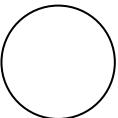
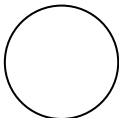
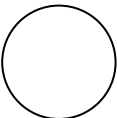
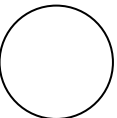
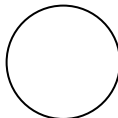
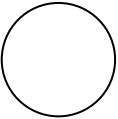
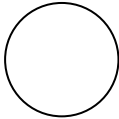
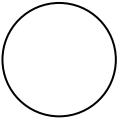
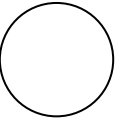


Αντιδράσεις απλής αντικατάστασης/σειρά δραστηριότητας μετάλλων

Να ακολουθήσετε τις οδηγίες προσεκτικά. **ΝΑ ΦΟΡΕΣΕΤΕ ΠΡΟΣΤΑΤΕΥΤΙΚΑ ΓΥΑΛΙΑ.**

- Βήμα 1:** • Τοποθετούμε ένα κομματάκι από φύλλο ψευδαργύρου σε κάθε κουτάκι στη 1^η σειρά & ένα κομματάκι από φύλλο χαλκού στη 2^η σειρά .
- βήμα 2:** • Προσθέτουμε 3-4 σταγόνες διαλύματος $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ στα μέταλλα της στήλης A1,A21.
- βήμα 3:** • Προσθέτουμε 3-4 σταγόνες διαλύματος AgNO_3 στα μέταλλα της στήλης B1,B2.
- Βήμα 4:** • Προσθέτουμε 3-4 σταγόνες διαλύματος CuSO_4 στα μέταλλα της στήλης C1,C2 .
- Βήμα 5:** • Προσθέτουμε 3-4 σταγόνες διαλύματος HCl στα μέταλλα της στήλης D1,D2.

Παρατηρούμε και καταγράφουμε τις παρατηρήσεις μας

		$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	AgNO_3	CuSO_4	HCl	?
Σειρά δραστηριότητας των μετάλλων	Zn	A1 	B1 	C1 	D1 	E1 
	Cu	A2 	B2 	C2 	D2 	E2 