Ασκήσεις για αναφορά
Ομάδες Β (ΤΕΤΑΡΤΗΣ) και Γ (ΠΑΡΑΣΚΕΥΗΣ)

1. Σχεδιάστε τη δομή Lewis του (α) NI_3 και του (β) BI_3, δώστε την ηλεκτρονιακή διευθέτηση και την γεωμετρία και αναφέρετε αν το καθένα μπορεί να συμμετέχει σε αλληλεπιδράσεις διπόλου – διπόλου.

2. Στο διχλωρομεθάνιο, CH_2Cl_2 (μ = 1,60 D), η συνεισφορά των δυνάμεων διασποράς στις διαμοριακές ελκτικές δυνάμεις είναι περίπου πέντε φορές μεγαλύτερη από τη συνεισφορά των δυνάμεων διπόλου – διπόλου. Θα περιμένατε να διαφέρει η σχετική σημασία των δύο ειδών διαμοριακών ελκτικών δυνάμεων **(α)** στο διβρωμομεθάνιο (μ = 1,43 D); **(β)** στο διφθοριομεθάνιο (μ = 1,93 D); Εξηγήστε.

3. Εάν το μόριο του νερού ήταν γραμμικό H-O-H τι είδους διαμοριακές δυνάμεις περιμένετε να παρατηρούνται

