

ΚΡΙΤΗΡΙΟ ΑΞΙΟΛΟΓΗΣΗΣ ΣΤΗ ΧΗΜΕΙΑ Β ΛΥΚΕΙΟΥ ΓΕΝΙΚΗΣ ΠΑΙΔΕΙΑΣ (ΟΜΟΛΟΓΕΣ ΣΕΙΡΕΣ)

ΟΝΟΜΑ	ΕΠΙΘΕΤΟ
--------------	----------------

ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ	ΤΜΗΜΑ	ΧΡΟΝΙΚΗ ΔΙΑΡΚΕΙΑ:45^{MIN}
-------------------	--------------	--

Δίνονται οι σχετικές ατομικές μάζες : Ar (H)=1, Ar (C)=12, Ar (O)=16 Η παγκόσμια σταθερά των αερίων R = 0,082 L.atm.K⁻¹ .mol⁻¹

1.	Ο μοριακός τύπος αλκενίου που έχει σχετική μοριακή μάζα ίση με 42, είναι:				
A	C₄H₈	B	C₂H₄	Γ	C₃H₆

ΑΙΤΙΟΛΟΓΗΣΗ

2.	0,2 mol αλκενίου ζυγίζουν 5,6 g. Ο μοριακός του τύπος είναι:						
A	C₄H₈	B	C₂H₄	Γ	C₃H₆	Δ	C₂H₆

ΑΙΤΙΟΛΟΓΗΣΗ

3.	Η ένωση Β είναι ένα αλκάνιο για το οποίο ισχύει ότι μάζα 14,5 g του αλκανίου αυτού κατέχουν όγκο 5,6 L σε STP. Ο μοριακός τύπος του αλκανίου Β είναι:						
A	C₄H₈	B	C₂H₆	Γ	C₃H₈	Δ	C₄H₁₀

ΑΙΤΙΟΛΟΓΗΣΗ

ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ!!!