

Ρυθμιστικά διαλύματα - Φύλλο αξιολόγησης



Τάξη	Γ' Λυκείου	Όνοματεπώνυμο	
Μάθημα	Χημεία		
Γνωστικό αντικείμενο	Οξέα – Βάσεις και ιοντική ισορροπία	
Διδακτική ενότητα	Ρυθμιστικά διαλύματα	Τμήμα
Απαιτούμενος χρόνος	2 διδακτικές ώρες	Ημερομηνία

Ερωτήσεις

Αφού αξιοποιήσετε κατάλληλα το λογισμικό, επιλέξτε τη σωστή απάντηση στις παρακάτω ερωτήσεις χωρίς την βοήθεια του λογισμικού:

Ερώτηση	Απάντηση
Η χαρακτηριστική ιδιότητα ενός ρυθμιστικού διαλύματος είναι:	Να μην επηρεάζεται από την θερμοκρασία.
	Να αλλάζει εύκολα pH.
	Να διατηρεί το pH του διαλύματος σταθερό.
Το pH του διαλύματος CH_3COOH 0,2M είναι 2,72. Όταν σε αυτό το διάλυμα προστεθεί μια ποσότητα CH_3COONa , τότε το pH του νέου διαλύματος μπορεί να είναι:	pH > 7.
	$2,72 < \text{pH} < 7$.
	pH < 2,72.
Το pH του διαλύματος NH_3 0,2M είναι 11,27. Όταν σε αυτό το διάλυμα προστεθεί μια ποσότητα NH_4Cl , τότε το pH του νέου διαλύματος μπορεί να είναι:	pH < 7.
	$7 < \text{pH} < 11,27$.
	pH > 11,27.
Όταν προσθέσουμε 80mL νερού σε 20mL ενός ρυθμιστικού διαλύματος, τότε το pH του διαλύματος:	Θα αυξηθεί κατά μια μονάδα.
	Θα μειωθεί κατά μια μονάδα.
	Θα παραμείνει σταθερό
Ένα ρυθμιστικό διάλυμα έχει pH 9,25. Αν στο διάλυμα αυτό προστεθεί μια μικρή ποσότητα οξέος, τότε το pH του διαλύματος μπορεί να είναι:	pH = 9,15.
	pH = 7.
	pH = 10,25.
Ένα ρυθμιστικό διάλυμα έχει pH 4,75. Αν στο διάλυμα αυτό προστεθεί μια μικρή ποσότητα βάσης, τότε το pH του	pH = 4,60.
	pH = 4,84.