Εργαστηριακές δραστηριότητες 2019-20
Γεν Λύκεια Α & Β

Χημεία

Α τάξη ημ & εσπ (2 ώρες) 1ου τετράμηνου	**Παρατηρήσεις**
Μελετώντας το περιεχόμενο τού χυμού του πορτοκαλιού	
Πυροχημική ανίχνευση μετάλλων (3)	
<u>Δραστηριότητα</u>: Οι μαθητές/τριες σε ομάδες να ταξινομήσουν χημικές ενώσεις με βάση τη διάλυση τους στο νερό και τη μέτρηση της αγωγιμότητας των διαλυμάτων που προκύπτουν.	
2ου τετράμηνου	
<u>Χαρακτηριστικές χημικές αντιδράσεις</u>. Προτείνονται αντιδράσεις όπως: - Καύση σύρματος Mg και μελέτη του παραγόμενου MgO. - Απλές αντικαταστάσεις π.χ. Mg ή Zn με HCl και Fe (καρφί) σε διάλυμα CuSO4. - Διπλές αντικαταστάσεις π.χ. AgNO3+KI, AgNO3+K2Cr2O7 ή K2CrO4, CuSO4+NaOH, Na2CO3 + HCl (έκλυση CO2). - Εξουδετερώσεις όπως HCl+NaOH (χωρίς ορατό αποτέλεσμα και με ορατό αποτέλεσμα με χρήση δείκτη).	
Χημικές αντιδράσεις και ποιοτική ανίχνευση ιόντων (6)	
Παρασκευή διαλύματος ορισμένης συγκέντρωσης - αραίωση διαλυμάτων (7)	
Β τάξη ημ & εσπ (2 ώρες) 1ου τετράμηνου	
<u>Δραστηριότητα</u>: Οι μαθητές/τριες σε ομάδες μελετούν τη διαλυτότητα στο νερό και στη βενζίνη οργανικών ενώσεων.	
Παρασκευή αιθανόλης (απόσταξη αλκοολούχου ποτού)	
2ου τετράμηνου	
Οξείδωση αιθανόλης (1,β)	
Όξινος χαρακτήρας των καρβοξυλικών οξέων (3)	
Παρασκευή σαπουνιού (6)	