

**ΑΠΟΛΥΤΗΡΙΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ Δ' ΤΑΞΗΣ  
ΕΣΠΕΡΙΝΟΥ ΕΝΙΑΙΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ**  
**ΔΕΥΤΕΡΑ 7 ΙΟΥΝΙΟΥ 2004**  
**ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΚΗΣ  
ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗΣ (ΚΥΚΛΟΣ ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΑΣ ΚΑΙ ΠΑΡΑΓΩΓΗΣ  
ΧΗΜΕΙΑ – ΒΙΟΧΗΜΕΙΑ**

**Απαντήσεις των θεμάτων**

**Θέμα 1°**

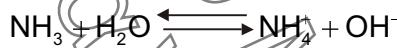
- 1.1.  $\rightarrow \beta$     1.2.  $\rightarrow \gamma$     1.3.α.  $\rightarrow$  Αλκενίων    1.3.β.  $\rightarrow$  Μικρότερη
- 1.4.α  $\rightarrow$  A:  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CN}$     1.4.β.  $\rightarrow$  B:  $\text{CH}_2=\text{CH}_2$     Γ:  $\text{CH}_3\text{CH}_3$
- 1.5.  $\rightarrow \alpha \rightarrow \Sigma$      $\beta \rightarrow \Lambda$      $\gamma \rightarrow \Lambda$

**Θέμα 2°**

$\text{NH}_3$     0,2M

$[\text{OH}^-] = 2 \cdot 10^{-3} \text{M}$

α.                  (M)



Αρχ.  
Ιοντ./Παρ.  
Χ. Ισορ.

0,2  
 $\Psi$   
 $0,2 - \Psi$

$$\Psi = [\text{OH}^-] = 2 \cdot 10^{-3}$$

$$0,2 - \Psi \approx 0,2 \text{M}$$

$$\alpha = \frac{\Psi}{0,2} = \frac{2 \cdot 10^{-3}}{0,2} = 10^{-2}$$

$$K_b = \frac{[\text{NH}_4^+] \cdot [\text{OH}^-]}{[\text{NH}_3]} \Leftrightarrow K_b = \frac{\Psi \cdot \Psi}{0,2} = \frac{(2 \cdot 10^{-3})^2}{0,2} = \frac{4 \cdot 10^{-6}}{2 \cdot 10^{-1}} = 2 \cdot 10^{-5}$$

β.      Έστω X mol HCl

$\text{NH}_3$ :     $n = C \cdot V = 0,2 \cdot 1 = 0,2 \text{ mol}$

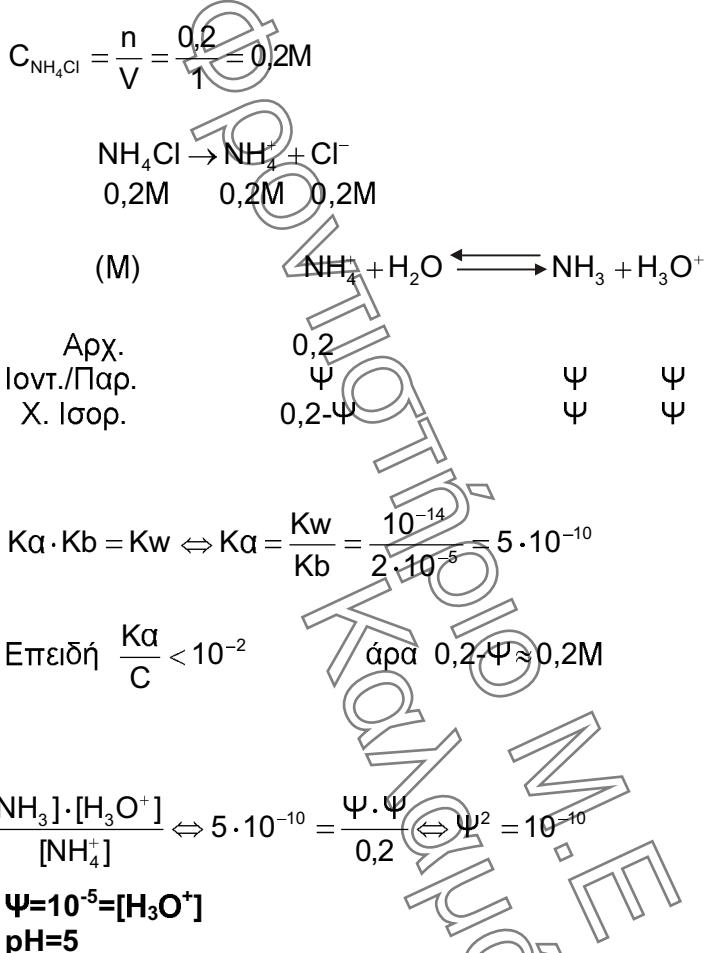
(Mol)               $\text{NH}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}$

Αρχ.	0,2	X
Αντιδρ.	X	X
Τελ.	-	X

Επειδή έχουμε πλήρη εξουδετέρωση  $n_{\text{NH}_3} = n_{\text{HCl}} = 0,2 \text{ mol}$

**X=0,2 mol**

Γ. Στο διάλυμα  $\Delta_2$  θα έχουμε μόνο  $\text{NH}_4\text{Cl}$  επειδή έχουμε πλήρη εξουδετέρωση



### ΘΕΜΑ 3°

3.1 → α

3.2 → δ

3.3 α) θυμίνη/κυτοσίνη  
β) γαλακτικού οξέος

3.4 α → 3

β → 5

γ → 2

δ → 1

3.5 Οι παράγοντες που επηρεάζουν την ταχύτητα των ενζυμικών αντιδράσεων είναι:

- Το pH
- Η θερμοκρασία
- Η συγκέντρωση του ενζύμου
- Η συγκέντρωση του υποστρώματος

## **ΘΕΜΑ 4°**

- 4.1** Αμινοξέα: γλυκίνη (Gly)  
ασπαραγινικό (Asp)  
λυσίνη (Lys)

- α)** Τα πιθανά τριπεπτίδια είναι:  
Gly – Asp – Lys  
Gly – Lys – Asp  
Asp – Gly – Lys  
Gly – Lys – Asp
- β)** Όταν  $pH = pI$ , όπως στην περίπτωση της Lys ( $pI = 9,7$ ), η λυσίνη μη έχοντας ηλεκτρικό φορτίο, δε θα κινηθεί στο ηλεκτρικό πεδίο.  
Η γλυκίνη  $pI = 6 < pH = 9,7$ , εμφανίζει αρνητικό και θα κινηθεί προς τη άνοδο.  
Τέλος, το Ασπαραγινικό οξύ (Asp)  $pI = 2,8 < pH = 9,7$ , εμφανίζει επίσης αρνητικό φορτίο και έτσι και αυτό θα κινηθεί προς την άνοδο.
- 4.2**
- α)** Οι δύο μορφές με τις οποίες εμφανίζεται το άμυλο είναι: η αμυλόζη και η αμυλοπηκτική (σελ 74 Σχολικό βιβλίο)
- β)** Ο ανθρώπινος οργανισμός μπορεί να αξιοποιεί ως πηγή ενέργειας τη γλυκόζη του αμύλου, διότι διαθέτει το σημαντικότερο πεπτικό ένζυμο του αμύλου: την α-αμυλάση, που βρίσκεται στο σάλιο και στο λεπτό έντερο.  
Αντίθετα, τη γλυκόζη της κυτταρίνης δεν μπορεί να την αξιοποιήσει ως πηγή ενέργειας διότι οι κυτταρινάσες, δηλαδή τα ένζυμα που διασπούν την κυτταρίνη δεν απαντώνται στον άνθρωπο.
- γ)** Τα μηρυκαστικά μπορούν να αξιοποιούν την κυτταρίνη, διότι οι κυτταρινάσες, δηλαδή τα ένζυμα που διασπούν την κυτταρίνη, είναι διαδεδομένες στους μικροοργανισμούς που αποτελούν την μικροχλωρίδα του στομάχου των μηρυκαστικών.