Αφού ολοκληρώσεις την μελέτη σου κάνε την Άσκηση 1



Αυτό που έχεις να κάνεις είναι να σύρεις τη σωστή λέξη ή φράση (δεξιά στήλη) στο σωστό κουτάκι στο κείμενο. Μετά πάντα το μπλε κουμπάκι «Έλεγχος» για να δεις πως πήγες. Αν έχεις απορίες ξέρεις τι να κάνεις → Συζήτηση για το μάθημα!

4. Μελέτη Συνταγής

Μελέτησε προσεκτικά το έγγραφο: Αντισηπτική λοσιόν.

Περιέχει τα υλικά που θα χρειαστούμε καθώς και τα στάδια παρασκευής της αντισηπτικής λοσιόν. Όπως βλέπεις προτείνονται 2 συνταγές. Η μία με αιθυλική αλκοόλη και η άλλη με ισοπροπυλική αλκοόλη. Και στις δύο συνταγές τα υπόλοιπα συστατικά είναι τα ίδια και στις ίδιες ποσότητες.

5. Άσκηση 2: Πόση ποσότητα Perhydrol θα χρειαστώ;

Όπως θα παρατήρησες και στις δύο προτεινόμενες συνταγές θα πρέπει να χρησιμοποιηθεί υπεροξειδίο του υδρογόνου 3% το γνωστό μας δηλαδή οξυζενέ. Εμείς στο εργαστήριο έχουμε όπως ξέρεις Perhydrol, δηλαδή διάλυμα υπεροξειδίου του υδρογόνου 30%. Ήρθε η ώρα να κάνεις την Άσκηση 2.

Υπολογισμός ποσότητας Perhydrol

content.e-me.edu.gr/wp-admin/admin-ajax.php?action=hsr_embed&id=296231

Συμπληρώστε τα κενά με τις λέξεις που λείπουν

Για να βρούμε την ποσότητα του perhydrol που θα χρησιμοποιήσουμε θα πρέπει να εφαρμόσουμε τον τύπο αραιώσης ενός διαλύματος: $C_1 \times V_1 = C_2 \times V_2$. Όπου C_1 είναι η πυκνότητα του υπεροξειδίου του υδρογόνου που έχουμε στο εργαστήριο δηλαδή %. Όπου V_1 είναι η ποσότητα του perhydrol που θα χρησιμοποιήσουμε για να παρασκευάσουμε την ποσότητα του οξυζενέ που χρειαζόμαστε για την συνταγή μας. Το C_2 ισούται με % και το V_2 ισούται με ml. Με βάση αυτά τα δεδομένα και λύνοντας τον τύπο βρίσκω ότι το V_1 ισούται με ml Perhydrol. Άρα για να φτιάξω το οξυζενέ που χρειαζόμαστε θα χρειαστεί να προσθέσω και 37,53ml .

[Ελεγχος](#)

Αυτό που έχεις να κάνεις είναι να συμπληρώσεις τα νούμερα που λείπουν. Μόνο στο τελευταίο κουτάκι πρέπει αντί για νούμερο να γράψεις μια λέξη.

6. Άσκηση 3: Σταυρόλεξο

Τι καλύτερο από ένα σταυρόλεξο για να χαλαρώσει κανείς!

7. Άσκηση 4: Τι θα πρέπει να προσέξω!

Στην αριστερή στήλη στη σελίδα του μαθήματος πάτησε «Ασκήσεις» για να κάνεις μία ακόμα άσκηση. Την τελευταία!!

Εισερχόμενα (273) - thanasi... X Ηλεκτρονική Σχολική Τάξη X Διαλύσεις και διαλύματα (α... X Ομογενή και ετερογενή μί... X Διαλύσεις και διαλύματα (α... X Ημερολόγιο Google - Τρίτη X

eclass.sch.gr/modules/units/course=T109133&id=340203

nooz Libre Netflix Hme Twitter Tube Gmail Face game Google Drive kat-akon gab lex κοσμετολογία β2 β επι e class Αλλοι σάιτδοκιτες

η-τάξη

Ενεργά εργαλεία

Ανακινούμενες

Άσκησης

Βιβλίο Υλός

Υπερσύνδεσμοι

Εργασίας

Κουφενταούλα

Μηνύματα

Συζητήσεις

Σύνδεσμοι Διαδικτύου

Ταύρος

Ανεργά εργαλεία

Διαχείριση μαθημάτων

Φαρμακευτική Τεχνολογία Ι (Θεωρία)

Ενότητες

Τα στοιχεία του πόρου της ενότητας τροποποιήθηκαν

Επιστρέφω

Φαρμακοτεχνικές μορφές με την μορφή διαλύματος

Γενικές οδηγίες για σύνδεση στο Πανελλήνιο Σχολικό Δίκτυο (ΠΣΔ)

Εκτίμηση Εκχωρίσματα-Θάμματα-Σύστημα

Παρουσίαση

Εννοιολογικός Χάρτης: Εκτίμηση - Εκχωρίσματα - Θάμματα - Σύστημα

Συζήτηση για το μάθημα

Χώρος συζήτησης αποριών, προτάσεων, για το μάθημα.

Ομογενή και Ετερογενή μείγματα - διαλύματα

Παρουσίαση που μιλάει τα μείγματα (ομογενή και ετερογενή) και τα διαλύματα. Παράλληλα μέσω πειράματος δίνεται η δυνατότητα στο χρήστη να παρακολουθήσει την παρασκευή και εξέταση μίγματος θείου - ζάχαρης. Επίσης υπάρχει και δυνατότητα διαδραστικών ασκήσεων, που ζητούν από το χρήστη, στην πρώτη άσκηση να χαρακτηρίσει μια σειρά από υλικά ή ουσίες που απαντούν στην καθημερινή ζωή, ως ομογενή ή ετερογενή μείγματα και στη δεύτερη άσκηση να επιλέξει το διαλύτη του διαλύματος που αντιστοιχεί σε κάθε εικόνα (που απεικονίζει υλικά ή ουσίες που βρίσκονται στη καθημερινότητά τους).

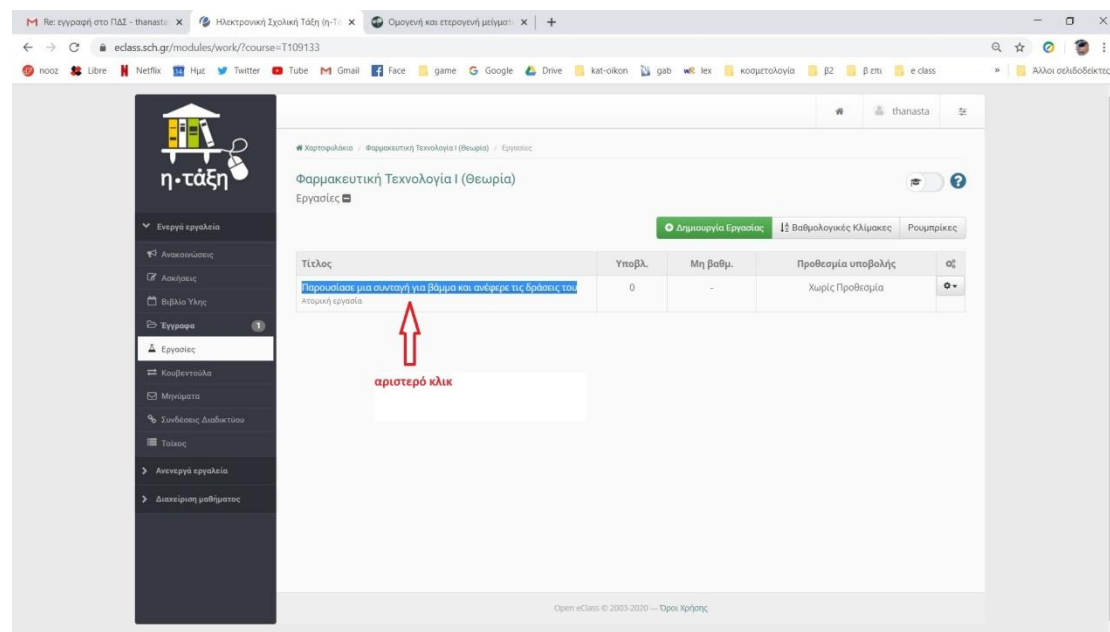
Υπερσύνδεσμοι

Βρες τον διαλύτη

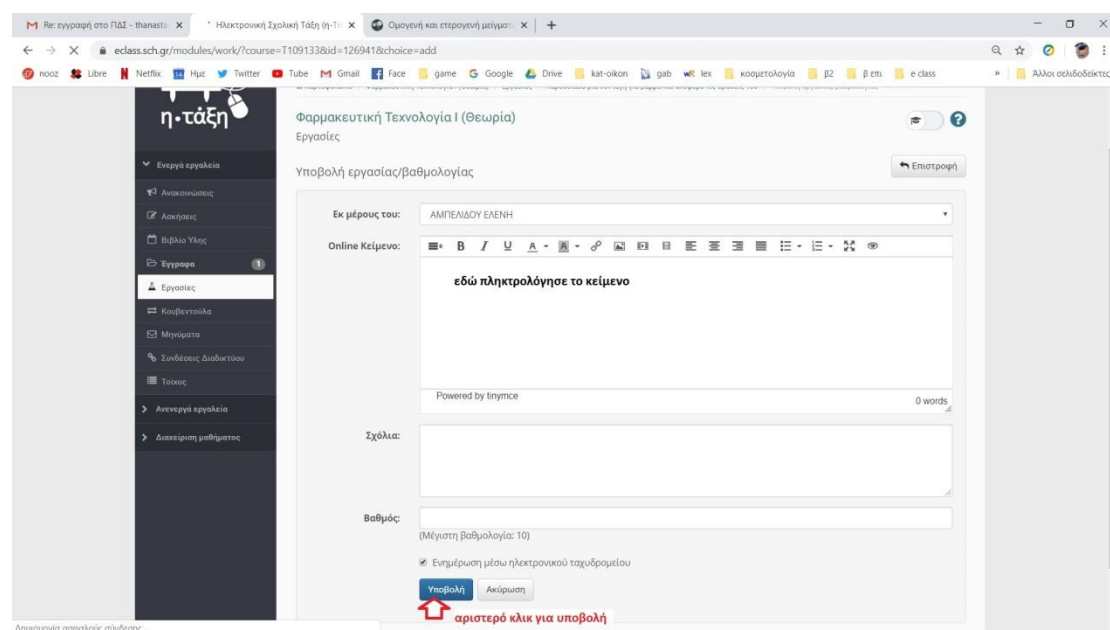
Μια άσκηση αντιστοίχισης όπου θα πρέπει να αντιστοιχίσεις διάφορα διαλύματα με τον διαλύτη τους. Για να δούμε πως θα τα πας!

Τέλος αν θέλεις μπορείς να κάνεις και μια μικρή εργασία σχετικά με το πόσο κοστίζει η παρασκευή ενός λίτρου αντισηπτικής λοσιόν σύμφωνα με τις οδηγίες του ΠΟΥ. Να ψάξεις δηλαδή στο διαδίκτυο πόσο κοστίζουν τα υλικά και οι περιέκτες και να υπολογίσεις το συνολικό κόστος και αν αυτό υπερβαίνει το κόστος από το να αγοράσει κανείς μια αντίστοιχη ποσότητα από το φαρμακείο (π.χ. 300 ml). Στην συνέχεια θα κάνεις αριστερό κλικ στην ενότητα Εργασίες και στο παράθυρο που θα ανοίξει αριστερό κλικ στο

Υπολόγισε το κόστος παρασκευής 1 lt αντισηπτικής λοσιόν με βάση της οδηγίες του ΠΟΥ



Στη σελίδα που θα ανοίξει πληκτρολόγησε την εργασία στο στον αντίστοιχο χώρο και πάτα Υποβολή



Τώρα πια έχεις ολοκληρώσει την ενότητα. Όλα αυτά δεν είναι απαραίτητο να γίνουν σε μία μέρα. Μπορείς να προχωρήσεις με τους δικούς σου ρυθμούς,

αρκεί όταν τελειώσεις να έχεις καταλάβει καλά τους διάφορους όρους που παρουσιάζονται στο συγκεκριμένο μάθημα. Όποτε θέλεις φυσικά μπορείς να επανέλθεις για μια μικρή επανάληψη!