






## Φύλλο εργασίας 1

# Κατανοώντας την καταβύθιση – κανόνες διαλυτότητας

<p>Προσθέστε 2 σταγόνες διαλύματος θειικού χαλκού (II) 0,1 M στην διαγώνιο του τετραγώνου.</p> <p>Προσθέστε 2 σταγόνες διαλύματος υδροξειδίου του νατρίου στην 'λιμνούλα'.</p> <p>Διάθεση : σκουπίστε την πλαστική επιφάνεια με χαρτί κουζίνας.</p> <p>Στα από κάτω τετράγωνα, μπορείτε να δοκιμάσετε άλλες αντιδράσεις με τα διαθέσιμα αντιδραστήρια, π.χ. νιτρικό άργυρο με ιωδιούχο κάλιο ή ανθρακικό νάτριο με θειικό μαγνήσιο (μία 'πράσινη' αντίδραση με χημικές ουσίες διαθέσιμες στα τοπικά μαγαζιά).</p>	
	

Από πού προέρχονται τα συστατικά των διαλυμάτων ;

<p>Στον μικρό κύκλο στα δεξιά, προσθέστε λίγους κρυστάλλους χλωριούχου χαλκού. Προσθέστε αρκετό νερό με την πιπέτα ώστε να καλύψετε τον κύκλο και ανακατέψτε με καινούργια αιχμηρή σχίζα μέχρι να διαλυθεί το στερεό.</p>				<p>Στον μικρό κύκλο στα αριστερά, προσθέστε λίγο άνυδρο ανθρακικό νάτριο. Προσθέστε αρκετό νερό με την πιπέτα ώστε να καλύψετε τον κύκλο και ανακατέψτε με καινούργια αιχμηρή σχίζα μέχρι να διαλυθεί το στερεό.</p>
<p>Με μία πιπέτα, μεταφέρετε 2 σταγόνες από το υγρό από τον κύκλο στα αριστερά στο τετράγωνο στο κέντρο. Με άλλη πιπέτα, μεταφέρετε 2 σταγόνες από το υγρό από τον κύκλο στα δεξιά στο τετράγωνο στο κέντρο. Ανακατέψτε το περιεχόμενο του τετραγώνου με μία νέα αιχμηρή σχίζα.</p>				