

Εργαστήριο Φυσικών Επιστημών ΓΕΛ Μήλου ΕΚΦΕ Μήλου	ΧΗΜΕΙΑ Α ΛΥΚΕΙΟΥ
Ημερομηνία :	Τμήμα :
Εργαστηριακή Άσκηση: ΜΕΤΑΘΕΤΙΚΕΣ ΑΝΤΙΔΡΑΣΕΙΣ ΔΙΠΛΗΣ ΑΝΤΙΚΑΤΑΣΤΑΣΗΣ	
Ονοματεπώνυμο μαθητών: 1) 2) 3) 4)	

Πραγματοποιήστε τις παρακάτω χημικές αντιδράσεις και γράψτε τις παρατηρήσεις σας. Οι αντιδράσεις πραγματοποιούνται σε μικρούς δοκιμαστικούς σωλήνες με προσθήκη 1ml από το πρώτο αντιδρών και μερικών σταγόνων από το δεύτερο. Να γράψετε στις παρατηρήσεις αν παράγεται ίζημα ή αέριο και αν παράγεται ίζημα το χρώμα του και τον μοριακό του τύπο (Μ.Τ.).

ΧΗΜΙΚΗ ΑΝΤΙΔΡΑΣΗ		Παρατηρήσεις
1	Χλωριούχο Νάτριο + Νιτρικός Άργυρος ... + ... → ... + ...	Μ.Τ. ιζήματος: Χρώμα:
2	Βρωμιούχο Κάλιο + Νιτρικός Άργυρος ... + ... → ... + ...	Μ.Τ. ιζήματος: Χρώμα:
3	Ιωδιούχο Κάλιο + Νιτρικός Άργυρος ... + ... → ... + ...	Μ.Τ. ιζήματος: Χρώμα:
4	Θειικό Μαγνήσιο + Χλωριούχο Βάριο ... + ... → ... + ...	Μ.Τ. ιζήματος: Χρώμα:
5	Χλωριούχος Σίδηρος (III) + Θειούχο Νάτριο ... + ... → ... + ...	Μ.Τ. ιζήματος: Χρώμα:
6	Νιτρικός Μόλυβδος(II) + Ιωδιούχο Κάλιο ... + ... → ... + ...	Μ.Τ. ιζήματος: Χρώμα:
7	Χλωριούχος Σίδηρος(III) + Υδροξείδιο του Νατρίου ... + ... → ... + ...	Μ.Τ. ιζήματος: Χρώμα:
8	Θειικός Χαλκός(II) + Υδροξείδιο του Νατρίου ... + ... → ... + ...	Μ.Τ. ιζήματος: Χρώμα:
9	Χλωριούχος Σίδηρος(III) + Υδροχλωρικό Οξύ ... + ... → ... + ...	
10	Ανθρακικό Ασβέστιο + Υδροχλωρικό Οξύ ... + ... → ... + ...	Μ.Τ. αερίου: