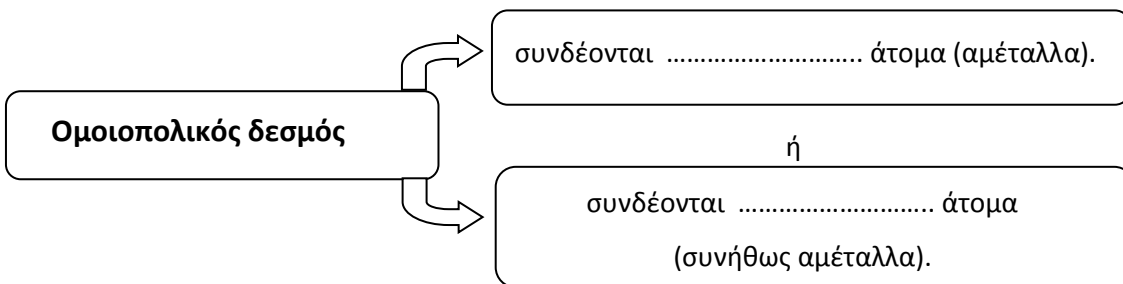


Χημεία Α' ΛΥΚΕΙΟΥ  
Φύλλο εργασίας 8<sup>ο</sup>

**Ομοιοπολικός δεσμός. Ιδιότητες ομοιοπολικών ενώσεων**

1. Συμπλήρωσε τα κενά στο παρακάτω σχήμα:



2. Από τα ζευγάρια των στοιχείων που βλέπετε κάτω, με ομοιοπολικό δεσμό συνδέονται τα:

H με O ?

C με Cl ?

Fe με S ?

Li με H ?

3. Ο ομοιοπολικός δεσμός προκύπτει με **ΑΜΟΙΒΑΙΑ ΣΥΝΕΙΣΦΟΡΑ** ..... μεταξύ δύο ατόμων. Το ..... ζευγάρι που προκύπτει ανήκει και στους δύο πυρήνες και ουσιαστικά συγκρατεί ενωμένα τα δύο άτομα. Με τον τρόπο αυτό σχηματίζονται ..... \* χημικών ενώσεων ή χημικών στοιχείων. (\*ζητήστε τη διευκρίνιση)

4. Υπολογίστε τον αριθμό ηλεκτρονίων σθένους των παρακάτω στοιχείων:

Στοιχείο	Ηλεκτρόνια σθένους	Ηλεκτρονιακός τύπος
${}_1\text{H}$		
${}_7\text{N}$		
${}_{15}\text{P}$		
${}_8\text{O}$		
${}_{35}\text{Br}$		

5. Περιγράψτε (με σχήμα) τον τρόπο σύνδεσης των: H με Br
6. Περιγράψτε (με σχήμα) τον τρόπο σύνδεσης των: P με H
7. Περιγράψτε (με σχήμα) τον τρόπο σύνδεσης των: O με O
8. Περιγράψτε (με σχήμα) τον τρόπο σύνδεσης των: N με N

Χημεία Α' ΛΥΚΕΙΟΥ  
Φύλλο εργασίας 8<sup>ο</sup>

Ομοιοπολικός δεσμός. Ιδιότητες ομοιοπολικών ενώσεων

9. Συμπληρώστε τον παρακάτω πίνακα:

Κοινά ζευγάρια μεταξύ		Είδος δεσμού
H και Br (παράδειγμα 5);		
O και O (παράδειγμα 7);		
N και N (παράδειγμα 8);		
P και H (παράδειγμα 6);		

10. Συμπληρώστε τις παρακάτω φράσεις:

Όταν ενώνονται όμοια άτομα, ο ομοιοπολικός δεσμός λέγεται .....

Όταν ενώνονται διαφορετικά άτομα, ο ομοιοπολικός δεσμός λέγεται: .....

Ηλεκτροαρνητικότητα είναι η τάση των στοιχείων να ..... το κοινό ζεύγος. Τα διάφορα στοιχεία έχουν ..... τιμές ηλεκτροαρνητικότητας.

(ίδιες/ διαφορετικές)

11.

**Ιδιότητες ομοιοπολικών  
ενώσεων**



Σχηματίζουν:.....

(μόρια/ ιοντικούς κρυστάλλους\*)

Μπορεί να είναι ....., υγρά ή ..... σώματα.

Είναι ..... αγωγοί του ηλεκτρικού ρεύματος.

(καλοί/ κακοί)

Είναι ενώσεις μεταξύ .....

(μετάλλων/ αμετάλλων)

Ομοιοπολικές ενώσεις είναι τα ..... (πχ HI, HF, HNO<sub>3</sub>), τα οξείδια των ..... (πχ CO<sub>2</sub>, SO<sub>3</sub>).

Ασκήσεις σχολικού 40, 42, 44