

ΚΑΛΛΙΕΡΓΕΙΑ ΚΡΥΣΤΑΛΛΩΝ 14+**4ΜΤΟΥΣGR****YOUTUBE Βίντεο οδηγιών****<https://www.youtube.com/watch?v=FCCs3IEPfQk>**

Απαιτείται καθ' όλη τη διάρκεια επιβλεψη και βοήθεια ενήλικου.

Παρακαλώ διαβάστε τις ακόλουθες οδηγίες, τις οδηγίες ασφαλείας και τις πληροφορίες για τις πρώτες βοήθειες που παρέχονται σε περίπτωση ατυχήματος.

Κρατήστε τις οδηγίες για μελλοντική αναφορά.

**ΠΡΟΕΙΔΟΠΟΙΗΣΗ:** ΔΕΝ ΕΙΝΑΙ ΠΑΙΧΝΙΔΙ. ΠΡΟΟΡΙΖΕΤΑΙ ΝΑ ΕΙΝΑΙ ΕΝΑ ΕΚΠΑΙΔΕΥΤΙΚΟ ΣΕΤ ΤΟ ΟΠΟΙΟ ΕΠΙΔΕΙΚΝΥΕΙ ΜΙΑ ΕΠΙΣΤΗΜΟΝΙΚΗ ΑΡΧΗ ΜΕ ΔΙΑΣΚΕΔΑΣΤΙΚΟ ΤΡΟΠΟ. ΟΛΗ Η ΣΥΝΑΡΜΟΛΟΓΗΣΗ ΚΑΙ Η ΛΕΙΤΟΥΡΓΙΑ ΤΟΥ ΠΕΙΡΑΜΑΤΟΣ ΘΑ ΠΡΕΠΕΙ ΝΑ ΓΙΝΕΙ ΚΑΙ ΝΑ ΕΠΙΒΛΕΦΘΕΙ ΑΠΟ ΕΝΑΝ ΕΝΗΛΙΚΑ Ή ΑΠΟ ΚΑΠΟΙΟΝ ΠΟΥ ΕΙΝΑΙ ΑΝΩ ΤΩΝ 14 ΕΤΩΝ. ΔΙΑΒΑΣΤΕ ΟΛΕΣ ΤΙΣ ΟΔΗΓΙΕΣ ΠΡΟΤΟΥ ΞΕΚΙΝΗΣΤΕ. ΑΚΑΤΑΛΛΗΛΟ ΓΙΑ ΠΑΙΔΙΑ ΚΑΤΩ ΤΩΝ 3 ΕΤΩΝ ΛΟΓΩ ΜΙΚΡΩΝ ΚΟΜΜΑΤΙΩΝ. ΚΙΝΔΥΝΟΣ ΠΝΙΓΜΟΥ.**ΠΡΟΕΙΔΟΠΟΙΗΣΗ:** ΑΥΤΟ ΤΟ ΣΕΤ ΠΕΡΙΛΑΜΒΑΝΕΙ ΧΗΜΙΚΕΣ ΟΥΣΙΕΣ ΟΙ ΟΠΟΙΕΣ ΜΠΟΡΕΙ ΝΑ ΕΙΝΑΙ ΒΛΑΒΕΡΕΣ ΑΝ ΧΡΗΣΙΜΟΠΟΙΗΘΟΥΝ ΛΑΝΘΑΣΜΕΝΑ.**ΠΡΟΣΟΧΗ!** ΠΕΡΙΕΧΕΙ ΚΑΠΟΙΕΣ ΧΗΜΙΚΕΣ ΟΥΣΙΕΣ ΟΙ ΟΠΟΙΕΣ ΕΧΟΥΝ ΚΑΤΗΓΟΡΙΟΠΟΙΗΘΕΙ ΩΣ ΚΙΝΔΥΝΟΙ ΑΣΦΑΛΕΙΑΣ. ΔΙΑΒΑΣΤΕ ΤΙΣ ΟΔΗΓΙΕΣ ΠΡΙΝ ΑΠΟ ΤΗ ΧΡΗΣΗ, ΑΚΟΛΟΥΘΗΣΤΕ ΤΕΣ ΚΑΙ ΚΡΑΤΗΣΤΕ ΤΕΣ ΓΙΑ ΑΝΑΦΟΡΑ. ΜΗΝ ΑΦΗΣΤΕ ΤΙΣ ΧΗΜΙΚΕΣ ΟΥΣΙΕΣ ΝΑ ΕΡΘΟΥΝ ΣΕ ΕΠΑΦΗ ΜΕ ΚΑΠΟΙΟ ΜΕΡΟΣ ΤΟΥ ΣΩΜΑΤΟΣ, ΕΙΔΙΚΑ ΤΟ ΣΤΟΜΑ ΚΑΙ ΤΑ ΜΑΤΙΑ. ΚΡΑΤΗΣΤΕ ΜΑΚΡΙΑ ΑΠΟ ΤΑ ΠΕΙΡΑΜΑΤΑ ΤΑ ΠΑΙΔΙΑ ΜΙΚΡΟΤΕΡΗΣ ΗΛΙΚΙΑΣ ΚΑΙ ΤΑ ΖΩΑ. ΑΠΟΘΗΚΕΥΣΤΕ ΤΙΣ ΧΗΜΙΚΕΣ ΟΥΣΙΕΣ ΣΕ ΜΕΡΟΣ ΠΟΥ ΝΑ ΜΗΝ ΦΤΑΝΟΥΝ ΤΑ ΜΙΚΡΑ ΠΑΙΔΙΑ.

Παρακαλώ διαβάστε τις ακόλουθες οδηγίες, τις οδηγίες ασφαλείας και τις πληροφορίες πρώτων βοηθειών που παρέχονται σε περίπτωση ατυχήματος.

Κρατήστε τις οδηγίες για αναφορά.

Σε περίπτωση τυχαίας κατάποσης επικίνδυνων ουσιών, παρακαλώ καλέστε το τοπικό κέντρο δηλητηριάσεων (το κεντρικό γραφείο για πληροφορίες πρώτων βοηθειών) ή το τοπικό σας νοσοκομείο.

Κέντρο Δηλητηριάσεων: ΤΗΛ. 210 -7793777

ΟΔΗΓΙΕΣ ΑΣΦΑΛΕΙΑΣ ΓΙΑ ΕΝΗΛΙΚΕΣ

1. Ο ενήλικας που θα επιβλέπει θα πρέπει να είναι σίγουρος ότι αυτό το σετ είναι κατάλληλο και ασφαλές για τις ικανότητες του παιδιού πριν συνεχίσει.
2. Εξαιτίας του γεγονότος ότι οι ικανότητες των παιδιών ποικίλουν κατά πολύ, ακόμη και εντός της ίδιας ηλικιακής ομάδας, οι ενήλικες που επιβλέπουν θα πρέπει να κρίνουν για το ποιες δραστηριότητες είναι κατάλληλες για το κάθε παιδί.
3. Ο ενήλικας που επιβλέπει θα πρέπει να συζητήσει τις προειδοποιήσεις και τις οδηγίες ασφαλείας με το παιδί ή τα παιδιά πριν ξεκινήσει το πείραμα.

ΟΔΗΓΙΕΣ ΑΣΦΑΛΕΙΑΣ

- Διαβάστε τις οδηγίες πριν από τη χρήση. Ακολουθήστε τις και κρατήστε τις σε ένα ασφαλές μέρος για αναφορά.
- Είναι απαραίτητη η επιβλεψη και η βοήθεια ενός ενήλικα καθ' όλη τη διάρκεια του πειράματος.
- Η λανθασμένη χρήση χημικών μπορεί να προκαλέσει τραυματισμό και βλάβη στην υγεία. Ακολουθήστε την διαδικασία μόνο όπως περιγράφεται.
- Μην επιτρέπετε σε χημικές ουσίες να έρθουν σε επαφή με τα μάτια, το στόμα ή κάποιο άλλο μέρος του σώματος. Αν έρθει κάτι σε επαφή με το δέρμα, χρησιμοποιήστε άφθονο φρέσκο νερό για να το ξεπλύνετε (δείτε τις οδηγίες πρώτων βοηθειών παρακάτω).
- Κρατήστε το βραστό νερό, τα διαλύματα και τους κρυστάλλους σε μέρη που τα μικρά παιδιά δε μπορούν να φτάσουν. Σε περίπτωση καψίματος ή εγκαύματος, δροσίστε τις παθούσες περιοχές με άφθονο νερό για 5 λεπτά. Σε περίπτωση αμφιβολίας, αναζητήστε ιατρική βοήθεια χωρίς καθυστέρηση.
- Κρατήστε τα μικρά παιδιά και τα ζώα μακριά από την περιοχή του πειράματος όταν χρησιμοποιείτε το σετ.
- Μην εισπνέετε τους χρωματιστούς κόκκους σκόνης.
- Μην τρώτε, πίνετε ή καπνίζετε στην περιοχή του πειράματος.
- Μην χρησιμοποιείτε εξοπλισμό που δεν παρέχεται σε αυτό το σετ, εκτός και αν σας συμβουλεύουν οι οδηγίες να κάνετε έτσι.
- Κρατήστε την περιοχή καθαρή από εμπόδια, καλά φωτισμένη και ευαέρη. Να εργάζεστε κοντά σε νεροχύτη ή σε κάποια άλλη παροχή νερού.
- Να φοράτε κατάλληλα ρούχα, γάντια και προστατευτικά για τα μάτια και το πρόσωπο, όταν θα χειρίζεστε τους χρωματιστούς κόκκους σκόνης και όταν θα αφαιρείτε τους κρυστάλλους από το δοχείο.
- Καθαρίστε όλο τον εξοπλισμό μετά τη χρήση.
- Πλύνετε τα χέρια και την περιοχή του πειράματος μετά το πείραμα και αφέστε τους χημικούς ουσίες ή τους κρυστάλλους.
- Σιγουρευτείτε ότι όλα τα δοχεία είναι πλήρως κλεισμένα και φυλαγμένα σωστά μετά τη χρήση.
- Μην χρησιμοποιείτε για αποθήκευση τροφίμων δοχεία τα οποία έχουν χρησιμοποιηθεί στο πείραμα.
- Όταν δε χρησιμοποιείτε αυτό το σετ, αποθηκεύστε το σε ένα ασφαλές μέρος που να μην φτάνουν τα παιδιά.
- Τοποθετήστε τους ολοκληρωμένους κρυστάλλους σε ένα πιάτο ή σε ένα μη πορώδες υλικό, καθώς το χρώμα των κρυστάλλων θα παραμείνει ευδιάλυτο και ενδέχεται να λεκιάσει τις επιφάνειες.
- Πετάξτε τα υλικά σύμφωνα με τους κανονισμούς υγιεινής και ασφάλειας και τους περιβαλλοντικούς κανονισμούς της χώρας σας.
- Να φοράτε πάντα προστατευτικά για τα μάτια.

ΠΡΩΤΕΣ ΒΟΗΘΕΙΕΣ

Αν κάποια χημική ουσία ή κάποιο διάλυμα έρθει σε επαφή με το δέρμα, ξεπλύνετε αμέσως με σαπούνι και νερό. Αν κάποια χημική ουσία ή κάποιο διάλυμα έρθει σε επαφή με τα μάτια, ξεπλύνετε αμέσως με άφθονο νερό τουλάχιστον για 15 λεπτά.

Αν προκληθεί κάποιος ερεθισμός, αναζητήστε ιατρική βοήθεια. Αν εισπνεύσετε κάποια χημική ουσία, εισπνεύστε καθαρό αέρα. Αν υπάρξουν συμπτώματα, αναζητήστε ιατρική βοήθεια.

Αν καταποθεί κάποια χημική ουσία, διάλυμα ή κρύσταλλοι, ξεπλύνετε αμέσως το στόμα με νερό, πιείτε μεγάλη ποσότητα νερού ή γάλατος και αναζητήστε άμεσα ιατρική βοήθεια ή καλέστε το κέντρο δηλητηριάσεων.

ΠΕΡΙΕΧΟΜΕΝΑ

Μεγάλη τσάντα που περιέχει άσπρους κρυστάλλους x 1 (μία βάση που λέγεται φωσφορικό αμμώνιο), μικρή τσάντα που περιέχει μείγμα κόκκων x 3, δοχείο x 1, κουτάλι για τους κόκκους x 1, αναλυτικές οδηγίες.

Επίσης απαιτείται αλλήλα δεν συμπεριλαμβάνεται: ένα δοχείο με καυτό νερό, μία ποδιά, προστατευτικά γυαλιά και πλαστικά γάντια.

ΣΗΜΑΝΤΙΚΕΣ ΠΑΡΑΤΗΡΗΣΕΙΣ

1. Τα μείγματα διαφορετικών χρωματιστών κόκκων περιλαμβάνουν τις ακόλουθες χημικές ουσίες: Άσπροι κόκκοι: Θεϊκό αργίλιο – κάλιο. Μπλε κόκκοι: Θεϊκό αργίλιο-κάλιο, χλωριούχο νάτριο και λαμπρό κυανό FCF. Κόκκινοι κόκκοι: Θεϊκό αργίλιο-κάλιο και αμάραντος. Παρακαλώ να έχετε υπόψη ότι τα μείγματα των μπλε και κόκκινων κόκκων έχουν έντονα χρώματα. Ενώ βοηθάνε στην παραγωγή όμορφων κρυστάλλων, να προσέχετε να μην ρίξετε κάτω κάποιο χρωματικό διάλυμα ή μείγμα κόκκων! Αν και κάποιοι λεκέδες στο δέρμα σας θα ήταν προσωρινοί, μπορεί να αφήσουν μόνιμους λεκέδες σε ρούχα ή σε επιφάνειες. Καλύψτε με παλιές εφημερίδες το χώρο του πειράματος και καθαρίστε το χώρο μετά το πείραμα. Πετάξτε το χρωματικό διάλυμα και τα απορριμμένα μείγματα κόκκων προσεκτικά για να αποφευχθεί τυχόν λεκίασμα του νεροχύτη και των σωληνώσεων.
2. Η ένωση των άσπρων κρυστάλλων (Φωσφορικό αμμώνιο) είναι υγροσκοπική: τείνει να «αιχμαλωτίζει» την υγρασία που υπάρχει στον αέρα και αυτό το φαινόμενο δημιουργεί συνδέσμους μεταξύ των κρυστάλλων. Το υλικό μπορεί να σκληρύνει (να κάνει κρούστα), αλλά μπορεί μετά να διαλυθεί πολύ εύκολα, σε ζάχαρη.

ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ & ΣΧΟΛΙΑ

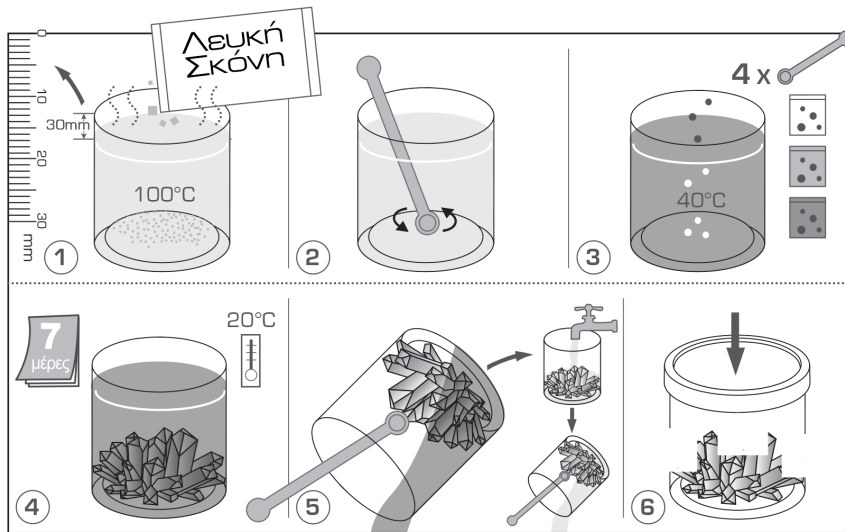
Σας εκτιμούμε ως πελάτη και η ικανοποίησή σας με αυτό το προϊόν είναι σημαντική για εμάς. Σε περίπτωση που έχετε οποιαδήποτε σχόλια, ή ερωτήσεις, ή διαπιστώσετε ότι κάποια από τα κομμάτια της συσκευασίας λείπουν ή είναι ελαττωματικά, παρακαλώ μη διστάσετε να επικοινωνήσετε με το διανομέα μας στη χώρα σας, η διεύθυνση του οποίου αναγράφεται στη συσκευασία. Είστε επίσης ευπρόσδεκτοι να επικοινωνήσετε με την ομάδα διαφημιστικής υποστήριξης του προϊόντος στο Email: infodesk@4M-IND.com, Fax (852) 25911556, Tel (852) 28936241, Web site: WWW.4M-IND.COM

ΚΑΛΛΙΕΡΓΕΙΑ ΚΡΥΣΤΑΛΛΩΝ 14+

A. ΟΔΗΓΙΕΣ: ΑΠΑΙΤΕΙΤΑΙ ΕΠΒΛΕΨΗ ΕΝΗΛΙΚΑ ΚΑΘ'ΟΛΗ ΤΗ ΔΙΑΡΚΕΙΑ. ΠΡΟΣΕΧΕΤΕ ΠΟΛΥ ΜΕ ΤΟ ΚΑΥΤΟ ΝΕΡΟ ΚΑΙ ΤΑ ΔΙΑΛΥΜΑΤΑ. ΝΑ ΧΕΙΡΙΖΕΣΤΕ ΜΕ ΙΔΙΑΙΤΕΡΗ ΠΡΟΣΟΧΗ ΤΟΥΣ ΚΡΥΣΤΑΛΛΟΥΣ, ΚΑΘΩΣ ΟΙ ΑΚΡΕΣ ΤΟΥΣ ΕΙΝΑΙ ΠΟΛΥ ΔΙΧΜΗΡΕΣ ΚΑΙ ΣΠΑΝΕ ΕΥΚΟΛΑ!

1.Θα χρειαστείτε 200ml καυτού νερού για να μεγαλώσετε τους κρυστάλλους σας. Χρησιμοποιήστε βραστό νερό (στους 100°C) αν είναι δυνατό, καθώς κάνει τους κρυστάλλους να αναπτύσσονται καλύτερα. Για να μετρήσετε ακριβώς την ποσότητα των 200 ml, ρίξτε το καυτό ή το βραστό νερό σε ένα δοχείο ώπου να φτάσει τα 30mm κάτω από το χείλος του δοχείου. Μπορείτε να χρησιμοποιήσετε την κλίμακα δίπλα στο διάγραμμα ή ένα χάρακα για να μετρήσετε τα 30mm. Τώρα προσθέστε τα περιεχόμενα της μεγάλης τσάντας (την άσηρη ένωση των κρυστάλλων) στο νερό.

Σημείωση: Εναλλακτικά μπορείτε να χρησιμοποιήσετε μία κούπα με μεζούρα για τα 200 ml καυτού ή βραστού νερού και να ρίξετε αυτό στο δοχείο.



2. Ανακατέψτε μέχρι όλη η σκόνη να διαλυθεί και να γίνει ένα διάλυμα. Αφήστε το διάλυμα να κρυώσει στο δοχείο μέχρι να είναι χλιαρό(ούτε πολύ κρύο, ούτε πολύ ζεστό και ιδανικά γύρω στους 40°C).

3. Χρησιμοποιώντας το κουτάλι για τους κόκκους (σιγουρευτείτε ότι είναι καθαρό και στεγνό πριν από τη χρήση),ρίξτε απαλά τα απαιτούμενα μείγματα κόκκων στην επιφάνεια του χλιαρού διαλύματος. **Θα χρειαστεί να ρίξετε μόνο 4 κουταλιές χρωματιστών κόκκων. Μην βάλτε και τις 3 τσάντες με τους χρωματιστούς κόκκους στο διάλυμα.** Ανατρέξτε στον παρακάτω πίνακα για τον αριθμό των κουταλιών των διαφορετικών κόκκων που απαιτείται για την καλλιέργεια των διαφορετικών χρωματιστών κρυστάλλων. Τα κομμάτια

θα πρέπει να βυθιστούν και να απλωθούν ίσα στη βάση του δοχείου. ΜΗΝ ΑΝΑΚΑΤΕΨΕΤΕ ΤΟ ΔΙΑΛΥΜΑ. Επίσης, προσπαθήστε να μην κουνήσετε κάποιες από τις ενώσεις που ενδέχεται να έχουν πέσει στον πάτο του δοχείου. Σημείωση: Χειριστείτε τους χρωματιστούς κόκκους με προσοχή, καθώς το χρώμα τους μπορεί να αφήσει fleκές. Πετάξτε τους αχρησιμοποίητους κόκκους.

ΠΙΝΑΚΑΣ ΑΝΑΜΕΙΞΗΣ ΧΡΩΜΑΤΩΝ	ΜΠΛΕ ΚΟΚΚΟΙ	ΚΟΚΚΙΝΟΙ ΚΟΚΚΟΙ	ΑΣΠΡΟΙ ΚΟΚΚΟΙ
Γαλαζοπράσινο	4 κουταλιές	-	-
Μπλε ανοιχτό	1 κουταλιά	-	3 κουταλιές
Μοβ σκούρο	2 κουταλιές	2 κουταλιές	-
Βαθύ Κόκκινο	-	4 κουταλιές	-
Ροζ ανοιχτό	-	1 κουταλιά	3 κουταλιές
Διαφανές	-	-	4 κουταλιές

4. Οι κρυστάλλοι χρειάζονται μία θερμοκρασία άνω των 20°C για να αναπτυχθούν κανονικά. Ακουμπήστε προσεκτικά το δοχείο σε ένα ζεστό δωμάτιο ή στην κορυφή του ψυγείου σας, όπου θα είναι ζεστό. ΜΗ ΒΑΛΕΤΕ ΚΑΠΑΚΙ ΣΤΟ ΔΟΧΕΙΟ. Διαλέξτε ένα μέρος όπου το δοχείο θα παραμείνει ανενόχλητο για τουλάχιστον 15 ώρες, έτσι ώστε οι κρυστάλλοι να αρχίσουν να αναπτύσσονται. Παρατηρήστε τους κρυστάλλους ανά λίγες ώρες. Υπό κανονικές συνθήκες, οι κρυστάλλοι σας θα αρχίσουν να αναπτύσσονται από την πρώτη ημέρα και θα φτάσουν τα 55mm σε πλάτος και 40mm σε ύψος σε 4-7 ημέρες. Το μέγεθος θα ποικίλλει αναλόγως το περιβάλλον στο οποίο αναπτύσσονται οι κρυστάλλοι. Αν το περιβάλλον είναι κρύο ή έχει υγρασία, θα πάρει περισσότερο χρόνο να αναπτυχθούν. Σε κάποιες περιπτώσεις, μπορεί να χρειαστούν και εβδομάδες. ΓΙ'ΑΥΤΟ ΤΟ ΛΟΓΟ ΝΑ ΕΙΣΤΕ ΥΠΟΜΟΝΗΤΙΚΟΙ. Θα αξίζει η αναμονή! Σημείωση: Κατά τη διάρκεια της καλλιέργειας των κρυστάλλων, μπορεί στα εσωτερικά τοιχώματα του δοχείου να μεγαλώνουν μικροί κρυστάλλοι. Αυτή η ενέργεια ονομάζεται «αναρίχηση κρυστάλλων». Οι κρυστάλλοι δημιουργούνται, επειδή το υγρό ανεβαίνει

προς τα επάνω μέσω των μικρών ανοιγμάτων των κρυστάλλων και μεταξύ αυτών και του δοχείου (αυτή η κίνηση ονομάζεται τριχοειδής δράση). Έπειτα, επειδή το νερό εξατμίζεται, επιτρέπει με αυτό τον τρόπο τη δημιουργία κρυστάλλων. Ενδεχομένως, αυτοί οι μικροί κρυστάλλοι να αναπτυχθούν έξω από το δοχείο και να fleκιάσουν την επιφάνεια του τραπεζιού. Αφαιρέστε απαλά τους μικρούς κρυστάλλους, χωρίς να διαταράξετε το διάλυμα, όταν παρατηρήσετε ότι αναπτύσσονται στο εσωτερικό του δοχείου.

5. Όταν οι κρυστάλλοι έχουν φτάσει το μέγεθος που αναφέρθηκε παραπάνω, πετάξτε το περισσευούμενο διάλυμα. Καθώς γέρνετε το δοχείο, χρησιμοποιήστε το κουτάλι για τους κόκκους για να κρατήσετε τους κρυστάλλους μέσα στο δοχείο. Μόλις ρίξετε το διάλυμα, δε μπορείτε να το χρησιμοποιήσετε ξανά,

οπότε ΣΙΓΟΥΡΕΥΕΙΤΕ ΟΤΙ ΟΙ ΚΡΥΣΤΑΛΛΟΙ ΣΑΣ ΕΧΟΥΝ ΑΝΑΠΤΥΧΘΕΙ ΠΡΟΤΟΥ ΠΕΤΑΞΕΤΕ ΤΟ ΔΙΑΛΥΜΑ. Για το χρωματικό διάλυμα, θα μπορούσατε να χρησιμοποιήσετε ένα φακό για να φωτίσει το διάλυμα και να παρατηρήσετε αν αναπτύσσονται κρυστάλλοι. Πιλήντε απαλά με φρέσκο νερό τους κρυστάλλους για λίγα δευτερόλεπτα. Μην πιλήντε τους κρυστάλλους για πολύ ώρα, αλλιώς θα διαλυθούν από το νερό. Τώρα αφήστε τους κρυστάλλους να στεγνώσουν. 6. Όταν οι κρυστάλλοι και το δοχείο στεγνώσουν τελείως, βάλτε το καπάκι στο δοχείο για να προστατέψετε τους κρυστάλλους από την υγρασία. Συγχαρητήρια! Οι κρυστάλλοι σας είναι έτοιμοι. Παρουσιάστε τους σαν μέρος της συλλογής των κρυστάλλων σας. Προσπαθήστε να καλλιέργησετε κρυστάλλους διαφορετικών χρωμάτων για να μεγαλώσετε τη συλλογή σας. Θα έχετε διαφορετικά σχήματα και σχέδια κάθε φορά.

Β. ΠΩΣ ΛΕΙΤΟΥΡΓΕΙ

Όταν προσθέτετε τη σκόνη στο καυτό νερό, αυτή σπάει σε μικρά μόρια. Αυτά τα μόρια είναι πολύ μικρά για να είναι ορατά. Το υγρό τότε αποκαλείται διάλυμα σκόνης. Στην πραγματικότητα, λέγεται κορεσμένο υδατικό διάλυμα, επειδή αν βάλτε περισσότερη σκόνη, δε θα διαλυθεί.

Το νερό κρύνει σταδιακά και κάποια ποσότητα του νερού εξατμίζεται. Τώρα το νερό δε μπορεί να έχει όλα τα κομμάτια του διαλυμένα και κάποια από αυτά ξεκινάνε να ενώνονται και πάλι. Περισσότερα μόρια ενώνονται και με το πέρασμα του χρόνου, οι ομάδες των μορίων ενώνονται μαζί. Τα μόρια ενώνονται οργανωμένα, δημιουργώντας τους κρυστάλλους που βλέπετε, με ίσιες άκρες και επίπεδη επιφάνεια.

Γ. ΔΙΑΣΚΕΔΑΣΤΙΚΕΣ ΠΛΗΡΟΦΟΡΙΕΣ

- Ο κρυστάλλος είναι ένα συμπαγές αντικείμενο το οποίο αποτελείται από μόρια (μερικές φορές άτομα, κάποιες άλλες ιόντα και μερικές φορές ομάδες ατόμων που ονομάζονται μόρια), τα οποία σχηματίζουν ένα κομψό σχέδιο. Το σχέδιο αυτό των μορίων επαναλαμβάνεται ξανά και ξανά σε όλο τον κρυστάλλο.
- Οι κρυστάλλοι μεγαλώνουν σε επτά βασικά σχέδια, τα οποία ονομάζονται συστήματα κρυστάλλων. Κάθε σύστημα έχει ένα διαφορετικό σχέδιο μορίων. Τα συστήματα κρυστάλλων ονομάζονται κυβικά, τετράγωνα, εξαγώνια, μονόκλινα, τρικλινα, ορθορομβικά και ρομβοεδρικά.
- Πολλοί βράχοι αποτελούνται από κρυστάλλους διαφορετικών ορυκτών. Στα συνηθισμένα ορυκτά ανήκουν ο χαλαζίας, ο άστρος, η κεροσίτη και ο μαρμαρυγίας.
- Οι πολύτιμοι λίθοι που λαμπυρίζουν στα δαχτυλίδια και τα κοιλιέ, όπως τα διαμάντια, τα σμαράγδια και τα ρουμπίνια, είναι κρυστάλλοι.
- Το μεγαλύτερο διαμάντι που βρέθηκε ποτέ, ήταν το διαμάντι Καθλινάν, το οποίο ανακαλύφθηκε στην Αφρική το 1905. Ζύγισε 621 γραμμάρια.
- Υπέροχοι και όμορφοι μεγάλοι κρυστάλλοι αναπτύσσονται ανάμεσα σε βράχους. Μερικές φορές τους ανακαλύπτουν άνθρωποι που εξερευνούν σπηλιές.
- Το φωσφορικό αμμώνιο (η σκόνη που χρησιμοποιείται σε αυτό το σετ) είναι ένα συστατικό λιπασμάτων που χρησιμοποιείται σε φάρμες. Επίσης, χρησιμοποιείται και σε κάποιους πυροσβεστήρες.
- Το αλάτι που βάζετε στο φαγητό σας αποτελείται από μικροσκοπικούς κρυστάλλους ενός ορυκτού που ονομάζεται χλωριούχο νάτριο.