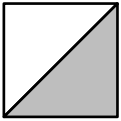


Ανίχνευση αρνητικών ιόντων (ανιόντων)

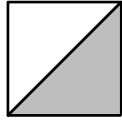
Φορέστε προστατευτικά ματιών

Χρησιμοποιήστε διαλύματα αλάτων του καλίου ή του νατρίου με συγκεντρώσεις από 0,1 M έως 0,2 M στα αντίστοιχα τετράγωνα.

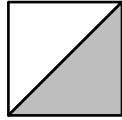
Χλωριούχο κάλιο /
νάτριο



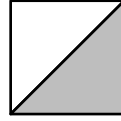
Βρωμιούχο κάλιο /
νάτριο



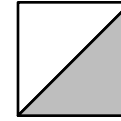
Ιωδιούχο κάλιο
/ νάτριο



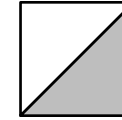
Ανθρακικό κάλιο /
νάτριο



Θειούχο κάλιο /
νάτριο

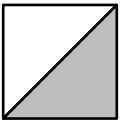


Νιτρικό κάλιο /
νάτριο

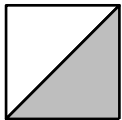


Προσθέστε 2 σταγόνες του αντίστοιχου διαλύματος σε καθένα από τα παραπάνω τετράγωνα. Προσθέστε 2 σταγόνες διαλύματος νιτρικού οξέος 0,2 M και 1 σταγόνα διαλύματος νιτρικού αργύρου 0,05 M. Ανακατέψτε τα μείγματα με μία αιχμηρή ξύλινη σχίζα. Καταγράψτε τις παρατηρήσεις σας πριν από την προσθήκη 2 σταγόνων διαλύματος αμμωνίας 2 M.

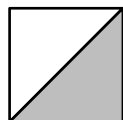
Χλωριούχο κάλιο /
νάτριο



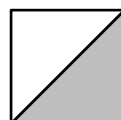
Βρωμιούχο κάλιο /
νάτριο



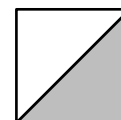
Ιωδιούχο κάλιο
/ νάτριο



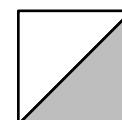
Ανθρακικό κάλιο /
νάτριο



Θειούχο κάλιο /
νάτριο

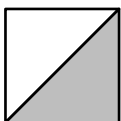


Νιτρικό κάλιο /
νάτριο

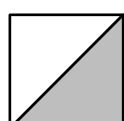


Προσθέστε 2 σταγόνες του αντίστοιχου διαλύματος σε καθένα από τα παραπάνω τετράγωνα. Προσθέστε 1 σταγόνα διαλύματος γενικού δείκτη. Σε όποιο διάλυμα είναι αλκαλικό, προσθέστε 1 σταγόνα υδροχλωρικού οξέος 1 M και παρατηρήστε αν σχηματίζονται φυσαλίδες διοξειδίου του άνθρακα.

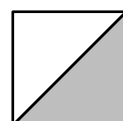
Χλωριούχο κάλιο /
νάτριο



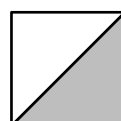
Βρωμιούχο κάλιο /
νάτριο



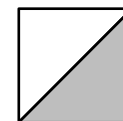
Ιωδιούχο κάλιο
/ νάτριο



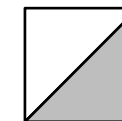
Ανθρακικό κάλιο /
νάτριο



Θειούχο κάλιο /
νάτριο



Νιτρικό κάλιο /
νάτριο



Προσθέστε 2 σταγόνες του αντίστοιχου διαλύματος σε καθένα από τα παραπάνω τετράγωνα. Προσθέστε 2 σταγόνες διαλύματος νιτρικού οξέος 0,4 M. Προσθέστε 1 σταγόνα χλωριούχου ή νιτρικού βαρίου σε καθένα από τα τετράγωνα και ανακατέψτε με μία ξύλινη σχίζα.