

Όνοματεπώνυμο: .....

Μάθημα: **ΨΥΧΗ-ΚΛΙΜΑΤΙΣΜΟΣ**

Υλη: **ΒΑΣΙΚΕΣ ΕΝΝΟΙΕΣ (ΚΕΦΑΛΑΙΑ 3,4,5)**

Επιμέλεια διαγωνίσματος: **ΧΑΤΖΗΛΑΥΙΑ ΔΑΥΙΔ**

Αξιολόγηση : .....

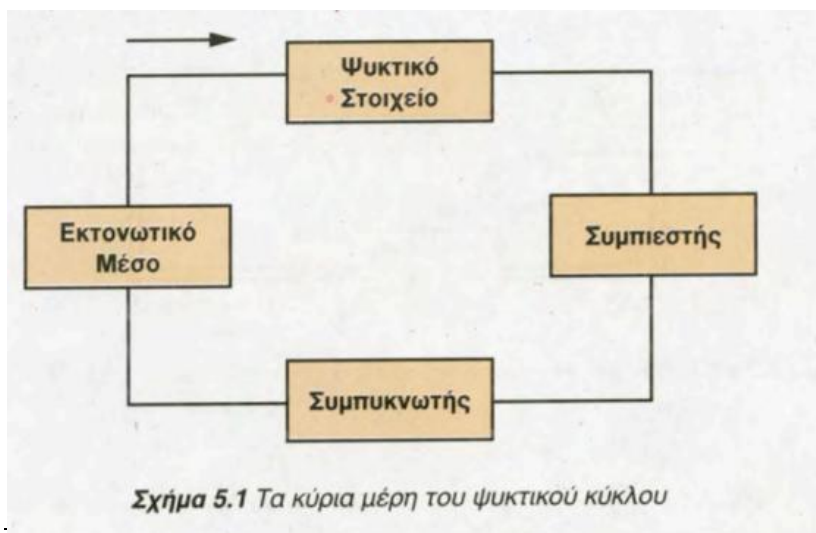
## ΘΕΜΑ Α

- 1. Το ψυκτικό στοιχείο ονομάζεται επίσης:**
  - a. Εξατμιστής
  - b. Συμπυκνωτής
  - c. Εκτονωτικό μέσο
  - d. Αντλία
  
- 2. Το ψυκτικό μέσο στις συνηθισμένες εγκαταστάσεις εξατμίζεται:**
  - a. Σε πολύ υψηλές θερμοκρασίες
  - b. Σε θερμοκρασία περιβάλλοντος
  - c. Σε χαμηλές θερμοκρασίες
  - d. Όταν το συμπιέσουμε
  
- 3. Καρδιά της ψυκτικής εγκατάστασης ονομάζεται**
  - a. Ο συμπυκνωτής
  - b. Ο συμπιεστής
  - c. Το ψυκτικό μέσο
  - d. Η βαλβίδα εκτόνωση
  
- 4. Η μεταβολή κατά την οποία δεν υπάρχει μεταφορά θερμότητας ονομάζεται**
  - a. Ισόγκη
  - b. Αδιαβατική
  - c. Ισοθερμοκρασιακή
  - d. Ισόθλιπτη (ή ισοβαρής)
  
- 5. Η μεταβολή κατά την οποία ο όγκος παραμένει σταθερός ονομάζεται**
  - a. Ισόγκη
  - b. Αδιαβατική
  - c. Ισοθερμοκρασιακή
  - d. Ισόθλιπτη ή ισοβαρής

6. Αν διπλασιάσουμε τον όγκο υπό σταθερή πίεση τότε η θερμοκρασία :
- Θα παραμείνει σταθερή
  - Θα μειωθεί
  - Θα διπλασιαστεί
  - Θα τετραπλασιαστεί
7. Το υγρό το οποίο βρίσκεται σε θερμοκρασία χαμηλότερη της θερμοκρασίας ατμοποίησης ονομάζεται:
- Ακόρεστος ατμός
  - Υπόψυκτο υγρό
  - Κορεσμένο υγρό
  - Ψυχρό υγρό
8. Ακόρεστο υγρό Το υγρό το οποίο βρίσκεται σε θερμοκρασία ίση με τη θερμοκρασίας ατμοποίησης ονομάζεται
- Υπόψυκτο υγρό
  - Κορεσμένο υγρό
  - Ψυχρό υγρό
  - Κορεσμένος ατμός

## ΘΕΜΑ Β

Στην παραπάνω εικόνα φαίνονται τα βασικά μέρη του ψυκτικού κύκλου.



1. Να περιγράψετε σύντομα τη βασική διαδικασία.

.....  
.....  
.....

2. Σε ποιες περιοχές έχω υψηλή πίεση και σε ποιες χαμηλή ;

.....  
.....  
.....

3. Σε ποιες περιοχές έχω υγρό και σε ποιες έχω ατμό;

.....  
.....  
.....

## ΘΕΜΑ Γ

1. Ποιος είναι ο ρόλος του Συμπυκνωτή?
2. Ποιος είναι ο ρόλος του Συμπιεστή?
3. Ποια είναι η διαφορά ανάμεσα στο βρασμό και στην εξάτμιση
4. Τι ονομάζουμε λανθάνουσα θερμοκρασία

## ΘΕΜΑ Δ

Ιδανικό αέριο βρίσκεται στην κατάσταση Α :

$$V_A=60\text{L}, P_A=4\text{atm}, \theta_A=127^\circ\text{C}$$

Στη συνέχεια γίνονται οι παρακάτω μεταβολές

**ΑΒ:** Ισόχωρη μέχρι η πίεση να γίνει  $P_B=8\text{atm}$

**ΒΓ:** Ισοβαρής μέχρι ο όγκος να γίνει  $V_\Gamma=120\text{L}$

**ΓΔ:** Ισοθερμοκρασιακή μέχρι η πίεση να υποδιπλασιαστεί

**ΔΑ:** Ισοβαρής μέχρι ο όγκος να γίνει  $60\text{L}$

1. Να μετατρέψετε τη θερμοκρασία σε βαθμούς κέλβιν
2. Να βρείτε τη θερμοκρασία και τη πίεση στις υπόλοιπες καταστάσεις
3. Να συμπληρώσετε τον πίνακα

	<b>P</b>	<b>V</b>	<b>T</b>
<b>A</b>			
<b>B</b>			
<b>Γ</b>			
<b>Δ</b>			

4. Να κάνετε το διάγραμμα πίεσης-όγκου (P-V) σε βαθμολογημένους άξονες.

**ΠΡΟΧΕΙΡΟ**  
**(ΠΑΡΑΔΙΝΕΤΑΙ ΜΕ ΤΟ ΔΙΑΓΩΝΙΣΜΑ)**