

ONOMΑ	ΕΠΙΘΕΤΟ				
1.	Τα παρακάτω υδατικά διαλύματα έχουν όλα την ίδια συγκέντρωση στην ίδια θερμοκρασία. Το υδατικό διάλυμα που παρουσιάζει τη μεγαλύτερη τιμή pH είναι το:	A. KOH	B. NaF	C. Ba(OH) ₂	D. CH ₃ NH ₂
2.	Από τις παρακάτω προστάσεις ισχύει όταν υδατικό διάλυμα NH ₃ αραιώνεται με νερό σε σταθερή θερμοκρασία:	A. Η τιμή της σταθεράς K _b μειώνεται και ο βαθμός ιοντισμού της NH ₃ αυξάνεται	B. Ο βαθμός ιοντισμού της NH ₃ και το pH του διαλύματος αυξάνονται	C. Ο βαθμός ιοντισμού της NH ₃ αυξάνεται και το pH του διαλύματος μειώνεται	D. Η συγκέντρωση της NH ₃ ελαττώνεται και βαθμός ιοντισμού της NH ₃ ελαττώνεται
3.	Με προσθήκη H ₂ O δεν μεταβάλλεται το pH υδατικού διαλύματος:	A. CH ₃ COOH	B. NH ₄ Cl	C. NaCl	D. CH ₃ NH ₂
4.	Από τα παρακάτω διαλύματα οξέων που έχουν την ίδια συγκέντρωση σε θ = 25°C έχει τη μικρότερη τιμή pH:	A. HCOOH	B. CH ₃ COOH	C. ClCH ₂ COOH	D. Cl ₂ CHCOOH
5.	Ένα διάλυμα Ba(OH) ₂ 0,05 M έχει τιμή pH στους 25°C:	A. 1,3	B. 12,7	C. 13,0	D. 12,0
6.	Κατά την αραιώση ενός διαλύματος HCl 0,1 M με πάρα πολύ μεγάλη ποσότητα H ₂ O, το pH του αραιωμένου διαλύματος, σε θ = 25°C, τείνει στην τιμή:	A. 7	B. 0	C. 14	D. 2
7.	Το pH ενός διαλύματος NaOH 10 ⁻⁸ M σε θ = 25°C μπορεί να είναι:	A. 8,00	B. 6,00	C. 7,00	D. 7,05
8.	Σε θερμοκρασία 37°C η K _w έχει τιμή:	A. 10 ⁻¹⁴	B. μικρότερη του 10 ⁻¹⁴	C. μεγαλύτερη του 10 ⁻¹⁴	D. μεγαλύτερη ή μικρότερη του 10 ⁻¹⁴
9.	Για να περιορίσουμε τον ιοντισμό της NH ₃ σε διάλυμά της και ταυτόχρονα να αυξηθεί το pH του διαλύματος, μπορούμε να προσθέσουμε:	A. KOH	B. H ₂ O	C. KCl	D. NH ₄ Br
10.	Για να περιορίσουμε τον ιοντισμό του HCOOH, χωρίς όμως να μειωθεί το pH του διαλύματος, πρέπει να προσθέσουμε:	A. KOH	B. H ₂ O	C. HCOONa	D. NaCl