

(ΑΣΚΗΣΗ ΑΠΟ ΠΜΔΧ 2013)

11,2 g της οργανικής χημικής ένωσης Α, η οποία αποτελείται μόνο από άνθρακα και υδρογόνο, αντιδρούν με ισομοριακή ποσότητα νερού σε όξινο περιβάλλον και παράγουν ως κύριο προϊόν ένωση Β, η οποία αντιδρά με μεταλλικό νάτριο οπότε εκλύονται 2,24 L αερίου σε STP.

Να γραφούν οι συντακτικοί τύποι και τα ονόματα όλων των ενώσεων του σχήματος.

(Υπόδειξη 1: η αναλογία των οργανικών ενώσεων από αντίδραση σε αντίδραση είναι 1 mol αντιδρών : 1 mol προϊόν)

