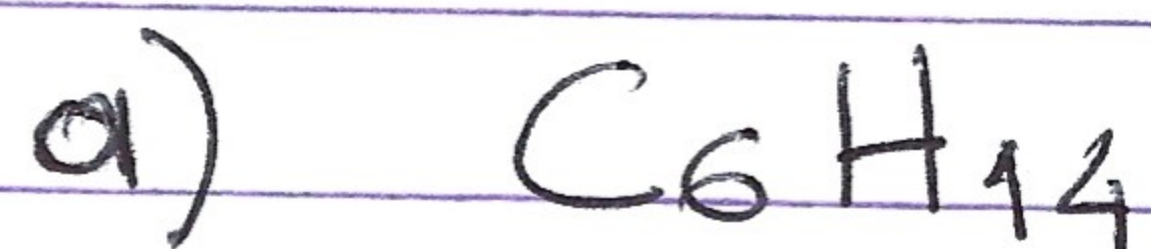
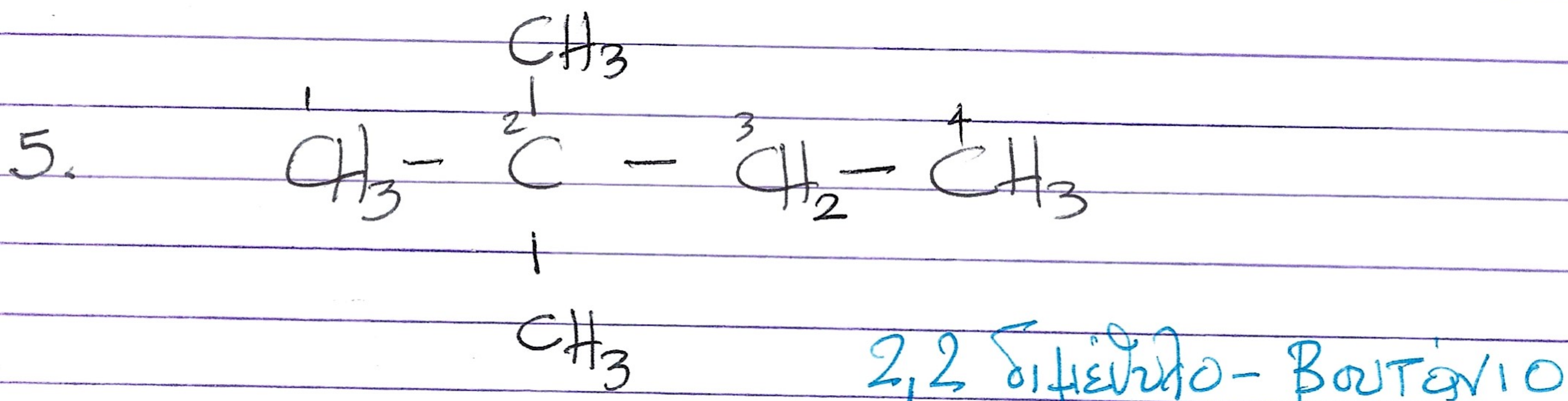
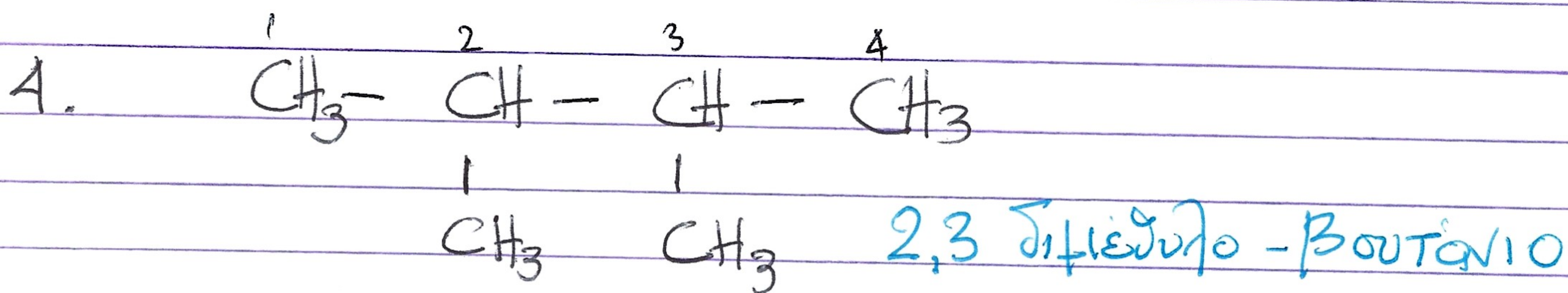
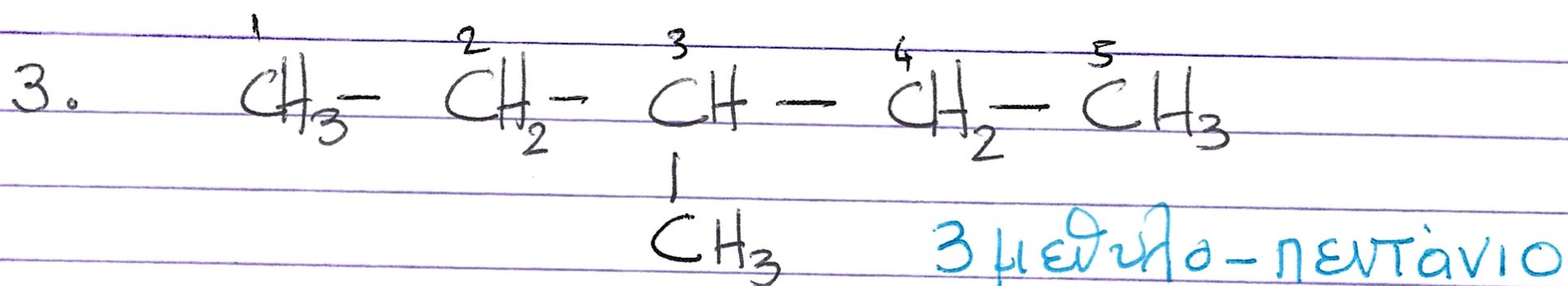
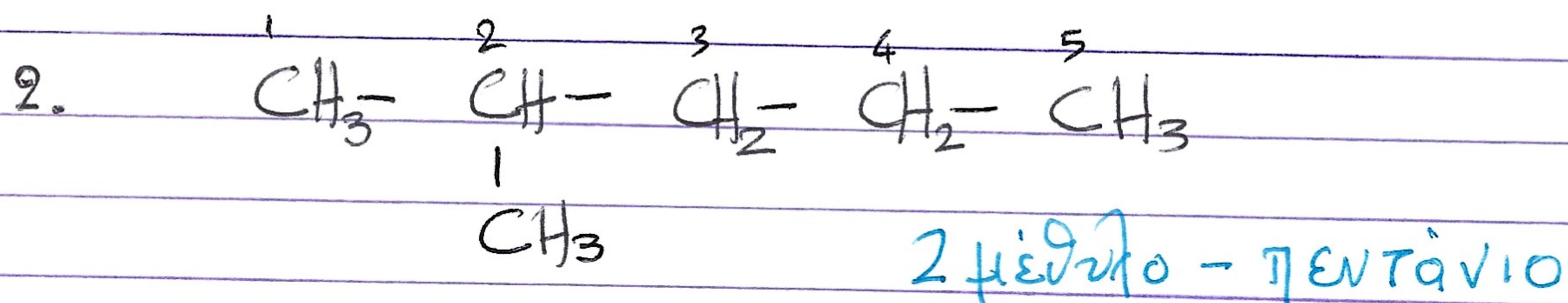
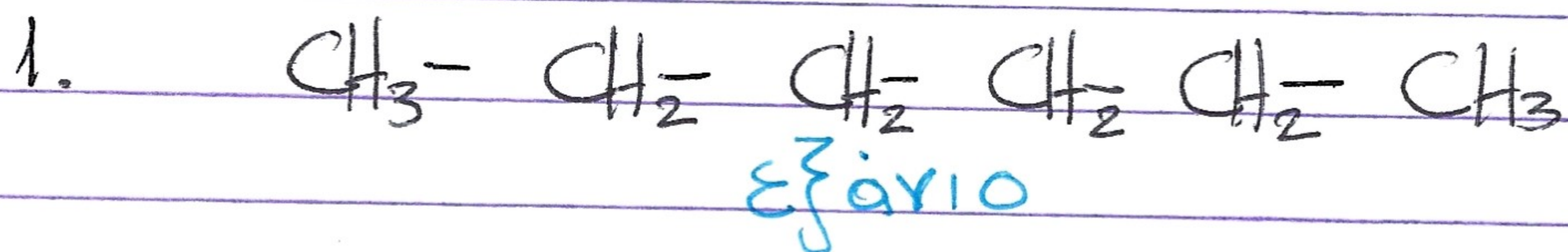
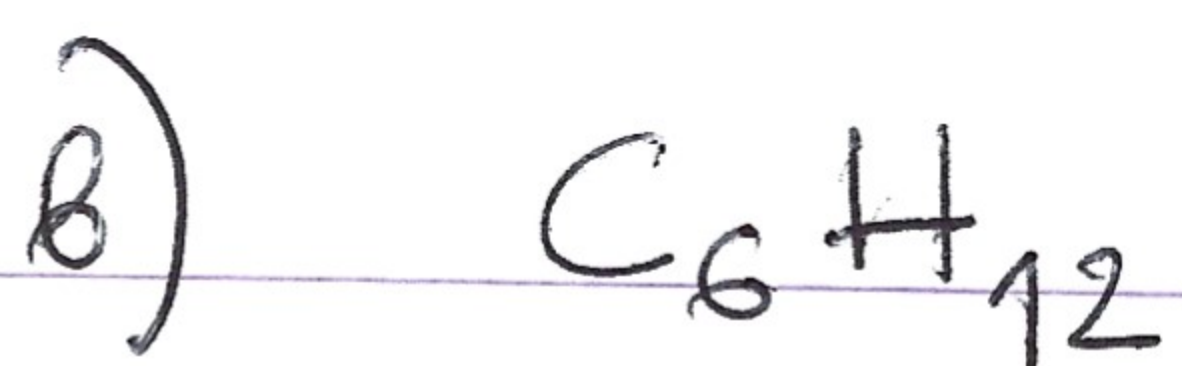


ΙΣΟΜΕΡΕΙΑ - ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ

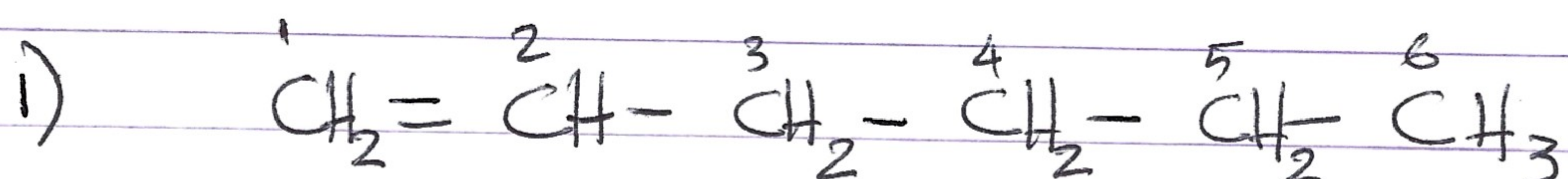


αυτός ο H/C είναι αλκάνιο με Γ.Μ.Τ. C_nH_{2n+2} ($n=6$)
άρα παρουσιάζει ισομέρεια αλυσίδας

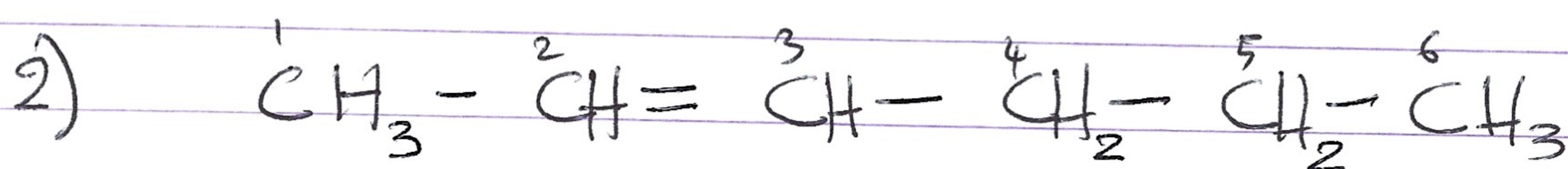




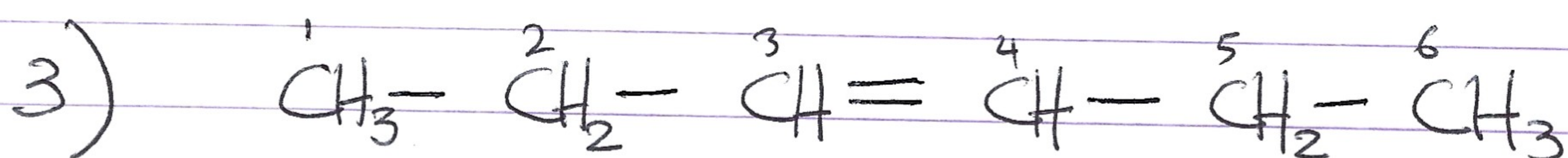
αυτός ο H/C είναι αλκένιο με Γ.Μ.Τ. C_nH_{2n} ($n=6$)
 οπότε παρουσιάζει ισομέρεια αλκυίδας και ισομέρεια θέσης του διπλού δεσμού



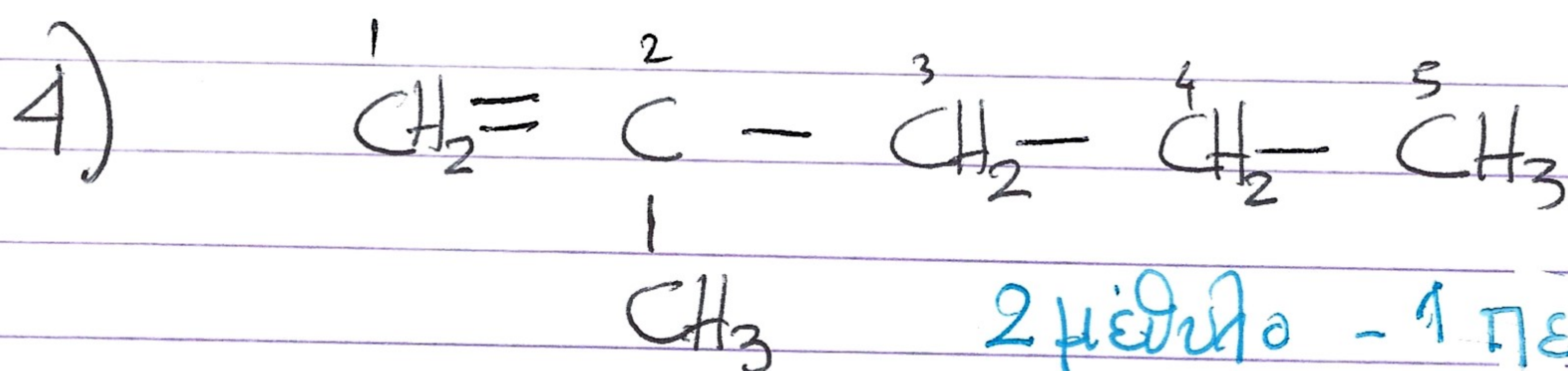
1-εξένιο



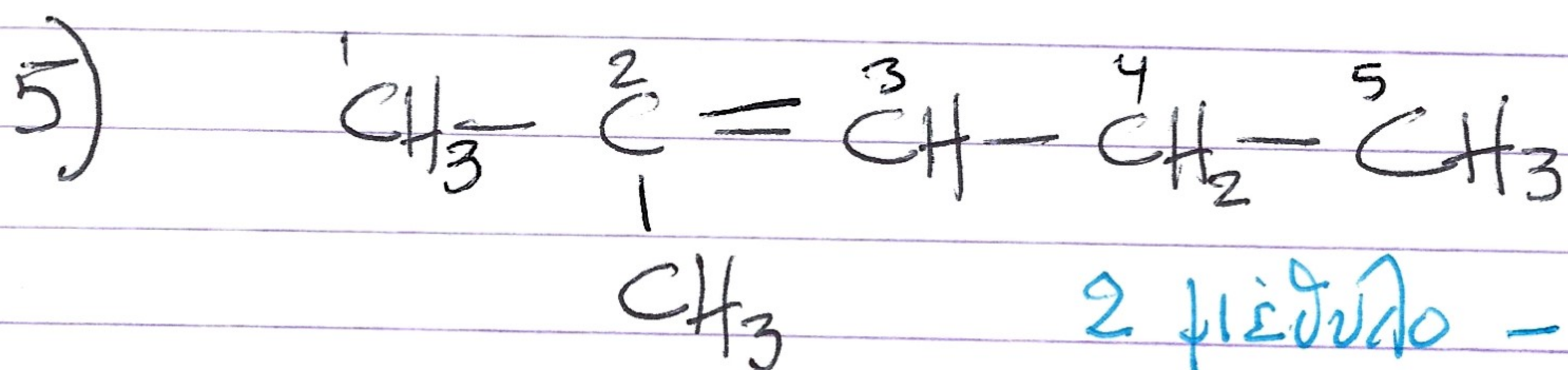
2-εξένιο



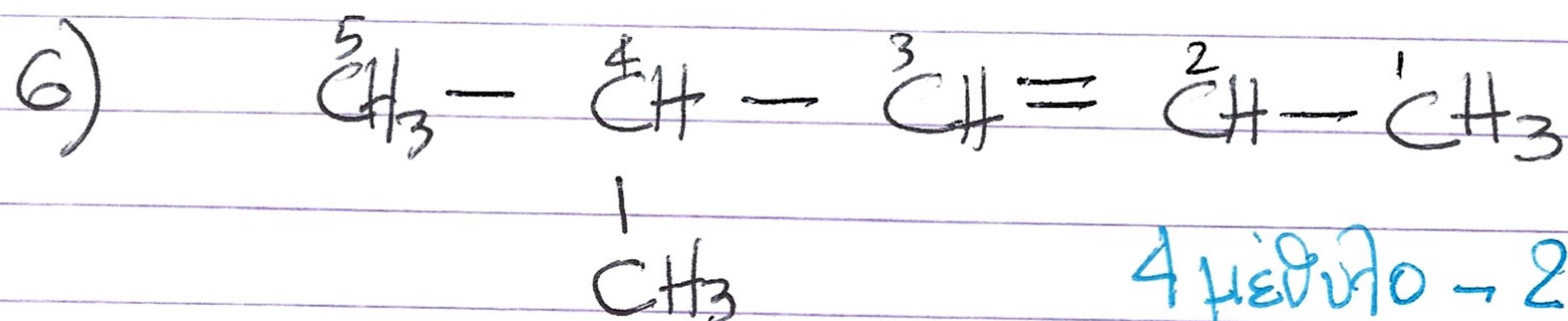
3-εξένιο



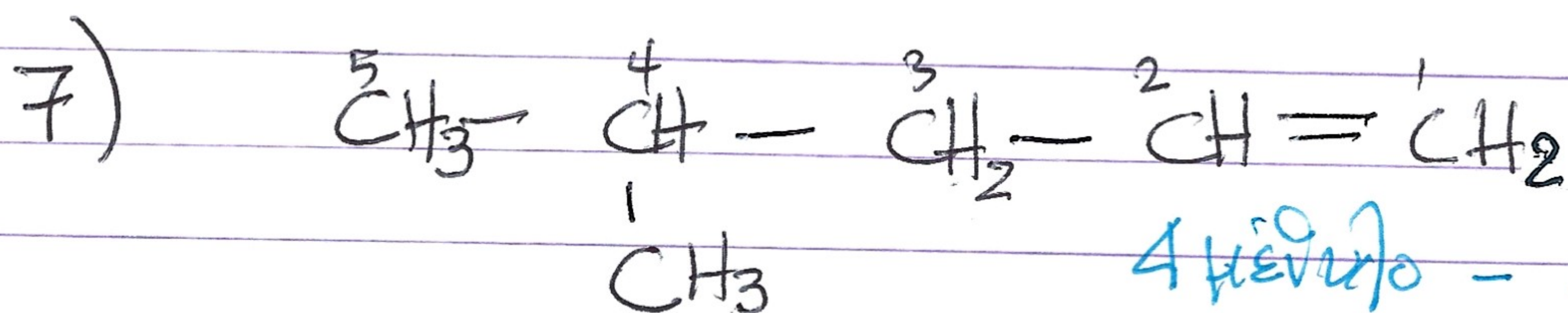
2 μέθυλο - 1 πεντένιο



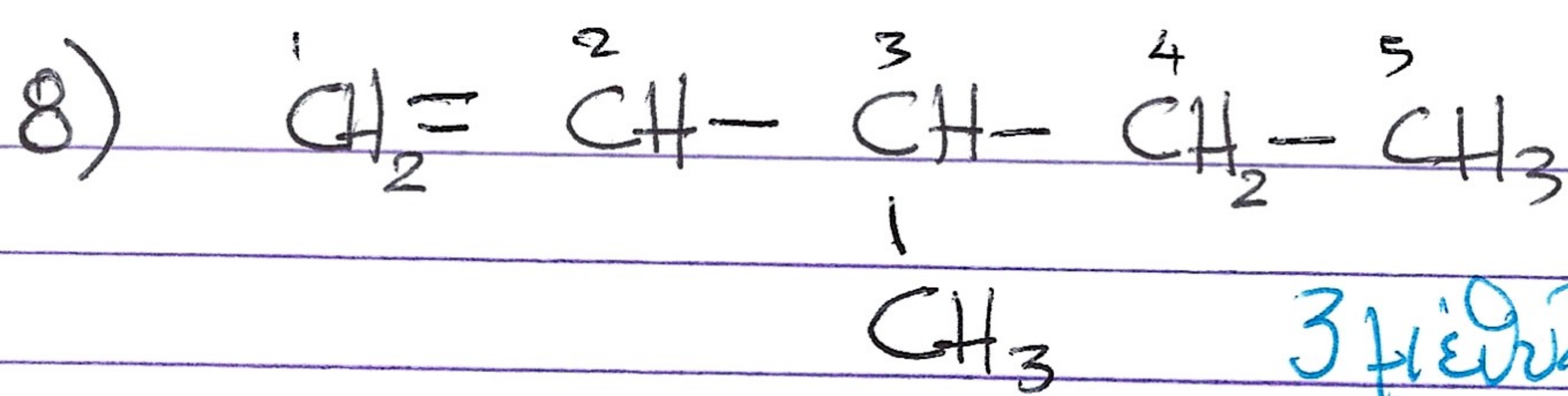
2 μέθυλο - 2 πεντένιο



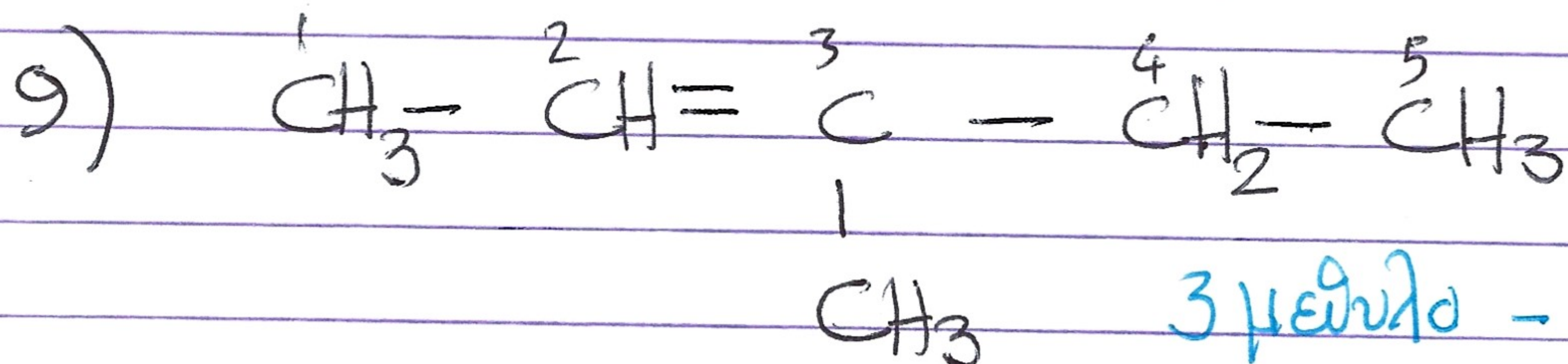
4 μέθυλο - 2 πεντένιο



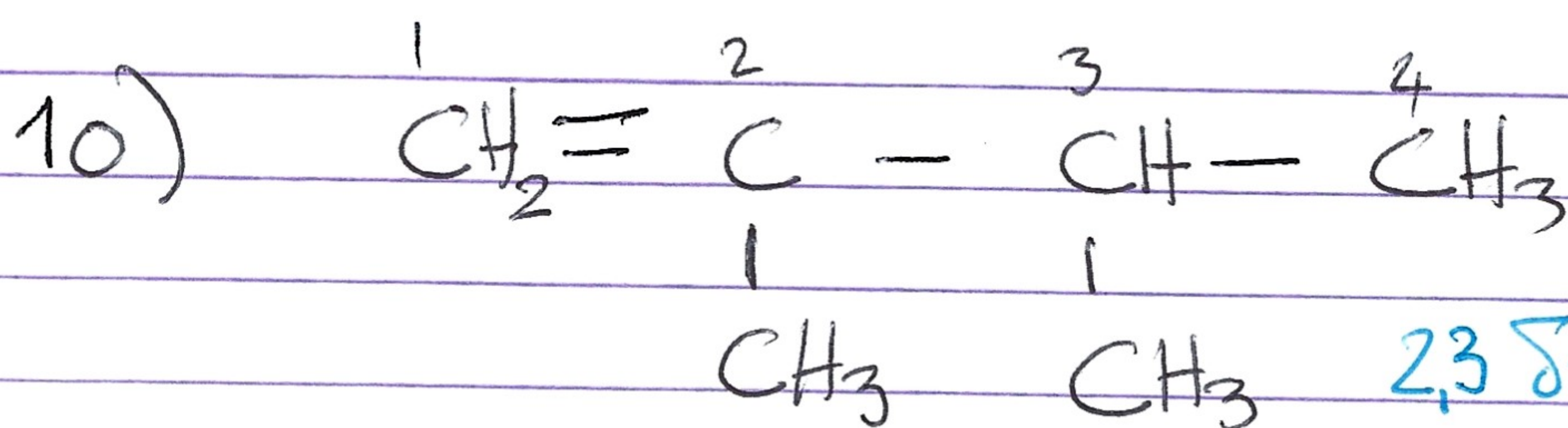
4 μέθυλο - 1 πεντένιο



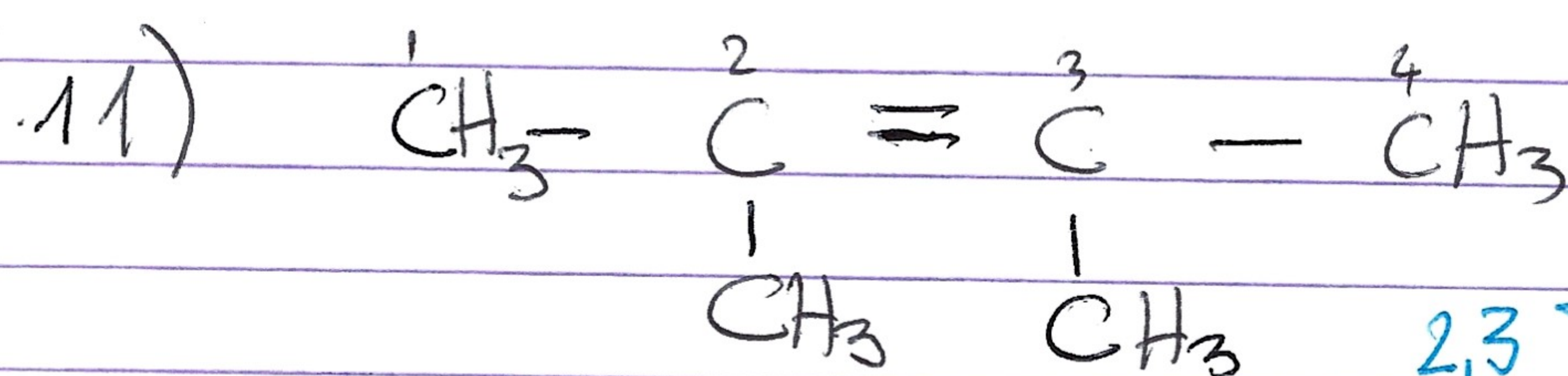
3 μέθυλο - 1 πεντένιο



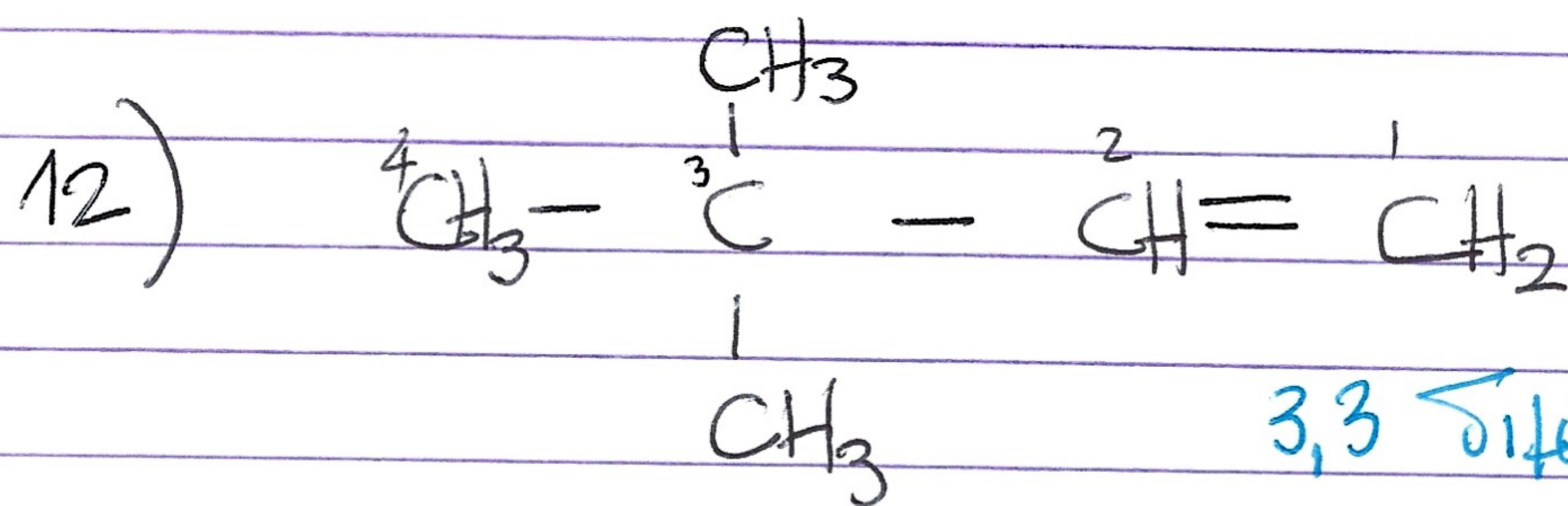
3 μέθυλο - 2 πεντένιο



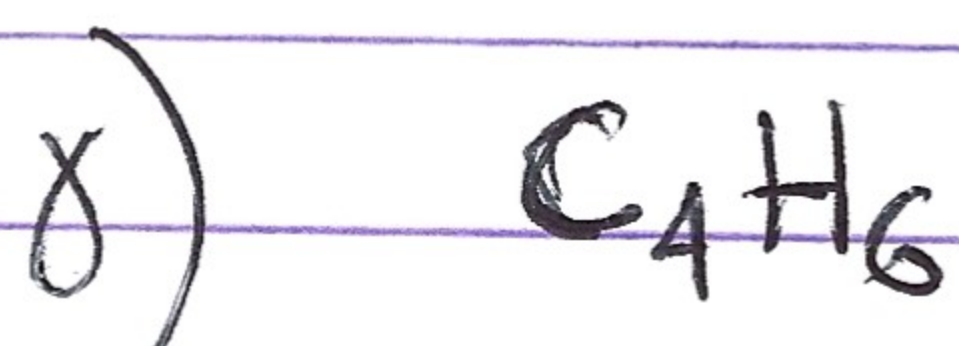
2,3 διμέθυλο - 1 βουτένιο



2,3 διμέθυλο - 2 βουτένιο



3,3 διμέθυλο - 1 βουτένιο



Αυτός ο H/C μπορεί να είναι αλκίνιο ή αλκαδιένιο με Γ.Μ.Τ $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ ($n=4$) και εμφανίζει ισομέρεια θέσης (του τριπλού δεσμού ή των δύο διπλών δεσμών) και ισομέρεια ομόλογης σειράς, αφού τα αλκίνια και τα αλκαδιένια έχουν τον ίδιο γενικό μοριακό τύπο (Γ.Μ.Τ). Τα 4 ισομερή είναι στα παραδείγματα στη σελίδα 13