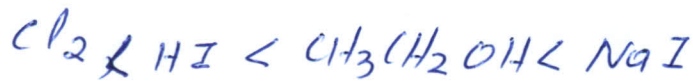


ΔΙΑΜΟΡΙΑΚΕΣ ΔΥΝΑΜΕΙΣ - ΛΥΣΕΙΣ

- ① Η  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$  είναι πολική ένωση και οι διαμοριακές δυνάμεις που αναπτύσσεται είναι δεσμοί υδρογόνου (ΙΣΧΥΡΕΣ).  
 Το  $\text{Cl}_2$  είναι μη πολική ένωση και μικρό μόριο. Οι διαμοριακές δυνάμεις που αναπτύσσεται είναι London (ΑΡΘΕΝΕΙΕ ΕΠΙΔΕΨΗ είναι μικρό μόριο).  
 Το  $\text{NaI}$  είναι ιοντική ένωση και αναπτύσσονται δυνάμεις Ιόντος-Ιόντος (ΙΣΧΥΡΕΣ).  
 Το  $\text{HI}$  είναι ηδρική ένωση και αναπτύσσονται δυνάμεις διπόλου-διπόλου (ΑΡΘΕΝΕΙΕ). Άρα



- ② Το  $\text{KCl}$  είναι ιοντική ένωση, το  $\text{C}_5\text{H}_{12}$  μη πολική και το  $\text{SO}_2$  πολική.  
 Η  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$  είναι ηδρική ενώ το  $\text{C}_6\text{H}_6$  μη πολική.  
 Άρα το  $\text{KCl}$  και το  $\text{SO}_2$  διαλύονται ευκολότερα στην  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$  ενώ το  $\text{C}_5\text{H}_{12}$  στο  $\text{C}_6\text{H}_6$ .