

ΑΝΤΙΔΡΑΣΕΙΣ ΑΠΛΗΣ ΑΝΤΙΚΑΤΑΣΤΑΣΗΣ

Μία αντίδραση απλής αντικατάστασης πραγματοποιείται εφόσον το μέταλλο που έρχεται σε επαφή με ένα διάλυμα άλατος είναι πιο δραστικό από το μέταλλο του άλατος ή το υδρογόνο του οξέος. Σκοπός της εργαστηριακής άσκησης είναι να διαπιστώσουν οι μαθητές τη σειρά δραστικότητας των στοιχείων Cu, Zn, Ag, Al, H.

ΟΡΓΑΝΑ	ΑΝΤΙΔΡΑΣΤΗΡΙΑ
9 Δοκιμαστικοί Σωλήνες	Διάλυμα $Al(NO_3)_3$ 0.1M Διάλυμα $CuSO_4$ 0.1M Διάλυμα $AgNO_3$ Διάλυμα HCl 1M Σύρμα χαλκού (Cu) Σκόνη Ψευδαργύρου (Zn) Νόμισμα 1 λεπτού

- Σε δύο δοκιμαστικούς σωλήνες τοποθετήστε μικρή ποσότητα (περίπου 2mL) διαλύματος **HCl**. Προσθέστε στον 1^ο μικρή ποσότητα σύρματος **Cu**, ενώ στον 2^ο μικρή ποσότητα σκόνης **Zn**.

Τι παρατηρείτε;

.....

- Επαναλάβετε την προηγούμενη διαδικασία με το διάλυμα **$AgNO_3$** .

Τι παρατηρείτε;

.....

- Επαναλάβετε την προηγούμενη διαδικασία με το διάλυμα **$CuSO_4$** .

Τι παρατηρείτε;

.....

- Επαναλάβετε την προηγούμενη διαδικασία με το διάλυμα **$Al(NO_3)_3$** .

Τι παρατηρείτε;

.....

Τι συμπέρασμα βγάζετε για το ποιο στοιχείο είναι πιο δραστικό από το άλλο;

Συμπέρασμα:.....

.....

- Με ποιο διάλυμα προβλέπετε ότι θα αντιδράσει ένα νόμισμα του **1 λεπτού** που είναι επικαλυμμένο με **στρώμα Cu**;
- Δοκιμάστε σε έναν άλλο δοκιμαστικό σωλήνα την πρόβλεψή σας για να την επαληθεύσετε ή να τη διορθώσετε.