

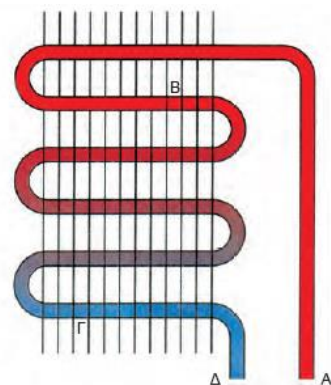
Θέμα 2^ο

2.1 Να χαρακτηρίσετε τις προτάσεις που ακολουθούν, γράφοντας δίπλα στο γράμμα που αντιστοιχεί σε κάθε πρόταση τη λέξη Σωστό, αν η πρόταση είναι σωστή ή τη λέξη Λάθος, αν η πρόταση είναι λανθασμένη.

- α.** Όσο μεγαλύτερη είναι η επικρατούσα πίεση μίας ουσίας τόσο μεγαλύτερη είναι η θερμοκρασία ατμοποίησης του.
- β.** Ο βαθμός ξηρότητας του ξηρού κορεσμένου ατμού είναι μηδέν (0).
- γ.** Όταν μία ουσία βρίσκεται σε θερμοκρασία πάνω από τη κρίσιμη θερμοκρασία της, τότε υπάρχει μόνο σε αέρια φάση.
- δ.** Σε όλη τη διάρκεια της διεργασίας στον συμπυκνωτή ενός οικιακού ψυγείου η θερμοκρασία παραμένει σταθερή.

Μονάδες 16

2.2 Στο παρακάτω σχήμα παριστάνεται ο συμπυκνωτής ενός οικιακού ψυγείου, που αποτελείται από έναν μεγάλο σωλήνα και πτερύγια. Η είσοδος του ψυκτικού μέσου γίνεται στο σημείο Α, ενώ η έξοδός του στο σημείο Δ.



Να γράψετε τον αριθμό κάθε μίας από τις παρακάτω προτάσεις και δίπλα στον αριθμό, το γράμμα που αντιστοιχεί στη σωστή απάντηση.

- 1.** Σε ποιο σημείο της σωλήνωσης έχουμε ξηρό κορεσμένο ατμό;
α. σημείο Α **β.** σημείο Β **γ.** σημείο Γ **δ.** σημείο Δ
- 2.** Σε ποιο τμήμα της σωλήνωσης το κορεσμένο υγρό μετατρέπεται σε υπόψυκτο υγρό;
α. τμήμα ΑΒ **β.** τμήμα ΒΓ **γ.** τμήμα ΓΔ
- 3.** Σε ποιο σημείο της σωλήνωσης έχουμε υπέρθερμο ατμό;
α. σημείο Α **β.** σημείο Β **γ.** σημείο Γ **δ.** σημείο Δ

Μονάδες 9