

2019-2020

Eclass – Πειράματα Χημείας Λυκείου



**ΠΡΟΤΕΙΝΟΜΕΝΕΣ
ΔΡΑΣΤΗΡΙΟΤΗΤΕΣ ΜΕ ΠΕΙΡΑΜΑΤΑ
ΣΤΗ ΧΗΜΕΙΑ ΠΟΥ ΜΠΟΡΕΙ ΝΑ
ΓΙΝΟΥΝ ΣΤΟ ΕΡΓΑΣΤΗΡΙΟ ΑΛΛΑ ΚΑΙ
ΕΙΚΟΝΙΚΑ (ΦΩΤΟΔΕΝΔΡΟ, ΡΗΕΤ)**

ΑΡΙΣΤΕΙΔΗΣ ΓΚΑΤΣΗΣ

ΦΥΣΙΚΟΣ-ΥΠΕΥΘΥΝΟΣ ΕΚΦΕ ΚΑΡΔΙΤΣΑΣ

2019-2020

ΠΕΙΡΑΜΑΤΑ ΧΗΜΕΙΑΣ σχ. Έτος 2019-20 ΓΕΛ-ΕΠΑΛ

Μετά από σχετική εισήγηση του Ινστιτούτου Εκπαιδευτικής Πολιτικής (πράξη 34/29-08-2019 του Δ.Σ) Αθήνα 16-09-2019 Αρ. Πρωτ. 143377/Δ2
ΕΚΦΕ ΚΑΡΔΙΤΣΑΣ

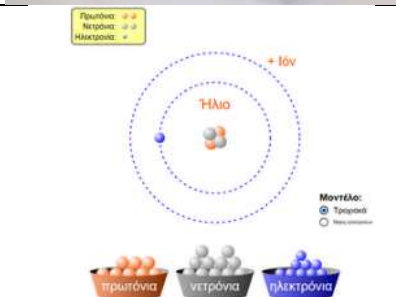
	<p>1. Γ Λυκείου Παράδειγμα ώσμωσης από τον Φυσικό Κόσμο (οδηγίες για πείραμα στο σπίτι) - https://tinyurl.com/vtda5kz 2. Γ Λυκείου Πείραμα ώσμωσης με πατάτες (video) https://tinyurl.com/y95lh9kf</p>
	<p>Γ Λυκείου Πειράματα της διάλυσης NH_4Cl και CaCl_2 – Video https://tinyurl.com/t25pnmk (ΚΕΦΑΛΑΙΟ 2. ΘΕΡΜΟΧΗΜΕΙΑ)</p>
	<p>Γ Λυκείου «Παράγοντες που επηρεάζουν την ταχύτητα αντίδρασης. Καταλύτες» Πειραματική ποιοτική μελέτη της επίδρασης της επιφάνειας στερεού στην ταχύτητα της χημικής αντίδρασης: Αντίδραση στερεού Mg (ή Zn) με υδατικό διάλυμα υδροχλωρικού οξέος: $\text{Mg(s)} + \text{HCl(aq)} \rightarrow \text{MgCl}_2\text{(s)} + \text{H}_2\text{(g)} \uparrow$ (video) https://tinyurl.com/wms7ak7 Παρατήρηση της επίδρασης τεμαχισμού του Mg (επιφάνεια επαφής) στην ταχύτητα έκλυσης των παραγόμενων φυσαλίδων υδρογόνου.</p>
	<p>Γ Λυκείου «Παράγοντες που επηρεάζουν την ταχύτητα αντίδρασης. Καταλύτες» Πειραματική μελέτη παραγόντων που επηρεάζουν την ταχύτητα της αντίδρασης: Διάσπαση υπεροξειδίου του υδρογόνου με καταλύτη KJ (οδηγίες ΕΚΦΕ Καρδίτσας για πείραμα στο σπίτι) - https://tinyurl.com/qogf2ml Πείραμα για το σπίτι: Αντίδραση παραγωγής CO_2 κατά τη διάλυση σε νερό αναβράζοντας δισκίου π.χ. με βιταμίνη C. Παρατήρηση της μεταβολής της ταχύτητας έκλυσης φυσαλίδων CO_2 ανάλογα με τη μεταβολή της θερμοκρασίας, της ποσότητας του αντιδρώντος και της επιφάνειας επαφής (λειοτριβήση).</p>
	<p>Γ Λυκείου Ταχύτητα αντίδρασης και παράγοντες που την επηρεάζουν (κείμενο-ΕΚΦΕ Καρδίτσας) - https://tinyurl.com/rcetdkb 1. Επίδραση της συγκέντρωσης στην ταχύτητα της αντίδρασης (video). https://www.youtube.com/watch?v=E9Ze-OiJZMU 2. Επίδραση της θερμοκρασίας στην ταχύτητα της αντίδρασης.</p>
	<p>Γ Λυκείου Παράγοντες που επηρεάζουν τη θέση της χημικής ισορροπίας https://tinyurl.com/s26zmg2 Επίδραση των παραμέτρων "συγκέντρωση" και "θερμοκρασία" στην θέση της χημικής ισορροπίας. Αντιδρώντα: ιόντα Κοβαλτίου και Χλωρίου και προϊόντα: Χλωριούχο Κοβάλτιο. Η αυξομείωση της συγκέντρωσης των ιόντων επιτυγχάνεται με την προσθήκη HCl.</p>
	<p>Β Λυκείου Για την ισομέρεια αλυσίδας μπορεί να αξιοποιηθεί το διδακτικό υλικό: Ισομέρεια αλυσίδας – Βουτάνιο. http://photodentro.edu.gr/aggregator/lo/photodentro-lor-8521-2452</p>
	<p>Β Λυκείου Καύσεις υδρογονανθράκων (φωτόδενδρο - VIDEO) http://photodentro.edu.gr/video/r/8522/797</p>
	<p>Β Λυκείου Οξείδωση αιθανόλης (video) https://www.youtube.com/watch?v=itTmsTGpPiY</p>



B Λυκείου Όξινος χαρακτήρας των καρβοξυλικών οξέων (video)
<http://youtu.be/9vx81elwOEI>



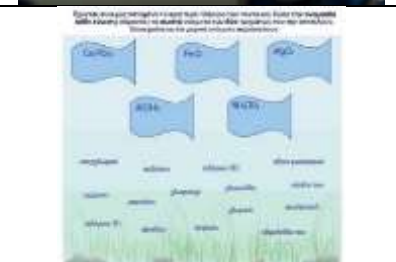
B Λυκείου Παρασκευή σαπουνιού (video)
<https://www.youtube.com/watch?v=C8ucp3Amtt4>



A Λυκείου Κατασκεύασε ένα άτομο (Fet) - <https://tinyurl.com/yd8h9ro9>
Επιστήμονες και ατομική θεωρία (Φωτόδενδρο) - <https://tinyurl.com/reogrd5>
Παιχνίδι τοποθέτησης στοιχείων του περιοδικού πίνακα (Φωτόδενδρο)
<https://tinyurl.com/sfzbmjd>



A Λυκείου Πυροχημική ανίχνευση μετάλλων (video)
<https://tinyurl.com/s794kpy>



A Λυκείου «Παιχνίδι ονοματολογίας ανόργανων ενώσεων» (Φωτόδενδρο)
<https://tinyurl.com/ty4357d>



A Λυκείου Παρασκευή διαλύματος 2% κατά βάρος (video)
<http://www.youtube.com/watch?v=KGD2-8XLWγQ>



A Λυκείου Διαδοχικές εξουδετερώσεις οξέος από βάση (video)
<http://youtu.be/te5cEJcagq4>



A Λυκείου Επίδραση διαλυμάτων οξέων σε μέταλλα (video)
<https://tinyurl.com/rwpbeng>