



ΧΗΜΕΙΑ Γ' Λυκείου /1/2007

Επώνυμο:

Όνομα:

1. Ποιο είναι το pH διαλύματος HCl 10^{-8} M;
α) 6 β) 6,98 γ) 8 δ) 12

Μονάδες 2

2. Ποιο είναι το pH διαλύματος NaCl 0,1M;
α) 1 β) 6 γ) 7 δ) 13

Μονάδες 2

3. Να αντιστοιχίσετε τα διαλύματα της πρώτης στήλης, με τις κατάλληλες τιμές pH της δεύτερης, ξαναγράφοντας τις στήλες

0,1M HNO ₃	1
0,1M KOH	2,87
0,1M CH ₃ COOH	7
0,18M CH ₃ COONa	9
	13

Μονάδες 3

4. 30mL διαλύματος KOH με pH =13, προστίθενται σε 300mL διαλύματος KOH με pH =11. Να βρεθεί το pH του διαλύματος που προκύπτει.

Μονάδες 6

5. Να βρεθεί το pH διαλύματος που προκύπτει από την ανάμειξη 200mL διαλύματος NH₃ 0,45M και 300mL διαλύματος HCl 0,3M. Δίνεται για την NH₃ $K_b=1,8 \cdot 10^{-5}$

Μονάδες 7



Επώνυμο:

Όνομα:

1. Ποιο είναι το pH διαλύματος HCl 10^{-8} M;
α) 6 β) 6,98 γ) 7,21 δ) 8

Μονάδες 2

2. Ποιο είναι το pH διαλύματος KNO₃ 0,1M;
α) 1 β) 6 γ) 7 δ) 13

Μονάδες 2

3. Να αντιστοιχίσετε τα διαλύματα της πρώτης στήλης, με τις κατάλληλες τιμές pH της δεύτερης, ξαναγράφοντας τις στήλες

0,1M HCl	1
0,1M NaOH	5
0,1M NH ₃	7
0,18M NH ₄ Cl	11,13
	13

Μονάδες 3

4. Σε 400mL διαλύματος NaOH με pH =11, προσθέτουμε 40mL διαλύματος NaOH με pH =13. Να βρεθεί το pH του διαλύματος που προκύπτει.

Μονάδες 6

5. Να βρεθεί το pH διαλύματος που προκύπτει από την ανάμειξη 200mL διαλύματος NaOH 0,45M και 300mL διαλύματος CH₃COOH 0,3M. Δίνεται για το CH₃COOH $K_a=1,8 \cdot 10^{-5}$

Μονάδες 7



ΧΗΜΕΙΑ Γ' Λυκείου /1/2007

Επώνυμο:

Όνομα:

1. Ποιο είναι το pH διαλύματος $\text{NaOH} 10^{-8}\text{M}$;
α) 6 β) 6,9 γ) 7,02 δ) 8

Μονάδες 2

2. Ποιο είναι το pH διαλύματος $\text{NaCl} 0,1\text{M}$;
α) 1 β) 7 γ) 8 δ) 13

Μονάδες 2

3. Να αντιστοιχίσετε τα διαλύματα της πρώτης στήλης, με τις κατάλληλες τιμές pH της δεύτερης, ξαναγράφοντας τις στήλες

0,1M HNO_3	13
0,1M KOH	9
0,1M CH_3COOH	7
0,18M CH_3COONa	2,87
	1

Μονάδες 3

4. 20mL διαλύματος KOH με $\text{pH} = 13$, προστίθενται σε 200mL διαλύματος KOH με $\text{pH} = 11$. Να βρεθεί το pH του διαλύματος που προκύπτει.

Μονάδες 6

5. Να βρεθεί το pH διαλύματος που προκύπτει από την ανάμειξη 200mL διαλύματος $\text{NH}_3 0,45\text{M}$ και 300mL διαλύματος $\text{HCl} 0,3\text{M}$. Δίνεται για την NH_3 $K_b = 1,8 \cdot 10^{-5}$

Μονάδες 7



Επώνυμο:

Όνομα:

1. Ποιο είναι το pH διαλύματος HCl 10^{-8} M;

α) 8 β) 7,21 γ) 6,98 δ) 6

Μονάδες 2

2. Ποιο είναι το pH διαλύματος KNO₃ 0,1M;

α) 13 β) 7 γ) 6 δ) 1

Μονάδες 2

3. Να αντιστοιχίσετε τα διαλύματα της πρώτης στήλης, με τις κατάλληλες τιμές pH της δεύτερης, ξαναγράφοντας τις στήλες

0,1M HCl	1
0,1M NaOH	5
0,1M NH ₃	7
0,18M NH ₄ Cl	11,13
0,5M KClO ₄	13

Μονάδες 3

4. Σε 400mL διαλύματος HCl με pH =3, προσθέτουμε 40mL διαλύματος HCl με pH =1. Να βρεθεί το pH του διαλύματος που προκύπτει.

Μονάδες 6

5. Να βρεθεί το pH διαλύματος που προκύπτει από την ανάμειξη 200mL διαλύματος NaOH 0,45M και 300mL διαλύματος CH₃COOH 0,3M. Δίνεται για το CH₃COOH $K_a=1,8 \cdot 10^{-5}$

Μονάδες 7



Επώνυμο:

Όνομα:

1. Να αντιστοιχίσετε τα διαλύματα της πρώτης στήλης, με τις κατάλληλες τιμές pH της δεύτερης, ξαναγράφοντας τις στήλες

0,1M HCl	1
0,1M NaOH	5
0,1M NH ₃	7
0,18M NH ₄ Cl	11,13
0,5M KClO ₄	13

Μονάδες 5

2. Να βρεθεί το pH του διαλύματος που προκύπτει από την ανάμειξη ενός διαλύματος KOH με pH=13 και ενός διαλύματος KOH με pH=11, με αναλογία όγκων 1/10.

Μονάδες 15