

# ΦΥΛΛΟ ΕΡΓΑΣΙΑΣ ΣΤΙΣ ΑΝΤΙΔΡΑΣΕΙΣ ΠΡΟΣΘΗΚΗΣ-ΑΠΟΣΠΑΣΗΣ

ΟΝΟΜΑ

ΕΠΙΘΕΤΟ

- Το φυσικό αέριο αποτελείται από κυρίως από μεθάνιο. 500 mol φυσικού αερίου που έχει περιεκτικότητα 90% v/v σε  $\text{CH}_4$  και το υπόλοιπο 10% v/v είναι  $\text{CO}_2$ , καίγονται τέλεια και ελευθερώνεται συνολικά όγκος του  $\text{CO}_2$  μετρημένος σε πρότυπες συνθήκες (STP) ίσος με:

A.  11.2 m<sup>3</sup>    B.  22.4 m<sup>3</sup>    C.  33.6 m<sup>3</sup>    D.  44.8 m<sup>3</sup>
- Δεν μπορεί να παρασκευαστεί ως κύριο προϊόν με προσθήκη  $\text{H}_2\text{O}$  σε ακόρεστο υδρογονάνθρακα η:

A.  αιθανόλη    B.  αιθανάλη    C.  προπανόνη    D.  προπανάλη
- Αέριο μίγμα που αποτελείται από 200 cm<sup>3</sup> αέριο ακετυλένιο και 300 cm<sup>3</sup> υδρογόνο (μετρημένα στις ίδιες συνθήκες πίεσης και θερμοκρασίας) θερμαίνεται παρουσία Ni. Μετά το τέλος της αντίδρασης μέσα στο δοχείο μπορεί να υπάρχουν:

A.  μίγμα αιθενίου-αιθανίου    C.  αιθένιο  
B.  μίγμα αιθενίου-υδρογόνου    D.  αιθάνιο
- Από την προσθήκη HI στο 2-πεντένιο:

A.  προκύπτει μόνο ένα προϊόν  
B.  προκύπτουν δύο ενώσεις που δεν είναι ισομερείς  
C.  παράγονται δύο ισομερείς ενώσεις σε παραπλήσιες ποσότητες  
D.  παράγονται δύο ισομερείς ενώσεις σε ποσότητες που διαφέρουν σημαντικά μεταξύ τους
- Με επίδραση περίσσειας  $\text{HI}(g)$  σε 1-βουτίνιο παρασκευάζεται ως κύριο προϊόν:

A.  2-ιωδοβουτάνιο    B.  2,2-διιωδοβουτάνιο  
C.  1,2-διιωδοβουτάνιο    D.  1,1-διιωδοβουτάνιο