Ασκήσεις

**1.** α) Σε 100mL διαλύματος HClO2 0,9 M προσθέτουμε 300ml διαλύματος NaClO2 0,3 Μ. Ποιός είναι το pH του νέου διαλύματος;

β) Ποιός είναι ο βαθμός ιοντισμού του HClO2 στο αρχικό διάλυμα( 0,9 M) και ποιός ο βαθμός ιοντισμού στο διάλυμα μετά την ανάμειξη; Να αιτιολογήσετε αυτή τη μεταβολή.
Δίνονται Ka(HClO2)=10-5 και Kw = 10-14.

 (pH = 5 , α = 10-2/3 , α’ = 4·10-4/9)

1. α) Υδατικό διάλυμα ασθενούς βάσης Β έχει pH = 11. Να υπολογίσετε τη συγκέ-ντρωση του διαλύματος.

 β) Σε 300mL του διαλύματος αυτού προσθέτουμε 100 mL διαλύματος HCl 0,5M.

Nα βρείτε το pH του διαλύματος που προκύπτει.

 Δίνονται: Κb = 5·10-6 , Kw = 10-14.

 ( 0,2M , pH = 8)