

ΧΗΜΕΙΑ ΠΡΟΣΑΝΑΤΟΛΙΣΜΟΥ 2016

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ - ΛΥΣΕΙΣ

ΘΕΜΑ Α

$A_1 \rightarrow \delta$

$A_2 \rightarrow \delta$

$A_3 \rightarrow \delta$

$A_4 \rightarrow \alpha$

$A_5 \rightarrow \alpha - \Sigma$

$\beta - \Lambda$

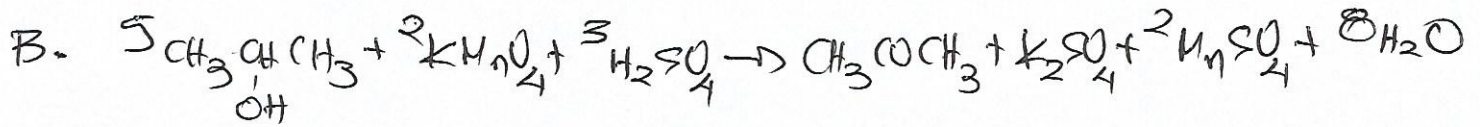
$\gamma - \Lambda$

$\delta - \Lambda$

$\epsilon - \Sigma$

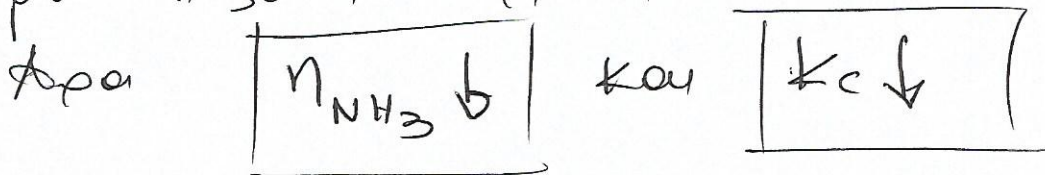
ΘΕΜΑ Β

B<sub>1</sub>

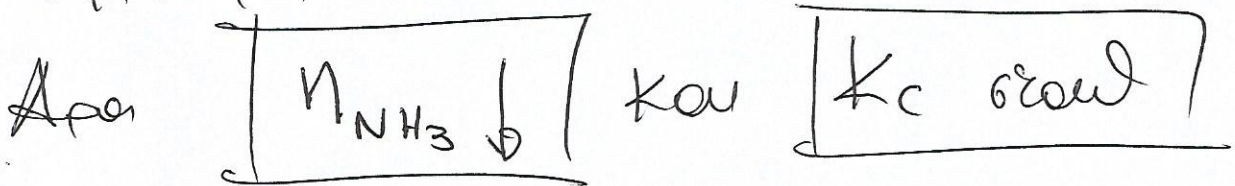


B<sub>2</sub>

α. Η αύξηση της θερμοκρασίας ευνοεί τις ενδοθερμείς αντιδράσεις, επομένως το σύστημα μετατοπίζεται αριστερά



β. Αύξηση όγκου υπό Τ σταθ, οδηγεί σε στιγμιαία μείωση των συγκεντρώσεων, επομένως το σύστημα μετατοπίζεται αριστερά

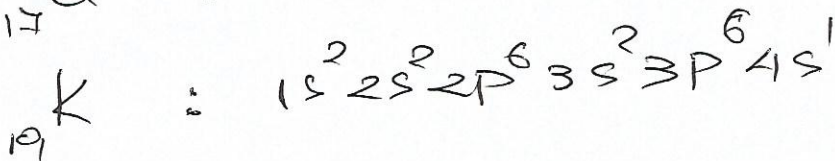
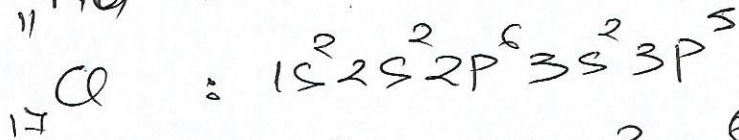
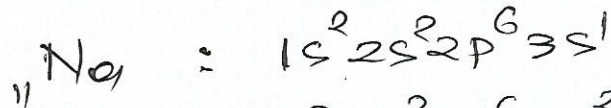


B<sub>3</sub>

α. Διαζύγιο ΗCl α1M σημαίνει  $P_H = 1$   
 Άρα το χρώμα του δείκτη θα είναι κοκκίνο μιας και το  $P_H$  είναι μικρότερο του 4

β. Ο δείκτης αλλάζει χρώμα στην περιοχή  $P_{K_{x-1}} = 4$  έως  $P_{K_{x+1}} = 6$

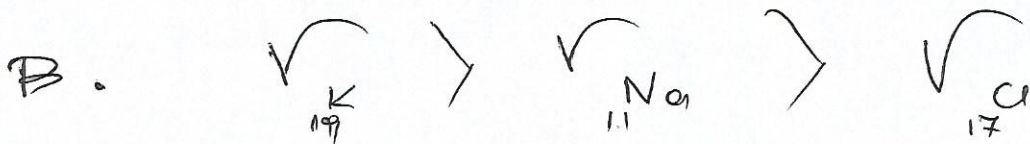
B<sub>4</sub>



α. <sup>11</sup>Na → 3η περίοδος IA

<sup>17</sup>Cl → 3η περίοδος VIIA

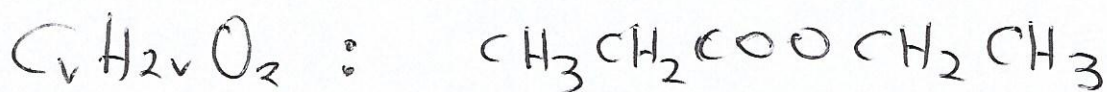
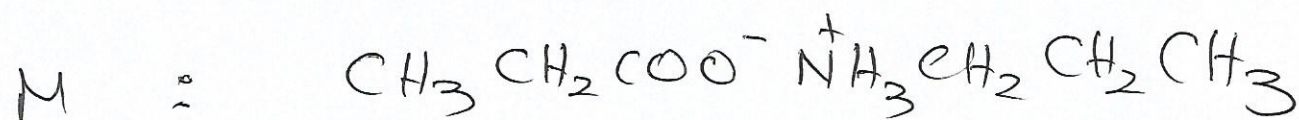
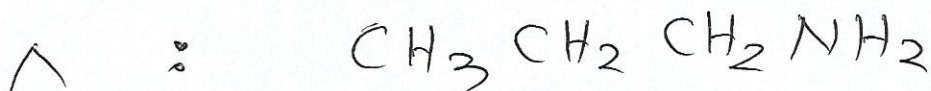
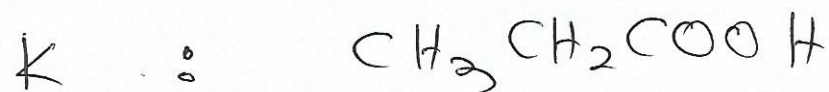
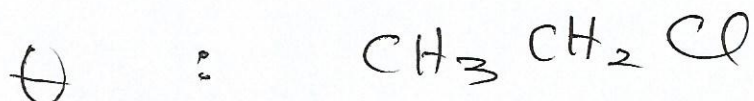
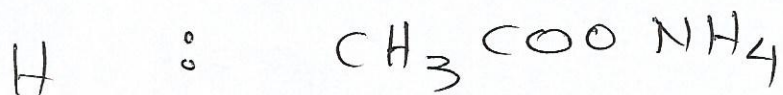
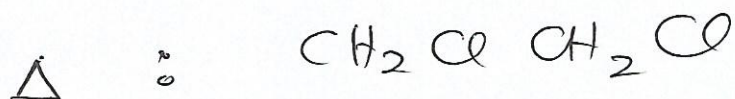
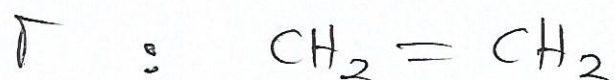
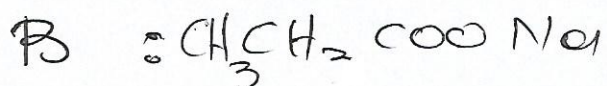
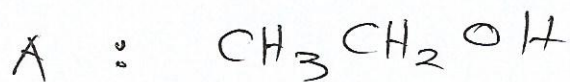
<sup>19</sup>K → 4η περίοδος IA



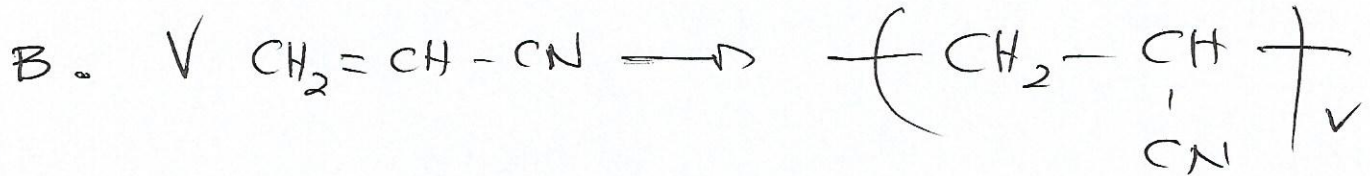
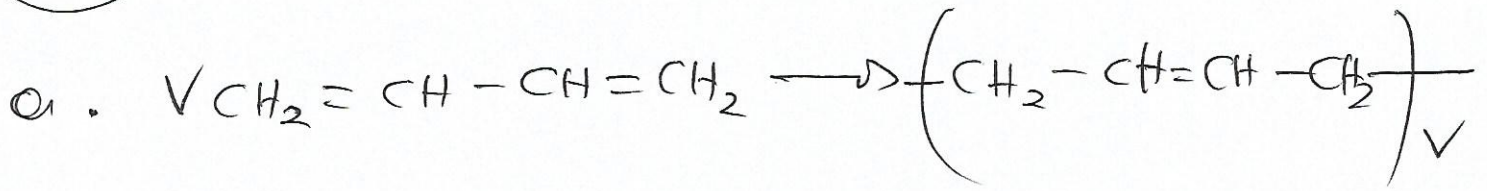


Θεμα Γ

Γ<sub>1</sub>



Γ<sub>2</sub>

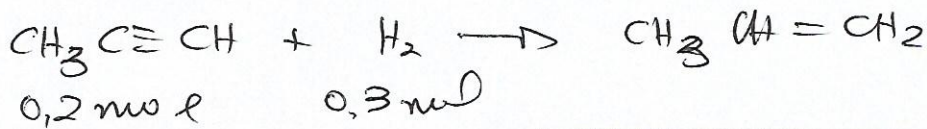


Γ<sub>3</sub>

8 gr C<sub>3</sub>H<sub>4</sub> ~ 0,2 mol

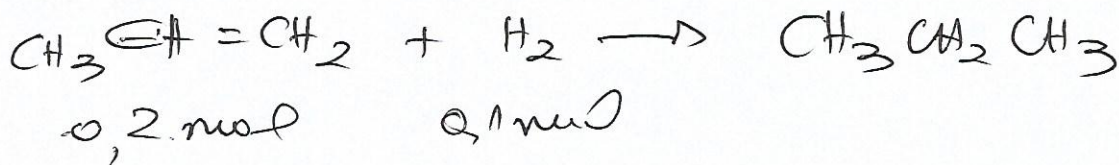
6,72 lt H<sub>2</sub> STP ~ 0,3 mol

Επομένως έχουμε διαδοχικά



0,2	0,2	0,2
-	0,1 mol	0,2 mol

και



0,1	0,1	0,1
0,1 mol	-	0,1 mol