

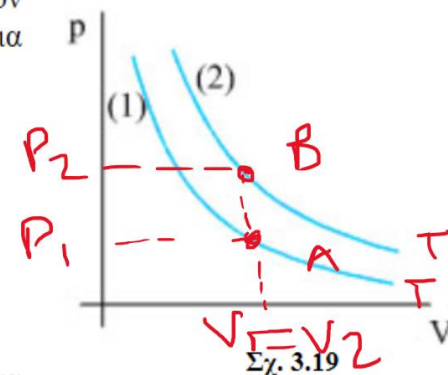
5 Στο διάγραμμα p-V του σχήματος 1.19 οι καμπύλες (1) και (2) αντιστοιχούν στις ισόθερμες μεταβολές δύο αερίων που πραγματοποιήθηκαν στην ίδια θερμοκρασία. Αν n_1 και n_2 τα moles των δύο αερίων τότε:

α) $n_1 = n_2$

β) $n_1 > n_2$

γ) $n_1 < n_2$

Επιλέξτε το σωστό.



6 Ποιες από τις επόμενες προτάσεις είναι σωστές;

α) Η καταστατική εξίσωση ισχύει μόνο αν το αέριο αποτελείται από ένα

$$\left. \begin{array}{l} \textcircled{A} \quad p_1 \cdot V_1 = n_1 R T \\ \textcircled{B} \quad p_2 \cdot V_2 = n_2 R T \end{array} \right\} \xRightarrow{(\text{✓})} \frac{p_1}{p_2} = \frac{n_1}{n_2} \Rightarrow \textcircled{n_2 > n_1}$$

και Γ.Π. $p_2 > p_1$

