Οι βάσεις

1. Να συμπληρώσετε τα κενά με τις κατάλληλες λέξεις στις παρακάτω προτάσεις.

α. Το σύνολο των κοινών ..... των βασικών διαλυμάτων ονομάζεται ..... χαρακτήρας

β. Το βάμμα της βρομοθυμόλης από ..... σε διάλυμα βάσης γίνεται …….

γ. Το pH ενός βασικού διαλύματος έχει τιμές από.....εως.....

2. Να επιλέξετε τη σωστή απάντηση:

Ποια από τις επόμενες ενώσεις δεν είναι βάση

α. KOH β. NH_3

γ. KCl δ. $Cα(OH)_2$

3. Τι ονομάζεται βασικός χαρακτήρας; Ποιες είναι οι κοινές ιδιότητες των διαλυμάτων των βάσεων;

4. Συμπληρώστε τις παρακάτω αντιδράσεις

$NaOH(s) \xrightarrow{H_2O}$

$Ca(OH)_2(s) \xrightarrow{H_2O}$

$KOH(s) \xrightarrow{H_2O}$

$NH_3(aq) + H_2O(l) \xrightarrow{H_2O}$

5. Ποιες λέγονται βάσεις κατά Arrhenius ; Που οφείλονται οι κοινές ιδιότητες των βάσεων;

6. Ονομάστε τις παρακάτω βάσεις

α. KOH β. $Ca(OH)_2$ γ. KOH δ. NH_3 ε. $Ba(OH)_2$

7. Επιλέξτε ποια από τις παρακάτω ενώσεις με τα αντίστοιχα pH είναι βάσεις και να τις διατάξετε από την ισχυρότερη στην ασθενέστερη.

1. pH= 9 2. pH= 13 3. pH= 7 4. pH= 11 5. pH= 5

8. Να συμπληρωθούν τα κενά στις παρακάτω προτάσεις

Οταν μια βάση διαλύεται στο νερό, δίνει …….. ……. Σε κάθε διάλυμα βάσης ισχύει: πλήθος ……. > πλήθος …… Όσο το pH αυξάνεται τόσο η βασικότητα …….. Η ύπαρξη …….. …… σε όλα τα διαλύματα των βάσεων ερμηνεύτηκε από τον Arrhenius. Οι βάσεις έχουν γεύση …….. Έχουν …… αφή. Μεταβάλλουν το …….. των δεικτών. Ένα διάλυμα που έχει pH ίσο με 7 είναι …….. διάλυμα. Ένα διάλυμα που έχει pH μεγαλύτερο από 7 είναι …… διάλυμα. Ένα διάλυμα που έχει pH μικρότερο από 7 είναι …… διάλυμα.

9. Διατάξτε τις παρακάτω βάσεις από την ισχυρότερη στην ασθενέστερη.

α. Διάλυμα αμμωνίας β. Γάλα Μαγνησίας γ. Διάλυμα NaOH δ. αίμα ε. καθαριστικό τζαμιών