

ΧΗΜΕΙΑ

ΘΕΜΑ Α

A₁ → β

A₂ → γ

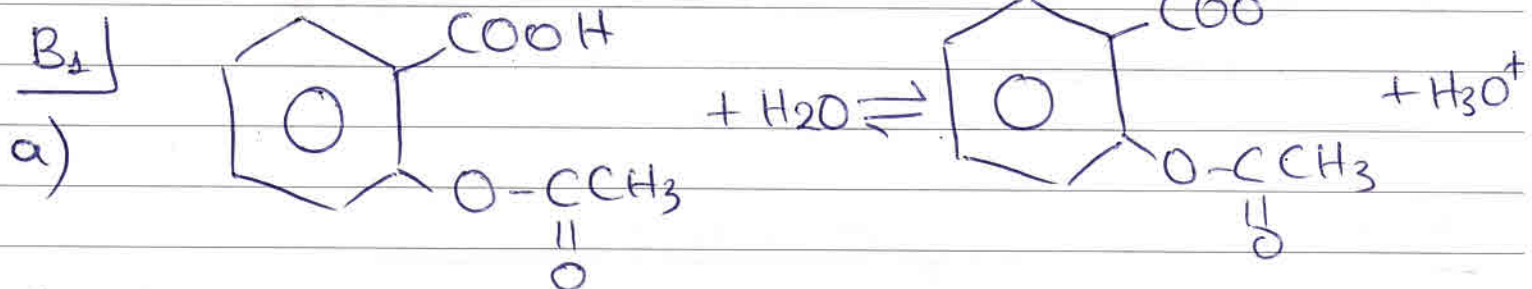
A₃ → α

A₄ → γ

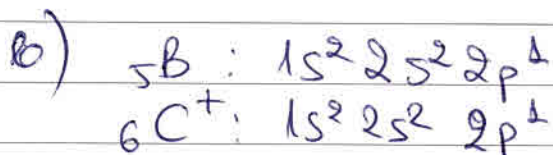
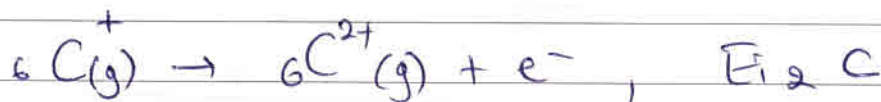
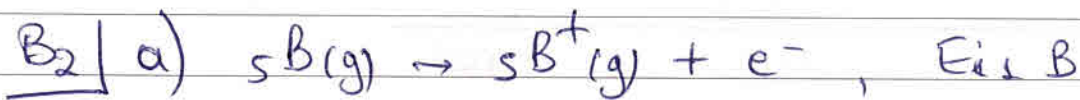
A₅ → β

ΘΕΜΑ Β

B₁



β) Θα απορροφηθεί περισσότερο στο στομάχι, γιατί η θέση των ιονικών ομάδων είναι μετατονισμένη προς τα αριστερά λόγω του H₃O⁺, άρα η συγκέντρωση των μη ιονικών μορφών είναι μεγαλύτερη.



Συμπίπτει η ανάλυση 1.

Τα δύο αεριοειδή έχουν ίδια ηλεκτρονιακή δομή, όμως ο 6C⁺ έχει μεγαλύτερο αριθμό πρωτονίων στον πυρήνα, άρα ασκεί ισχυρότερη ελκτική δύναμη στα e⁻ της εξωτερικής στιβάδας κι έχει μικρότερο