



β) Να πραγματοποιήσετε το πείραμα που σχεδιάσατε (για τα πειράματά σας να χρησιμοποιείτε περίπου 1 mL από κάθε διάλυμα).



γ) Να γράψετε :

1. τις χημικές εξισώσεις των αντιδράσεων που πραγματοποιήσατε.  
(ο αριθμός οξείδωσης των μετάλλων X, Ψ είναι +2)
2. τις μεταβολές που παρατηρείτε σε κάθε περίπτωση.

.....

.....

.....

.....

.....

δ)

Σειρά δραστηριότητας: .....>.....>..... >.....

ε) Ο περιβαλλοντικός επιθεωρητής συλλέγει απόβλητα  $\text{AgNO}_3$  από ένα εργοστάσιο που επεξεργάζεται χαρτί καλοτυπίας (χαρτί για εμφάνιση φωτογραφιών). Πώς μπορούμε να ανακτήσουμε καθαρό ασήμι (άργυρο) από τα απόβλητα αυτά, με χρήση των δεδομένων της πειραματικής δραστηριότητας;

.....

.....

.....

.....

.....

# ΤΟΠΙΚΟΣ ΠΡΟΚΡΙΜΑΤΙΚΟΣ ΔΙΑΓΩΝΙΣΜΟΣ

*EUSO 2018-2019*

*ΕΚΦΕ Πειραιά-Νίκαιας & Καλλίπολης*



Σχολική Μονάδα: \_\_\_\_\_

ΟΜΑΔΑ ΜΑΘΗΤΩΝ:

1. \_\_\_\_\_

2. \_\_\_\_\_

3. \_\_\_\_\_

ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ

