

ΕΚΦΕ ΝΟΤΙΟΥ Δ/ΣΟΥ

ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΑΛΚΟΟΛΩΝ

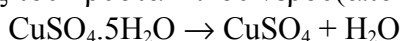
ΣΤΟΧΟΙ: ΠΑΡΑΣΚΕΥΗ ΑΠΟΛΥΤΗΣ ΑΛΚΟΟΛΗΣ
ΑΝΤΙΔΡΑΣΕΙΣ ΔΙΑΚΡΙΣΗΣ- ΤΑΥΤΟΠΟΙΗΣΗΣ ΑΛΚΟΟΛΩΝ

Α: ΠΑΡΑΣΚΕΥΗ ΑΠΟΛΥΤΗΣ ΑΛΚΟΟΛΗΣ

ΟΡΓΑΝΑ ΚΑΙ ΧΗΜΙΚΑ ΑΝΤΙΔΡΑΣΤΗΡΙΑ.

1. Δοκιμαστικοί σωλήνες , σφαιρική φιάλη.
2. Γυάλινο χωνί , διηθητικό χαρτί, κάψα πορσελάνης.
3. Λύχνος υγραερίου , τρίποδας θέρμανσης , πλέγμα αμιάντου.
4. Αιθανόλη 95° , θειϊκός χαλκός.(CuSO₄.5H₂O.)

ΕΚΤΕΛΕΣΗ: 1. Βάλε στην κάψα 5g θειϊκού χαλκού ένυδρου και θέρμανε την , μέχρι απομάκρυνσης του κρυσταλλικού νερού(από μπλέ σε λευκή σκόνη).

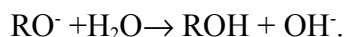
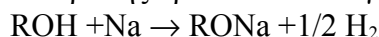


Μπλέ λευκό

2. Βάλε σε δοκιμαστικό σωλήνα περίπου 30ml αιθανόλης και πρόσθεσε τον άνυδρο λευκό θειϊκό χαλκό. Το δοκιμαστικό σωλήνα τοποθέτησε τον σε υδατόλουτρο 40-50°C
3. Διήθησε το περιεχόμενο μετά από λίγα λεπτά.(αιθανόλη 99,9°C.)

Β. ΑΝΤΙΔΡΑΣΗ ΑΙΘΑΝΟΛΗΣ ΜΕ ΜΕΤΑΛΛΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ.

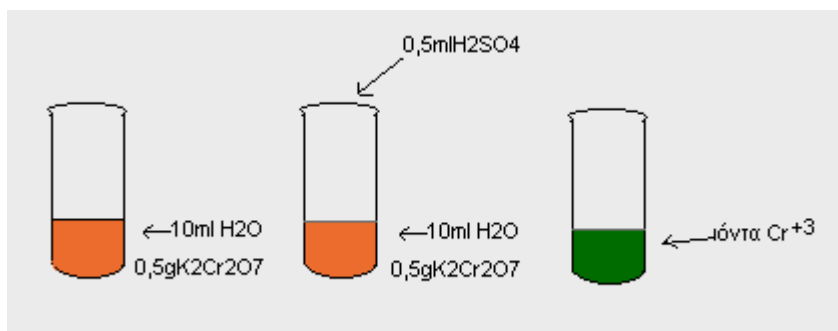
1. Σε δ/κό σωλήνα βάλε 5ml απολυτης αιθανόλης και ρίξε ένα μικρό κομμάτι νατρίου.
2. Μετα το πέρας της αντίδρασης πρόσθεσε 3-4στγ δείκτη φαιν/νης. Τι χρώμα έχει το διάλυμα.



3. Επανάλαβε την διαδικασία με αιθέρα. Τι παρατηρείς.:

Γ. ΟΞΕΙΔΩΣΗ ΤΗΣ ΑΙΘΑΝΟΛΗΣ ΜΕ Δ.Κ₂Cr₂O₇

1. Σε δ/κό σωλήνα βάλε 20ml νερο και 0,5g περίπου διχρωμικού καλίου. Ανακίνησε μέχρι να διαλυθεί και ρίξε 0,5ml π. H₂SO₄(πορτοκαλί διάλυμα).
2. Πρόσθεσε 5ml αιθανόλης και θέρμανε ελαφρά και προσεκτικά μεχρι το διάλυμα να γίνει πράσινο.
3. Επανάλαβε την διαδικασία οξείδωσης προπανόλης -2 με KMnO₄



ΥΠΕΥΘΥΝΟΣ ΕΚΦΕ ΝΟΤΙΟΥ Δ/ΣΟΥ
Κατοίκας Δ.