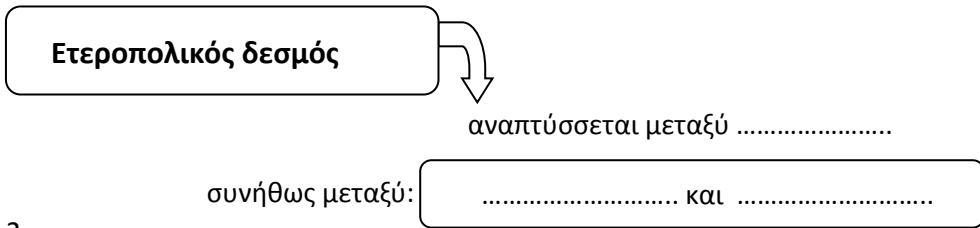


Χημεία Α' ΛΥΚΕΙΟΥ
Φύλλο εργασίας 7^ο

Ιοντικός δεσμός. Ιδιότητες ιοντικών ενώσεων

1. Συμπλήρωσε τα κενά στο παρακάτω σχήμα:



2. Από τα ζευγάρια των στοιχείων που βλέπετε δίπλα, με ιοντικό δεσμό συνδέονται τα:

Fe με Ni ? Cu με Zn ? H με Cl ? Li με F ?

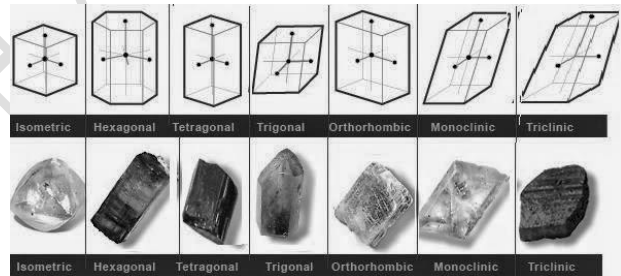
3. Συμπληρώστε τον παρακάτω πίνακα:

	Πχ.		...και μετατρέπονται σε...	Πχ.
Τα ΜΕΤΑΛΛΑ	 1-3 ηλεκτρόνιο (α)	
Τα Αμέταλλα	 1-3 ηλεκτρόνιο (α)	

4. Ηλεκτροστατικές

συγκρατούν τα ιόντα σε συγκεκριμένες θέσεις στο χώρο σχηματίζοντας

ΔΕΝ ΥΠΑΡΧΟΥΝ ΙΟΝΤΙΚΩΝ ΕΝΩΣΕΩΝ!!!!!!



5. Υπολογίστε τον αριθμό ηλεκτρονίων σθένους των παρακάτω στοιχείων:

Στοιχείο	Ηλεκτρόνια σθένους	Ηλεκτρονιακός τύπος
${}_3\text{Li}$		
${}_4\text{Be}$		
${}_{14}\text{Si}$		
${}_8\text{O}$		
${}_{17}\text{Cl}$		
${}_{53}\text{I}$		
${}_{37}\text{Rb}$		

6. Περιγράψτε (με σχήμα) τον τρόπο σύνδεσης των Li με Cl

7. Περιγράψτε (με σχήμα) τον τρόπο σύνδεσης των K με S

Χημεία Α' ΛΥΚΕΙΟΥ
Φύλλο εργασίας 7^ο

Ιοντικός δεσμός. Ιδιότητες ιοντικών ενώσεων

8. Περιγράψτε (με σχήμα) τον τρόπο σύνδεσης των Ca με O

9. Περιγράψτε (με σχήμα) τον τρόπο σύνδεσης των Mg με F

Ιδιότητες ιοντικών ενώσεων



Στις συνηθισμένες συνθήκες είναι :.....
(στερεές/ υγρές/ αέριες)

Είναι αγωγοί του ηλεκτρικού ρεύματος.
(καλοί/ κακοί)

Πολλές είναι στο νερό.
(δυσδιάλυτες/ ευδιάλυτες)

Σχηματίζουν
(κρυστάλλους ιόντων/ μόρια από άτομα)

Οι κρύσταλλοί τους ελατοί και όλκιμοι.
(είναι/ δεν είναι)

Ιοντικές ενώσεις είναι τα (πχ KI, NaF, CaBr₂), τα οξείδια των (πχ MgO, K₂O, CaO, Fe₂O₃) και τα των (πχ NaOH, KOH, Ca(OH)₂).

Απαντήστε στις παρακάτω ασκήσεις

- 1) Τα στοιχεία A, B, Γ έχουν ατομικούς αριθμούς Z, Z+1, Z+3 αντίστοιχα. Αν το B είναι ευγενές αέριο περιγράψτε τον τρόπο σχηματισμού της ένωσης A-Γ. Γράψτε τον ηλεκτρονιακό και το μοριακό τύπο της ένωσης.
- 2) Εξηγήστε τους χημικούς δεσμούς που σχηματίζονται στα παρακάτω στοιχεία και ενώσεις: KCl O₂ NaF MgCl₂

Ασκήσεις σχολικού 39, 41, 43