



ΕΛΛΗΝΙΚΗ ΔΗΜΟΚΡΑΤΙΑ
ΥΠΟΥΡΓΕΙΟ ΠΑΙΔΕΙΑΣ & ΘΡΗΣΚΕΥΜΑΤΩΝ
ΠΕΡ/ΚΗ Δ/ΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ & Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠ/ΣΗΣ
ΝΟΤΙΟΥ ΑΙΓΑΙΟΥ
2ο ΠΕ.Κ.Ε.Σ. Ν. Αιγαίου

ΣΤΥΛΙΑΝΟΣ ΟΡΦΑΝΟΣ
Συντονιστής Εκπαιδευτικού Έργου
Φυσικών Επιστημών Δωδεκανήσου
Επικοινωνία: ☎ 2241364849 ✉ stelioso@sch.gr

Ρόδος, 28-01-2022
Αρ. Πρωτ.: 22

Προς

Εκπαιδευτικούς ΠΕ04- Φυσικών Επιστημών Γυμνασίων και Λυκείων Ν. Δωδεκανήσου (μέσω της ΔΔΕ Δωδεκανήσου)

Κοιν.

Περιφερειακή Διεύθυνση Πρωτοβάθμιας και Δευτεροβάθμιας Εκπαίδευσης Νοτίου Αιγαίου

Θέμα: «Πρόσκληση σε εκπαιδευτική διαδικτυακή συνάντηση- 8η παρουσίαση πειραμάτων Φυσικών Επιστημών»

Ο υπεύθυνος του ΕΚΦΕ Κω σε συνεργασία με τον Συντονιστή Εκπαιδευτικού Έργου ΠΕ04 του 2ου ΠΕ.Κ.Ε.Σ. Ν. Αιγαίου προσκαλούν σε διαδικτυακή εκπαιδευτική συνάντηση του εκπαιδευτικούς, που διδάσκουν σε Γυμνάσια και Λύκεια του νομού Δωδεκανήσου Φυσικές Επιστήμες, με θέμα την παρουσίαση πειραμάτων στο μάθημα της Χημείας.

Ημέρα παρουσίασης των πειραμάτων: Τρίτη 1 Φεβρουαρίου 2022

Σύνδεση στην πλατφόρμα τηλεκπαίδευσης: 11:35-11:45

Έναρξη παρουσίασης: 11:45 **Λήξη:** 13:45

Η παρουσίαση θα γίνει στο δωμάτιο:

<https://minedu-secondary2.webex.com/meet/papadakh>

Πρόγραμμα παρουσίασης πειραμάτων:

8^η Παρουσίαση πειραμάτων Φυσικών Επιστημών

A. Μάθημα: Χημεία

Κεφάλαιο: Αλκάλια

Τάξεις που μπορεί να εφαρμοστεί: Γ΄ Γυμνασίου Α΄ Λυκείου

Τάξη που πρέπει να διδαχτεί τώρα: Γ΄ Γυμνασίου Α΄ Λυκείου

Πειράματα που θα παρουσιαστούν:

1. Φυσικές ιδιότητες του Νατρίου.

2. Αντίδραση του Νατρίου με νερό.
3. Πυροχημική ανίχνευση του Νατρίου
4. Φυσικές ιδιότητες του Καλίου.
5. Αντίδραση του Καλίου με νερό.
6. Πυροχημική ανίχνευση του Καλίου

Β. Μάθημα: Χημεία

Κεφάλαιο: εξουδετέρωση

Τάξεις που μπορεί να εφαρμοστεί: Γ΄ Γυμνασίου Α΄ Λυκείου

Τάξη που μπορεί να διδαχτεί τώρα: Γ΄ Γυμνασίου Α΄ Λυκείου

Πειράματα που θα παρουσιαστούν:

1. Παιχνίδι εξουδετέρωσης

Γ. Μάθημα: Χημεία

Κεφάλαιο: Ηλεκτρόλυση του νερού

Τάξεις που μπορεί να εφαρμοστεί: Β΄ Γ΄ Γυμνασίου Α΄ Β΄ Γ΄ Λυκείου

Τάξη που μπορεί να διδαχτεί τώρα: Β΄ Γυμνασίου Β΄ Λυκείου

Πειράματα που θα παρουσιαστούν:

1. Ηλεκτρόλυση με πολύ απλά υλικά
2. «Έγχρωμη» ηλεκτρόλυση I
3. «Έγχρωμη» ηλεκτρόλυση II
4. Ηλεκτρόλυση σε συσκευή Hoffman. Ποιοτική και ποσοτική των παραγόμενων αερίων της ηλεκτρόλυσης.

Δ. Μάθημα: Χημεία

Κεφάλαιο: Απόσταξη αλκοολούχου ποτού.

Τάξεις που μπορεί να εφαρμοστεί: Β΄ Γ΄ Γυμνασίου Α΄ Β΄ Λυκείου

Τάξη που μπορεί να διδαχτεί τώρα: Β΄ Γυμνασίου Β΄ Λυκείου

Πειράματα που θα παρουσιαστούν:

1. Απόσταξη.
2. Ανίχνευση του προϊόντος της απόσταξης.

Ε. Μάθημα: Χημεία

Κεφάλαιο: Οξείδωση αιθανόλης.

Τάξεις που μπορεί να εφαρμοστεί: Β΄ Λυκείου

Τάξη που μπορεί να διδαχτεί τώρα: Β΄ Λυκείου

Πειράματα που θα παρουσιαστούν:

1. Καταλυτική αφυδρογόνωση.
2. Οξείδωση με KMnO_4
3. Οξείδωση με $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$.

Με εκτίμηση
Δρ. Στυλιανός Ορφανός
ΣΕΕ Φυσικών Επιστημών Δωδεκανήσου