ΤΕΣΤ ΣΤΙΣ ΑΝΤΙΔΡΑΣΕΙΣ ΠΡΟΣΘΗΚΗΣ-ΑΠΟΣΠΑΣΗΣ-ΥΠΟΚΑΤΑΣΤΑΣΗΣ			
ΟΝΟΜΑ		**ΕΠΙΘΕΤΟ**	
1.	Από τις ακόλουθες ποσότητες άκυκλων υδρογονανθράκων απαιτεί την μεγαλύτερη ποσότητα υδρογόνου (σε mol) για να μετατραπεί σε αλκάνιο: (Ar_C=12 και Ar_H=1)		
	x g C_2H_2	2x g C_3H_6	x g C_2H_6
	Η ένωση Α προκύπτει με προσθήκη νερού σε αλκένιο και έχει περιεκτικότητα 21,6% σε οξυγόνο. Η Α μπορεί να είναι:		
	1 ή 2 προπανόλη	2-βουτανόλη ή μεθυλο-2-προπανόλη	μεθυλο-1-προπανόλη
2.	Για να διακρίνουμε αν μια ένωση είναι το προπίνιο ή το 1,3-βουταδιένιο επιδρούμε με:		
	διάλυμα Br_2/CCl_4	Na	H_2/Ni
3.	. Από τις παρακάτω ενώσεις, δεν μπορεί να αφυδατωθεί προς αλκένιο η:		
	A. ? CH_3CH_2OH	B. ? $CH_3CH(CH_3)CH(CH_3)OH$	C. ? $CH_3C(CH_3)_2CH_2OH$ D. ? $CH_3C(CH_3)_2CH_2CH_2OH$
4.	0,2 mol ατμών μιας οργανικής ένωσης Χ διαβιβάζονται σε καστανέρυθρο διάλυμα Br_2 σε CCl_4 και συγκρατούνται. Μετά το τέλος της διαδικασίας η μάζα του διαλύματος βρίσκεται αυξημένη κατά 17,2 g. Η ένωση Χ μπορεί να είναι το:		
	A. ? αιθένιο.	B. ? 1-βουτίνιο	
	C. ? 3-μεθυλοπεντάνιο	D. ? 2-βουτενικό οξύ	
5.	Από τις ακόλουθες ενώσεις δίνει ένα μοναδικό προϊόν κατά την αντίδρασή της με HCl:		
	A. ? 1-βουτένιο	B. ? 2-βουτένιο	C. ? 1-βουτίνιο D. ? 2-βουτίνιο