

ΔΙΑΜΟΡΙΑΚΕΣ ΔΥΝΑΜΕΙΣ**Ασκήσεις**

- Τι είδους διαμοριακές δυνάμεις ασκούνται μεταξύ των επόμενων ζευγών;
α) $\text{Cl}_2 - \text{Cl}_2$
β) $\text{Cl}_2 - \text{Br}_2$
γ) $\text{NH}_3 - \text{H}_2\text{O}$
δ) $\text{HF} - \text{HF}$
ε) $\text{HBr} - \text{HBr}$
στ) $\text{Na}^+ - \text{H}_2\text{O}$
ζ) $\text{Cl}^- - \text{H}_2\text{O}$
- Τι είδους διαμοριακές δυνάμεις υπάρχουν στα επόμενα μόρια;
α) HCl , β) HF γ) NO δ) CO_2 ε) H_2S
- Να διατάξεις σε σειρά αυξανόμενης ισχύος των διαμοριακών δυνάμεων τις παρακάτω ουσίες: α) F_2 , Ne , HF , ClF β) CH_4 , $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$, C_2H_6 , $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8\text{CH}_3$
- Να κατατάξεις τις ουσίες: H_2O , CH_4 , Ne και KBr κατά σειρά αυξανόμενου σημείου βρασμού.
- Ποια από τις παρακάτω ουσίες περιμένεις να διαλύεται περισσότερο στον μη πολικό διαλύτη εξάνιο (C_6H_{14}): α) MgCl_2 , β) CCl_4 , γ) HCl , δ) Na_2CO_3
- Ποιες από τις παρακάτω ουσίες περιμένεις να διαλύονται περισσότερο στο H_2O ; Να δικαιολογήσεις την επιλογή σου. α) HCl , β) NaI , γ) NH_3 , δ) CH_4 , ε) C_8H_{18} , στ) NaCl
- Αντιστοιχίστε την κάθε χημική ουσία της στήλης (I) με έναν από τους χαρακτηρισμούς της στήλης ο οποίος αναφέρεται στο μόριο της αντίστοιχης χημικής ουσίας

(I)	(II)
A. CCl_4	α. μη πολωμένος δεσμός
B. HCl	β. πολωμένοι δεσμοί – μη ηλεκτρικό δίπολο
Γ. F_2	γ. ένας πολωμένος δεσμός
Δ. NH_3	δ. πολωμένοι δεσμοί – ηλεκτρικό δίπολο
E. CO_2	
Z. H_2O	
- Εξηγήστε το λόγο για τον οποίο το HF έχει υψηλότερο σημείο βρασμού σε σχέση με το HCl , ενώ το HJ βράζει σε μεγαλύτερη θερμοκρασία από το HCl .