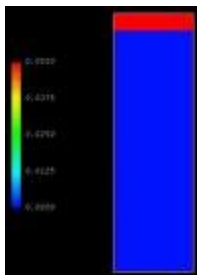


ΒΑΣΕΙΣ



1. Τι τιμές μπορεί να πάρει το pH ενός διαλύματος βάσης στους 25 °C;

2. Πότε ένα διάλυμα είναι πιο βασικό; Να υπογραμίσετε τη σωστή απάντηση.
Διάλυμα με pH =7,9 ή Διάλυμα με pH =7,8
3. Ποιες χημικές ενώσεις ονομάζονται βάσεις κατά Arrhenius;

4. Ένα πλαστικό φιαλίδιο περιέχει άγνωστο διάλυμα το οποίο πιστεύετε ότι είναι διάλυμα βάσης. Να περιγράψετε ένα πείραμα με το οποίο μπορείτε να το διαπιστώσετε.

5. Να γράψετε δίπλα σε κάθε σωστή ή λανθασμένη πρόταση το γράμμα Σ ή Λ αντίστοιχα.
 - α) Τα υδατικά διαλύματα των βάσεων έχουν καυστική γεύση. ____
 - β) Βάσεις κατά τον Arrhenius ονομάζονται οι χημικές ενώσεις οι οποίες όταν διαλύονται στο νερό δίνουν ανιόντα υδροξειδίου (OH^-). ____
 - γ) Τα διαλύματα των βάσεων δεν μεταβάλλουν το χρώμα των δεικτών. ____
 - δ) Οι κοινές ιδιότητες των υδατικών διαλυμάτων των βάσεων οφείλονται στα κατιόντα του υδρογόνου (H^+). ____
 - ε) Η ένωση με χημικό τύπο $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ονομάζεται υδροξείδιο του ασβεστίου. ____
 - ζ) Μεταξύ δύο διαλυμάτων υδροξειδίου του νατρίου που έχουν τιμές pH 13 και 12, πιο βασικό είναι το διάλυμα που έχει pH 12. ____