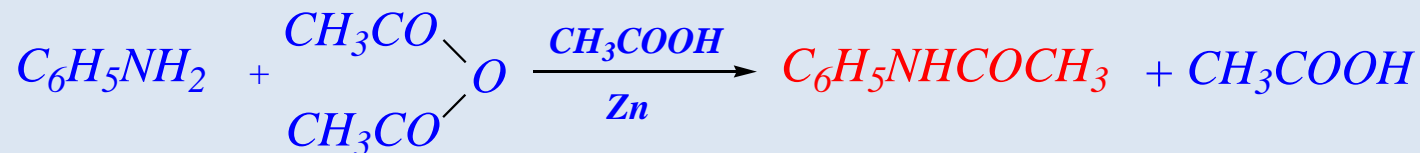


## ΠΑΡΑΔΕΙΓΜΑ ΣΥΜΠΛΗΡΩΣΗΣ ΑΝΑΦΟΡΑΣ

ΣΤΟΙΧΕΙΟΜΕΤΡΙΚΗ ΑΝΤΙΔΡΑΣΗ :



ΜΒ	93	102	—	135	—
Ποσότητα (g ή ml)	5ml	5ml	—	7,15g	—
Πυκνότητα(g/ml)	1,02	1,08	—	—	—
moles	0,055	0,053	—	0,053	—

- ✓ Οι πυκνότητες χρειάζονται μόνο όταν οι ποσότητες των αντιδρώντων δίνονται σε ml.
- ✓ Τα παραπάνω στοιχεία συμπληρώνονται μόνο για τα αντιδρώντα και το κύριο προϊόν (όχι για καταλύτη και δευτερεύοντα προϊόντα) .
- ✓ Από τη στοιχειομετρία της αντίδρασης βρείτε τα g του προϊόντος που προκύπτουν θεωρητικά (στη συγκεκριμένη άσκηση 7,15g).

## ΣΥΝΘΗΚΕΣ ΑΝΤΙΔΡΑΣΗΣ :

Διαλύτης:

Θερμοκρασία:

Χρόνος:

Καταλύτης:

**ΜΗΧΑΝΙΣΜΟΣ ΑΝΤΙΔΡΑΣΗΣ:** Υπάρχει στις σημειώσεις

## ΑΠΟΤΕΛΕΣΜΑΤΑ

### 1. ΑΠΟΔΟΣΗ:

α) ΘΕΩΡΗΤΙΚΗ (%) : 100, αν δεν αναφέρεται κάτι διαφορετικό

ΘΕΩΡΗΤΙΚΗ (g) : τα g του προϊόντος που προκύπτουν θεωρητικά

β) ΠΡΑΚΤΙΚΗ(%) :

$$\frac{\text{τα g του προϊόντος που προκύπτουν στο εργαστήριο}}{\text{τα g του προϊόντος που προκύπτουν θεωρητικά}} (\%)$$

ΠΡΑΚΤΙΚΗ (g) :

τα g του προϊόντος που προκύπτουν στο εργαστήριο

γ) ΒΙΒΛΙΟΓΡΑΦΙΚΗ (%) :

$$\frac{\text{τα g του προϊόντος που δίνει η βιβλιογραφία}^*}{\text{τα g του προϊόντος που προκύπτουν θεωρητικά}} (\%)$$

ΒΙΒΛΙΟΓΡΑΦΙΚΗ (g) :

τα g του προϊόντος που δίνει η βιβλιογραφία \*

\* Δίνεται για ορισμένες ασκήσεις στο τέλος της μεθόδου σύνθεσης. Σε περίπτωση που δεν δίνεται, παραλείπεται η βιβλιογραφική απόδοση

ΣΗΜΕΙΟ ΤΗΞΕΩΣ Η ΒΡΑΣΜΟΥ :

↗ Για στερεό οργ. προϊόν μέτρηση σημείου τήξεως  
↘ Για υγρό οργ. προϊόν μέτρηση σημείου βρασμού

1. Παρασκευασθείσας ουσίας : το σημείο τήξεως ή βρασμού που σημειώθηκε στο εργαστήριο.
2. Βιβλιογραφίας : Δίνεται για κάθε άσκηση στο τέλος της μεθόδου σύνθεσης

#### ΠΑΡΑΤΗΡΗΣΕΙΣ ΕΠΙ ΤΟΥ ΠΕΙΡΑΜΑΤΟΣ

Σημαντικό τμήμα της αναφοράς που περιέχει τις παρατηρήσεις κατά την διάρκεια του πειράματος και δεν αναγράφεται η θεωρία της άσκησης.

ΒΙΒΛΙΟΓΡΑΦΙΑ : Συμπληρώνεται μόνο αν χρησιμοποιηθεί.