

ΟΝΟΜΑ	ΕΠΙΘΕΤΟ
1.	<p>Τα παρακάτω υδατικά διαλύματα έχουν όλα την ίδια συγκέντρωση στην ίδια θερμοκρασία. Το υδατικό διάλυμα που παρουσιάζει τη μεγαλύτερη τιμή pH είναι το:</p> <p>A. KOH B. NaF Γ. Ba(OH)₂ Δ. CH₃NH₂</p>
2.	<p>Από τις παρακάτω προτάσεις ισχύει όταν υδατικό διάλυμα NH₃ αραιώνεται με νερό σε σταθερή θερμοκρασία:</p> <p>A. Η τιμή της σταθεράς K_b μειώνεται και ο βαθμός ιοντισμού της NH₃ αυξάνεται B. Ο βαθμός ιοντισμού της NH₃ και το pH του διαλύματος αυξάνονται Γ. Ο βαθμός ιοντισμού της NH₃ αυξάνεται και το pH του διαλύματος μειώνεται Δ. Η συγκέντρωση της NH₃ ελαττώνεται και βαθμός ιοντισμού της NH₃ ελαττώνεται</p>
3.	<p>Με προσθήκη H₂O δεν μεταβάλλεται το pH υδατικού διαλύματος:</p> <p>A. CH₃COOH B. NH₄Cl Γ. NaCl Δ. CH₃NH₂</p>
4.	<p>Από τα παρακάτω διαλύματα οξέων που έχουν την ίδια συγκέντρωση σε θ = 25°C έχει τη μικρότερη τιμή pH:</p> <p>A. HCOOH B. CH₃COOH Γ. ClCH₂COOH Δ. Cl₂CHCOOH</p>
5.	<p>Ένα διάλυμα Ba(OH)₂ 0,05 M έχει τιμή pH στους 25°C:</p> <p>A. 1,3 B. 12,7 Γ. 13,0 Δ. 12,0</p>
6.	<p>Κατά την αραιώση ενός διαλύματος HCl 0,1 M με πάρα πολύ μεγάλη ποσότητα H₂O, το pH του αραιωμένου διαλύματος, σε θ = 25°C, τείνει στην τιμή:</p> <p>A. 7 B. 0 Γ. 14 Δ. 2</p>
7.	<p>Το pH ενός διαλύματος NaOH 10⁻⁸ M σε θ = 25°C μπορεί να είναι:</p> <p>A. 8,00 B. 6,00 Γ. 7,00 Δ. 7,05</p>
8.	<p>Σε θερμοκρασία 37°C η K_w έχει τιμή:</p> <p>A. 10⁻¹⁴ B. μικρότερη του 10⁻¹⁴ Γ. μεγαλύτερη του 10⁻¹⁴ Δ. μεγαλύτερη ή μικρότερη του 10⁻¹⁴</p>
9.	<p>Για να περιορίσουμε τον ιοντισμό της NH₃ σε διάλυμά της και ταυτόχρονα να αυξηθεί το pH του διαλύματος, μπορούμε να προσθέσουμε:</p> <p>A. KOH B. H₂O Γ. KCl Δ. NH₄Br</p>
10	<p>Για να περιορίσουμε τον ιοντισμό του HCOOH, χωρίς όμως να μειωθεί το pH του διαλύματος, πρέπει να προσθέσουμε:</p> <p>A. KOH B. H₂O Γ. HCOONa Δ. NaCl</p>