

ΚΡΙΤΗΡΙΟ ΑΞΙΟΛΟΓΗΣΗΣ

ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ.....

ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ.....

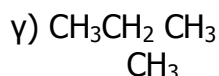
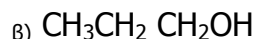
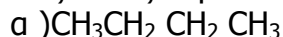
ΒΑΘΜΟΣ.....

ΘΕΜΑ 1

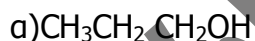
- 1) Τι γνωρίζετε για τον δεσμό υδρογόνου
- 2) Τι είναι η τάση ατμών; Από ποιους παράγοντες εξαρτάται;

ΘΕΜΑ 2

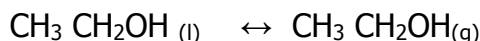
1) Να κατατάξετε τις παρακάτω ενώσεις κατά αυξανόμενο σημείο ζέσεως



2) Ποια από τις παρακάτω ενώσεις δεν διαλύεται στο νερό;



3) Σε κενό δοχείο και σε ορισμένη θερμοκρασία εισάγεται ποσότητα υγρής αιθανόλης, οπότε αποκαθίσταται η ισορροπία:



Πώς είναι δυνατό να αυξήσουμε την ποσότητα των ατμών της αιθανόλης που υπάρχει στην κατάσταση ισορροπίας;

ΘΕΜΑ 3

Σε κενό δοχείο όγκου 7L περιέχονται 22g CO_2 , 16g O_2 και ορισμένη ποσότητα N_2 . Η πίεση του μίγματος είναι 8,2atm στους 77°C.

Να υπολογιστούν:

- α) η μάζα του N_2 στο μίγμα
- β) το γραμμομοριακό κλάσμα του κάθε αερίου
- γ) η μερική πίεση του CO_2

δ) η %v/v σύσταση του μίγματος
Δίνονται : $A_{rC}=12$, $A_{rO}=16$, $A_{rN}=14$

ΘΕΜΑ 4

Σε δοχείο σταθερού όγκου περιέχεται αέριο μίγμα που αποτελείται από H_2 , N_2 και NH_3 και ασκεί πίεση 20 atm. Να συμπληρωθεί ο παρακάτω πίνακας

ΑΕΡΙΟ	n(mol)	Γραμμομοριακό κλάσμα(x)	Αριθμός μορίων	Μερική πίεση
H_2			$2N_A$	8atm
N_2		0,2		
NH_3				

www.prooptikh.com