

Φ.Ε.Α. 5.4.4: Αντιδράσεις απλής αντικατάστασης μεταλλικών ιόντων από μέταλλα σε υδατικά διαλύματα

Στόχοι της Άσκησης:

1. Να παρατηρήσετε εργαστηριακά αντιδράσεις απλής αντικατάστασης.

2. Να χρησιμοποιήσετε τις παρατηρήσεις σας, προκειμένου να καταλήξετε σε μια σειρά δραστητικότητας (τάσης προς αντίδραση) διαφόρων μετάλλων.
3. Στον ακόλουθο χώρο αντιδράσεων, σε κάθε στήλη, προσθέστε 1-2 σταγόνες από το υδατικό διάλυμα του μεταλλικού ιόντος που φαίνεται στην κορυφή της στήλης αυτής.

4. Κάνετε το ίδιο για κάθε γραμμή, χρησιμοποιώντας τα ελάχιστα ή τα

5. Με ένα μαρκαδοράκι σημειώστε στον διπλανό πίνακα τα κελιά στα οποία γίνεται αντίδραση.
- Πειραματική Πορεία

ρινίσματα των αντίστοιχων μετάλλων που σας παρέχονται. Έτσι, σε κάθε κυκλάκι θα λαμβάνει χώρα η ανάμειξη των στερεών και των διαλυμάτων που βρίσκονται στην έναρξη της αντίστοιχης γραμμής και της αντίστοιχης στήλης.

	Cu ²⁺ (aq)	Mg ²⁺ (aq)	Zn ²⁺ (aq)	Fe ²⁺ (aq)	Ni ²⁺ (aq)	Al ³⁺ (aq)	Μετάλλο						Μεταλλικό Ιόν					
Cu																		
Mg																		
Zn																		
Fe																		
Ni																		
Al																		