

Σχεδιάζοντας πασχαλινό αυγό με ιζήματα

Θεωρητικό μέρος

Με βάση τον παρακάτω πίνακα να προτείνετε ποια διαλύματα θα πρέπει να αναμείξετε ώστε να προκύψει το ίζημα με το επιθυμητό χρώμα. Στη συνέχεια να γράψετε τη χημική αντίδραση που προκύπτει με την ανάμειξη των δύο διαλυμάτων.

Πίνακας 1

| Διαθέσιμα Διαλύματα | | |
|---------------------|----------|----------|
| $Pb(NO_3)_2$ | KI | $FeCl_3$ |
| | $FeSO_4$ | |
| $CuSO_4$ | | $NaOH$ |

Πίνακας 2

| Ίζημα | Χρώμα ιζήματος | Διάλυμα 1 | Διάλυμα 2 | Χημική αντίδραση |
|------------|----------------|-----------|-----------|------------------|
| PbI_2 | κίτρινο | | | |
| $Cu(OH)_2$ | μπλε | | | |
| $Fe(OH)_2$ | πράσινο | | | |
| $Fe(OH)_3$ | καφέ | | | |

Πειραματική διαδικασία

1. Κολλάμε το τυπωμένο/σχεδιασμένο διηθητικό χαρτί σε διαφάνεια με στικ κόλα.
 2. Τα περιγράμματα του σχεδίου τα κάνουμε με στυλό διορθωτικού υγρού.
 1. Ρίξτε μια σταγόνα δεξιά και μια αριστερά από το Διάλυμα 1 πάνω στο διηθητικό χαρτί, στο χώρο του σχήματος με το επιθυμητό χρώμα.
 2. Από το Διάλυμα 2 ρίξτε μια σταγόνα στον ίδιο χώρο.
 3. Στη συνέχεια, με τη βοήθεια μπατονέτας απλώστε το στον επιθυμητό χώρο.
- Τι παρατηρείτε;

