

Αραίωση και ανάμιξη διαλυμάτων ισχυρών ηλεκτρολυτών

Φύλλο αξιολόγησης



| | | | |
|----------------------|---|---------------|-------|
| Τάξη | Α' Λυκείου | Ονοματεπώνυμο | |
| Μάθημα | Χημεία | | |
| Γνωστικό αντικείμενο | Συγκέντρωση διαλυμάτων | | |
| Διδακτική ενότητα | Αραίωση και ανάμιξη διαλυμάτων ισχυρών ηλεκτρολυτών | 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 |
|--|--------------------|
| Όταν αραιώνουμε ένα διάλυμα οξέος με νερό η τιμή του pH: | Αυξάνεται. |
| | Μειώνεται. |
| | Παραμένει σταθερή. |
| Όταν αραιώνουμε ένα διάλυμα βάσης με νερό η τιμή του pH: | Αυξάνεται. |
| | Μειώνεται. |
| | Παραμένει σταθερή. |
| Όταν δεκαπλασιάζουμε τον όγκο ενός ισχυρού οξέος ή μιας ισχυρής βάσης, τότε η τιμή του pH μεταβάλλεται κατά: | 10 μονάδες |
| | 1 μονάδα. |
| | Μισή μονάδα. |
| Είναι δυνατόν το πεχάμετρο να δείχνει 7,2 και το διάλυμα να είναι ουδέτερο; | Ναι. |
| | Όχι. |
| Κατά την αραιώση ενός ασθενούς οξέος η τιμή του pH τείνει προς το: | 0. |
| | 7. |
| | 14. |
| Κατά την αραιώση μιας ασθενούς βάσης η τιμή του pH τείνει προς το: | 0. |
| | 7. |
| | 14. |

| | |
|--|----------------------------------|
| Αναμιγνύονται δύο διαλύματα οξέος. Το πρώτο έχει pH 4 και το δεύτερο 2. Η τιμή του pH για το διάλυμα που προκύπτει είναι: | Μεγαλύτερη του 4. |
| | Μικρότερη του 2. |
| | Ανάμεσα στο 2 και στο 4. |
| Αναμιγνύονται δύο διαλύματα οξέος. Η συγκέντρωση του πρώτου είναι 1M ενώ του δεύτερου 0,01M. Η συγκέντρωση του τελικού διαλύματος θα είναι: | Μεγαλύτερη του 1M. |
| | Μικρότερη του 0,01M. |
| | Ανάμεσα στο 1M και στο 0,01M. |
| Είναι δυνατόν ένα διάλυμα να έχει pH μικρότερο του μηδενός σε θερμοκρασία 25 °C; | Ναι. |
| | Όχι. |
| | Χρειάζομαι περισσότερα στοιχεία. |
| Αναμιγνύονται 90 mL διαλύματος HCl 0,1M με 10 mL διαλύματος HCl 0,2M. Η συγκέντρωση του διαλύματος που προκύπτει μπορεί να είναι: (Η απάντηση να δοθεί χωρίς να γίνουν οι σχετικές πράξεις) | 0,15M |
| | 0,11M |
| | 0,19M |