

**ΑΣΚΗΣΕΙΣ ΕΠΑΝΑΛΗΨΗΣ**

Για τις παρακάτω ασκήσεις δίνονται οι σχετικές ατομικές μάζες: C=12, H=1, O=16

1. Ορισμένη ποσότητα 2-βουτανόλης χωρίζεται σε δυο μέρη.  
Το πρώτο μέρος αντιδρά με Na με αποτέλεσμα να εκλύονται 5,6L αερίου μετρημένα σε STP συνθήκες.  
Το δεύτερο μέρος οξειδώνεται πλήρως οπότε σχηματίζονται 144g καρβονυλικής ένωσης.  
Να υπολογίσετε τη μάζα της αλκοόλης που είχαμε αρχικά.
2. 148g κορεσμένου μονοκαρβοξυλικού οξέος αντιδρούν με Na, με αποτέλεσμα να εκλύονται 22,4L H<sub>2</sub> μετρημένα σε STP συνθήκες.  
A) Να βρεθεί ο συντακτικός τύπος του κορεσμένου μονοκαρβοξυλικού οξέος.  
B) Να γραφούν δυο αντιδράσεις παρασκευής του.
3. Να βρεθεί ο όγκος του H<sub>2</sub> που εκλύεται σε πρότυπες συνθήκες, κατά την επίδραση περίσσειας Na σε μείγμα αιθανόλης και 2-προπανόλης. Το μείγμα περιέχει 92g αιθανόλης και 30g 2-προπανόλης.