

ΑΣΚΗΣΗ 3: ΑΛΚΑΛΙΚΕΣ ΓΑΙΕΣ ΚΑΙ ΑΛΟΓΟΝΑ

Ημερομηνία

Τμήμα

	Ονοματεπώνυμο	ΑΜ
1		
2		
3		
4		

Αποτελέσματα – Παρατηρήσεις

1. Διαλυτότητα Αλκαλικών Γαιών

	H ₂ SO ₄	Na ₂ CO ₃	(NH ₄) ₂ C ₂ O ₄	K ₂ Cr ₂ O ₇ /CH ₃ COOH	Πόσα ΝΑΙ;
Mg ⁺⁺					
Ca ⁺⁺					
Ba ⁺⁺					
Sr ⁺⁺					

Στα κουτιά του Πίνακα συμπληρώνουμε ΝΑΙ ή ΟΧΙ ανάλογα με το αν το στοιχείο που αναφέρεται στην αριστερή στήλη διαλύθηκε στον διαλύτη που αναφέρεται στην κεφαλή κάθε στήλης. Επίσης, σημειώνουμε συνοπτικά τυχόν παρατηρήσεις μας (αν σχηματίστηκε ίζημα, χρώμα και ποσότητα αυτού, χρώμα του διαλύματος κλπ). Στη δεξιά στήλη συμπληρώνουμε τον αριθμό των ΝΑΙ για κάθε γραμμή και από αυτό συμπεραίνουμε τη σειρά διαλυτότητας των αλκαλικών γαιών.

Σειρά διαλυτότητας: > > >

2. Σχετική Ισχύς Αλογόνων

	Διαλύματα Αλάτων, Na ⁺ X ⁻			
X ₂	Na ⁺ Cl ⁻	Na ⁺ Br ⁻	Na ⁺ I ⁻	Πόσα ΝΑΙ;
Cl ₂				
Br ₂				
I ₂				
Πόσα ΝΑΙ;				

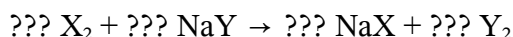
Στα κουτιά του Πίνακα συμπληρώνουμε ΝΑΙ ή ΟΧΙ ανάλογα με το αν το αλογόνο X₂ που αναφέρεται στην αριστερή στήλη κατά την ανάμειξή του με το διάλυμα άλατος NaY που

αναφέρεται στην κεφαλή κάθε στήλης προκάλεσε μεταβολή. Γράφουμε συνοπτικά τι είδους μεταβολή παρατηρήσαμε (χρώμα διαλύματος, ίζημα). Στη δεξιά στήλη σημειώνουμε τον αριθμό των ΝΑΙ για κάθε γραμμή και στην κατώτερη γραμμή τον αριθμό των ΝΑΙ για κάθε στήλη.

Ανάλογα με τα ΝΑΙ σε κάθε γραμμή βρίσκουμε τη σειρά οξειδωτικής ισχύος των αλογόνων X_2 (τα ίδια ανάγονται σε X^- και οξειδώνουν τα NaY) και τη συμπληρώνουμε:

Σειρά σχετικής ισχύος αλογόνων: > >

Για κάθε “ΝΑΙ” του παραπάνω Πίνακα, γράφουμε την αντίδραση που έλαβε χώρα στη μορφή



βάζοντας τους σωστούς στοιχειομετρικούς συντελεστές στη θέση των ???.

1.
2.
3.

3. Σειρά Διαλυτότητας

Γράψτε την αντίδραση που συμβαίνει σε κάθε περίπτωση και τις αντίστοιχες παρατηρήσεις (σχηματισμός ιζήματος, χρώμα κλπ). Γράψτε τη σειρά διαλυτότητας που συμπεραίνετε από τις παρατηρήσεις σας.



Παρατηρήσεις:



Παρατηρήσεις:



Παρατηρήσεις:

Σειρά διαλυτότητας: > >