

## ΦΥΛΛΟ ΕΡΓΑΣΙΑΣ ΣΤΑ ΑΛΚΕΝΙΑ/ΑΛΚΙΝΙΑ

ΟΝΟΜΑ	ΕΠΙΘΕΤΟ	ΤΜΗΜΑ	
1.	Το 4 <sup>ο</sup> μέλος της ομόλογης σειράς των αλκοολών αντιδρά με π. H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> στους 170°C. Η οργανική ένωση που παράγεται είναι συμμετρική και αντιδρά με HCl σχηματίζοντας την ένωση:		
	A. ? CH <sub>3</sub> CH(Cl)CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	B. ? CH <sub>2</sub> (Cl)CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	C. ? CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CHCl <sub>2</sub>
			D. ? CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> COOH
2.	54 g αλκινίου (E) αντιδρούν πλήρως με 44,8 L H <sub>2</sub> σε STP συνθήκες. Τα συντακτικά ισομερή της ένωσης (Θ) που προκύπτουν μετά την προσθήκη H <sub>2</sub> είναι:		
	A. ? 3	B. ? 2	C. ? 4
			D. ? 5
3.	Ο κανόνας του Markovnikov βρίσκει εφαρμογή στην αντίδραση:		
	A. ? CH <sub>3</sub> CH=CHCH <sub>3</sub> + HCl →	C. ? CH <sub>2</sub> =CHCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> + H <sub>2</sub> →	
	B. ? CH <sub>2</sub> =CHCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> + HCl →	D. ? CH <sub>2</sub> =CHCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> + Br <sub>2</sub> →	
4.	Για την διάκριση μεταξύ 1-πεντενίου και 1-πεντινίου το αντιδραστήριο που πρέπει να χρησιμοποιηθεί είναι:		
	A. ? Br <sub>2</sub> /CCl <sub>4</sub>	C. ? CuCl/NH <sub>3</sub>	
	B. ? Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	D. ? KHCO <sub>3</sub>	
5.	Με επίδραση περίσσειας HCl(g) σε 1-βουτίνιο παρασκευάζεται:		
	A. ? 2-χλωροβουτάνιο	C. ? 2,2-διχλωροβουτάνιο	
	B. ? 1,2-διχλωροβουτάνιο	D. ? 1,1,2,2-тетраχλωροβουτάνιο	
6.	Από τις ενώσεις: A: προπένιο, B: προπίνιο, Γ: 1-προπανόλη, Δ: προπάνιο, Ε: προπανάλη αντιδρούν με χλώριο οι:		
	A. ? A,B,Γ,Δ,Ε	B. ? A,B	C. ? A,B,Δ
			D. ? A,B,Ε
7.	Προσθήκη υδρογόνου σε καρβονυλική ένωση (E) παράγει ένωση (Z) η οποία δεν μπορεί να παρασκευαστεί από αλκένιο. Η ένωση (Z) είναι η:		
	A. ? Αιθυλική αλκοόλη	B. ? Μεθανόλη	C. ? 2-προπανόλη
			D. ? μέθυλο-2-προπανόλη
8.	Σε τρία δοχεία Δ <sub>1</sub> , Δ <sub>2</sub> , Δ <sub>3</sub> υπάρχουν πεντίνιο, πεντένιο, προπενικό οξύ. Το περιεχόμενο των δοχείων Δ <sub>1</sub> και Δ <sub>2</sub> με επίδραση νατρίου ελευθερώνει φυσαλίδες H <sub>2</sub> . Μόνο το περιεχόμενο του δοχείου Δ <sub>1</sub> με επίδραση όξινου ανθρακικού νατρίου ελευθερώνει αέριο που δεν συντηρεί την καύση. Στο δοχείο Δ <sub>2</sub> μπορεί να περιέχεται:		
	A. ? πεντίνιο	B. ? πεντένιο	C. ? προπενικό οξύ
			D. ? πεντίνιο ή πεντένιο
9.	2,6 g HC≡CH ενυδατώνονται, παρουσία καταλυτών, και το προϊόν οξειδώνεται πλήρως με όξινο διάλυμα K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> . Η μάζα του προϊόντος της οξείδωσης είναι:		
	A. ? 6 g	B. ? 9 g	C. ? 30 g
			D. ? 60 g