**Φύλλο Εργασίας: Ομοιοπολικός Δεσμός**

**Ονοματεπώνυμα Μαθητών: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Τάξη: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Ημερομηνία: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Μέρος 1: Θεωρητικές Ερωτήσεις**

1. **Τι είναι ο ομοιοπολικός δεσμός;**
   * α) Μεταφορά ηλεκτρονίων μεταξύ ατόμων
   * β) Κοινή χρήση ηλεκτρονίων μεταξύ ατόμων
   * γ) Απώθηση μεταξύ ατόμων
   * δ) Κανένα από τα παραπάνω
2. **Ποιες είναι οι συνθήκες για τον σχηματισμό ενός ομοιοπολικού δεσμού;**
   * α) Μεταξύ μετάλλων
   * β) Μεταξύ αμετάλλων
   * γ) Μεταξύ ενός μετάλλου και ενός αμετάλλου
   * δ) Κανένα από τα παραπάνω
3. **Ποια από τις παρακάτω ενώσεις σχηματίζει ομοιοπολικούς δεσμούς;**
   * α) NaCl
   * β) HCl
   * γ) MgO
   * δ) KBr
4. **Τι διαφορά υπάρχει μεταξύ πολικού και μη πολικού ομοιοπολικού δεσμού;**
   * α) Στον πολικό δεσμό τα ηλεκτρόνια κατανέμονται συμμετρικά.
   * β) Στον πολικό δεσμό τα ηλεκτρόνια κατανέμονται ασύμμετρα.
   * γ) Στον μη πολικό δεσμό τα άτομα έχουν διαφορετική ηλεκτραρνητικότητα.
   * δ) Κανένα από τα παραπάνω.

### ****Μέρος 2: Ασκήσεις****

1. **Πώς σχηματίζονται οι δεσμοί στο μόριο του** H₂O και στο μόριο του O₂.
2. Γιατί το **μόριο του** H₂O είναι πολικό ενώ το μόριο του O₂ είναι μη πολικό.

**Δίνονται οι ατομικοί αριθμοί: 1Η και 8Ο.**