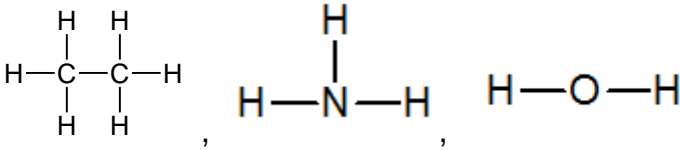


Χημεία Β΄ Λυκείου Κατεύθυνσης

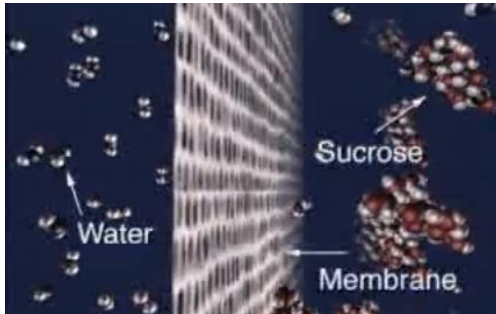
Θεωρία

1. Να σχηματίσετε το δεσμό υδρογόνου σε όσα από τα παρακάτω μόρια μπορεί να συμβεί:

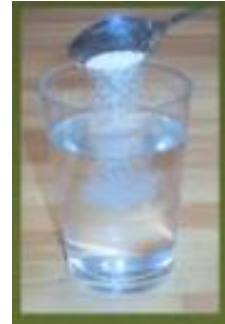


2. Α. Τι ονομάζεται ώσμωση;

- Β. Σε ποιες από τις παρακάτω διαδικασίες συμβαίνει ώσμωση; Εξηγήστε



α



β

3. Να ορίσετε τη μερική πίεση (P_A) ενός συστατικού Α κάποιου αερίου μείγματος που αποτελείται από τα αέρια σώματα Α και Β και να αποδείξετε ότι η τιμή αυτής δίνεται από τη σχέση: $P_A = \chi_A \cdot P_{ολ}$, όπου χ_A το γραμμομοριακό κλάσμα του συστατικού Α στο μείγμα και $P_{ολ}$ η ολική πίεση του μείγματος.

Άσκηση

4. Στον πίνακα που ακολουθεί αναγράφονται οι μερικές πιέσεις του H_2 και του N_2 , ο αριθμός mol του N_2 και το γραμμομοριακό κλάσμα του O_2 σε ένα μείγμα N_2, H_2, O_2 .

Αέριο	Αριθμός mol	Μερική πίεση	Γραμμομοριακό κλάσμα
H_2	2atm
O_2	4atm	0,25
N_2	5

Να συμπληρώσετε τα κενά που υπάρχουν στον παραπάνω πίνακα και να εξηγήσετε τους υπολογισμούς που κάνατε.

Επιτυχία!