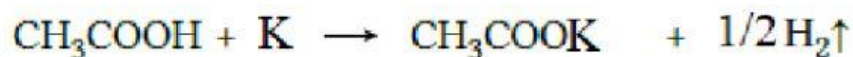
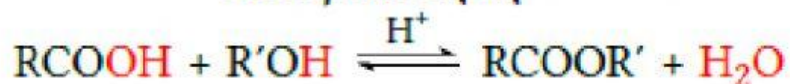

 $\Sigma$ 
 $\Lambda$ 

 $\Sigma$ 
 $\Lambda$ 

 $\Sigma$ 
 $\Lambda$ 

**ΟΞΙΚΟ ΟΞΥ + ΜΑΓΝΗΣΙΟ**

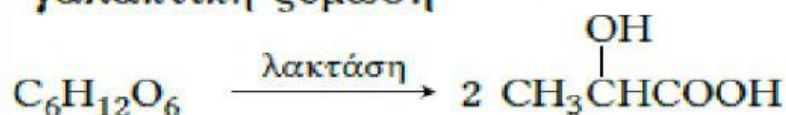
**ΟΞΙΚΟ ΟΞΥ+ ΝΑΤΡΙΟ**

Εστεροποίηση


 $\Sigma$ 
 $\Lambda$ 

**ΕΣΤΕΡΟΠΟΙΗΣΗ**

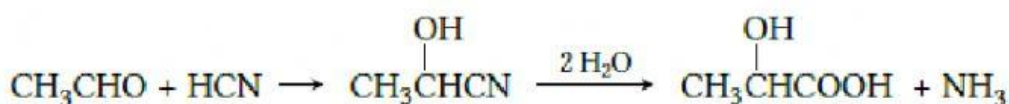
γαλακτική ζύμωση



γλυκόζη ή  
γαλακτόζη

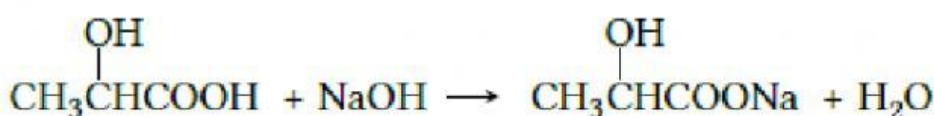
Σ

Λ



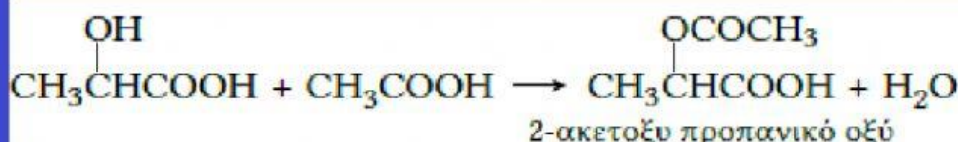
Σ

Λ



Σ

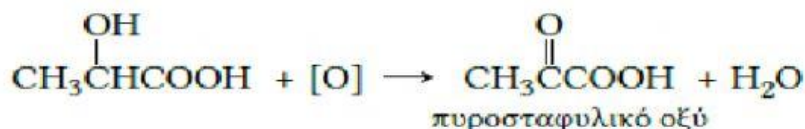
Λ



Σ

Λ

Το γαλακτικό οξύ, ως δευτεροταγής αλκοόλη, οξειδώνεται προς ένα κετονοξύ, το πυροσταφυλικό οξύ με μεγάλη βιολογική σημασία:



Σ

Λ

Διάλυμα όγκου 1 L περιέχει τα καρβοξυλικά οξέα  $\text{HCOOH}$  0,05 M και  $\text{CH}_3\text{COOH}$  0,5 M. Στο διάλυμα αυτό προστίθεται περίσσεια Mg. Να υπολογίσετε τον όγκο του εκλυόμενου αερίου σε πρότυπες συνθήκες (STP).

6, 16 L σε STP.

11, 2 L σε STP.

22, 4 L σε STP.

Ισομοριακό μίγμα  $\text{CH}_3\text{COOH}$  και ενός άλλου κορεσμένου μονοκαρβοξυλικού οξέος έχει μάζα 13,4 g. Το μίγμα αντιδρά πλήρως με μεταλλικό Mg και προκύπτουν 2,24 L αερίου (μετρημένα σε STP), συνολικά. Ποιος ο συντακτικός τύπος του άγνωστου οξέος;

Σχετικές ατομικές μάζες, C:12, H:1, O:16.

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ .

$\text{CH}_3\text{COOH}$ .

$\text{HCOOH}$ .