ΠΥΡΟΧΗΜΙΚΗ ΑΝΙΧΝΕΥΣΗ ΜΕΤΑΛΛΩΝ

Πορεία πειράματος (επίδειξης) : Για την πραγματοποίηση του πειράματος προτείνεται είτε η απευθείας έκθεση

στερεάς ποσότητας άλατος του μετάλλου σε φλόγα λύχνου, είτε διαλύματός του.

Α) Στερεό άλας

|  |  |
| --- | --- |
| Απαιτούμενα όργανα   * Ράβδος μαγνησίας ή σύρμα χρωμονικελίνης ή ξύλινο καλαμάκι * Λύχνος Bunsen * Πένσα ή κόφτης | Αντιδραστήρια   * + Άλας του μετάλλου που θέλουμε |

Πορεία

* Πυρώνουμε τη ράβδο μαγνησίας ή το σύρμα χρωμονικελίνης στη φλόγα του λύχνου ή στην περίπτωση που
* διαθέτουμε ξύλινο καλαμάκι διαβρέχουμε με νερό το άκρο του.
* Εμβαπτίζουμε τη ράβδο/το σύρμα/το καλαμάκι στο στερεό άλας.
* Πυρώνουμε το άκρο στη φλόγα και καταγράφουμε το παρατηρούμενο χρώμα.
* Αποκόπτουμε το άκρο και επαναλαμβάνουμε τη διαδικασία με το επόμενο δείγμα.

##### ΦΥΛΛΟ ΕΡΓΑΣΙΑΣ

ΟΜΑΔΑ Ονοματεπώνυμο

Πορεία:

* Συμπληρώστε την τρίτη στήλη του πίνακα (″χρώμα″) παρατηρώντας το πείραμα που εκτελεί ο καθηγητής σας:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Μέταλλο | Άλας | Χρώμα |
| Na | NaCl |  |
| K | KI |  |
| Ca | CaCl2 |  |
| Ba | BaCl2 |  |
| Sr | Sr(NO3)2 |  |
| Fe | FeCl3 |  |
| Cu | CuSO4 |  |

Αξιολόγηση: Με τη βοήθεια του πίνακα που συμπληρώσατε να βρείτε ποιο μέταλλο περιέχεται στα άγνωστα δείγματα:

|  |  |
| --- | --- |
| Χρώμα | Μέταλλο |
|  |  |
|  |  |