

Σύνθεση και προσδιορισμός του pH διαλυμάτων αλάτων.
Φύλλο αξιολόγησης



Τάξη	Γ' Λυκείου	Ονοματεπώνυμο	
Μάθημα	Χημεία		
Γνωστικό αντικείμενο	Οξέα – Βάσεις και ιοντική ισορροπία	
Διδακτική ενότητα	Σύνθεση και προσδιορισμός του pH διαλυμάτων αλάτων	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
Το pH σε ένα διάλυμα NH_4Cl είναι:	Όξινο.
	Βασικό.
	Ουδέτερο.
Το pH σε ένα διάλυμα CH_3COONa είναι:	Όξινο.
	Βασικό.
	Ουδέτερο.
Το pH σε ένα διάλυμα NaCl είναι:	Όξινο.
	Βασικό.
	Ουδέτερο.
Μετά την αραιώση, το pH ενός όξινου διαλύματος:	Αυξάνεται.
	Μειώνεται.
	Παραμένει σταθερό.
Μετά την αραιώση, το pH ενός βασικού διαλύματος:	Αυξάνεται.
	Μειώνεται.
	Παραμένει σταθερό.
Μετά την ανάμιξη δύο διαλυμάτων με διαφορετικές ουσίες, οι συγκεντρώσεις των ουσιών αυτών στο διάλυμα που προκύπτει:	Αυξάνονται.
	Μειώνονται.
	Παραμένουν σταθερές.

Η αντίδραση ενός οξέος με μια βάση, ονομάζεται:	Οξειδοαναγωγή.
	Απλή αντικατάσταση.
	Εξουδετέρωση.
Η διαδικασία κατά την οποία ένα άλας αντιδρά με το νερό:	Διάσταση.
	Ιοντισμός.
Αν η K_a ενός ασθενούς οξέος είναι πολύ μικρή, τότε η K_b της συζυγούς βάσης είναι:	Και αυτή μικρή.
	Αρνητική.
	Σχετικά μεγάλη.
Η σχέση $K_{NH_3} \cdot K_{NH_4^+} = K_w$ ισχύει:	Σε όλα τα διαλύματα.
	Στους 25 °C.
	Στα υδατικά διαλύματα.
Για να χρησιμοποιήσετε τους τύπους τους σχετικούς με τον νόμο της αραίωσης του Ostwald για ένα ασθενές οξύ, θα πρέπει	$\frac{K_a}{C} \leq 0,01$
	$\frac{K_a}{C} > 0,01$
	$\frac{K_a}{C} = 0,01$
Για να χρησιμοποιήσουμε τους τύπους τους σχετικούς με τον νόμο της αραίωσης του Ostwald για έναν ασθενή ηλεκτρολύτη, θα πρέπει:	$\alpha \leq 0,1$
	$\alpha \leq 0,01$
	$\alpha = 1$
Το pH διαλύματος άλατος που προέκυψε από πλήρη εξουδετέρωση ενός ισχυρού οξέος και μιας ισχυρής βάσης είναι:	< 7
	> 7
	$= 7$
Το pH διαλύματος άλατος που προέκυψε από πλήρη εξουδετέρωση ενός ισχυρού οξέος και μιας ασθενούς βάσης είναι:	< 7
	> 7
	$= 7$
Το pH διαλύματος άλατος που προέκυψε από πλήρη εξουδετέρωση ενός ασθενούς οξέος και μιας ισχυρής βάσης είναι:	< 7
	> 7
	$= 7$
Το pH διαλύματος άλατος που προέκυψε από πλήρη εξουδετέρωση ενός ασθενούς οξέος και μιας ασθενούς βάσης είναι:	< 7
	> 7
	Χρειάζονται και άλλα δεδομένα.