

ΔΙΑΜΟΡΙΑΚΕΣ ΔΥΝΑΜΕΙΣ

ΔΙΑΜΟΡΙΑΚΗ ΔΥΝΑΜΗ	ΟΡΙΣΜΟΣ	ΕΞΑΡΤΑΤΑΙ ΑΠΟ:	ΠΑΡΑΔΕΙΓΜΑΤΑ
ΔΥΝΑΜΕΙΣ ΙΟΝΤΟΣ-ΔΙΠΟΛΟΥ	Ελκτικές δυνάμεις ηλεκτροστατικής φύσεως μεταξύ ενός ιόντος και ενός δίπολου μορίου	1. φορτίο και μέγεθος ιόντος 2. διπολική ροπή και μέγεθος δίπολου μορίου	Επιδιαλυτώμενα ιόντα
ΔΥΝΑΜΕΙΣ ΔΙΠΟΛΟΥ-ΔΙΠΟΛΟΥ	Ελκτικές δυνάμεις ηλεκτροστατικής φύσεως μεταξύ πολικών μορίων δηλαδή μορίων που έχουν διπολική ροπή	Για ενώσεις με παραπλήσια M_r με αύξηση της διπολικής ροπής έχουμε αύξηση των δυνάμεων διπόλου-διπόλου	HCl, HBr, SO ₂ , CH ₃ Cl κ.α.
ΔΥΝΑΜΕΙΣ ΔΙΑΣΠΟΡΑΣ Ή ΔΥΝΑΜΕΙΣ LONDON	Ασθενείς ελκτικές δυνάμεις ηλεκτροστατικής φύσεως ανάμεσα σε στιγμιαία δίπολα . Δηλαδή ανάμεσα σε: α) Μη πολικό μόριο-Μη πολικό μόριο β) Μη πολικό μόριο-Δίπολο μόριο	1. Από την M_r : Όσο μεγαλύτερη η M_r τόσο ισχυρότερες οι Δυνάμεις London και τόσο μεγαλύτερο το σ.β. της ουσίας 2. Από το σχήμα των μορίων : Τα ευθύγραμμα μόρια έχουν ισχυρότερες δυνάμεις London από τα διακλαδισμένα	CO ₂ , O ₂ , I ₂ , He, CCl ₄ , CH ₄ , O ₂ -H ₂ O κ.α.
ΔΕΣΜΟΣ ΥΔΡΟΓΟΝΟΥ	Διαμοριακός δεσμός ηλεκτροστατικής φύσεως μεταξύ ενός ατόμου υδρογόνου (H) ενός μορίου και ενός πολύ ηλεκτραρνητικού ατόμου ενός άλλου μορίου. ... H ⁺ -X ⁻ ... H ⁺ -X ⁻ ... H ⁺ -X ⁻ ... H ⁺ -X ⁻ ... X: F, O, N <u>Προϋπόθεση</u> : Να υπάρχει απ' ευθείας δεσμός H-X στο μόριο.	ΣΥΝΕΠΕΙΕΣ δ-H α) Αυξημένα σ.β. σε σχέση με ενώσεις με παραπλήσια M_r β) Αυξημένη διαλυτότητα στο H ₂ O την NH ₃ κ.α. γ) Ανώμαλες ιδιότητες του H ₂ O i. σ.β.= 100 °C ii. Δομή του πάγου iii. Ο πάγος επιπλέει iv. Δομή πολύπλοκων οργανικών μορίων	H ₂ O, HF, NH ₃ , ROH, RCOOH, ROH-H ₂ O κ.α.