

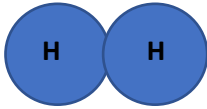
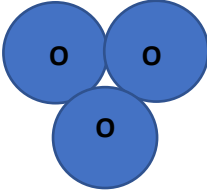
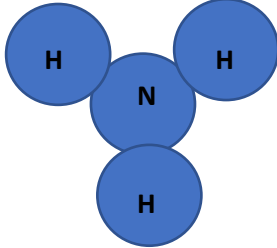
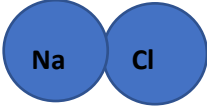
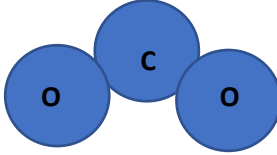
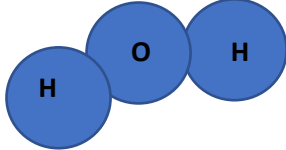
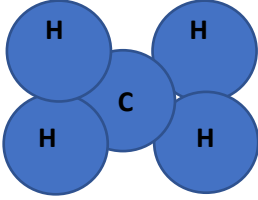

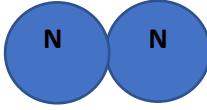
06.04.2020 ΧΗΜΕΙΑ Β΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

## ΧΗΜΙΚΟΙ ΤΥΠΟΙ

ΤΕΤΡΑΔΙΟ ΕΡΓΑΣΙΩΝ ΣΕΛ. 79-82

ΒΙΒΛΙΟ ΣΕΛ. 67- 69

1. Να γράψετε τον χημικό τύπο κάτω από κάθε προσομοίωμα των χημικών ενώσεων:

 .....	 .....	 .....
 .....	 .....	 .....
 .....	 .....	 .....

2. Ποια από τα μόρια του πιο πάνω πίνακα είναι μόρια χημικών στοιχείων;

.....

3. Ποια από τα μόρια του πιο πάνω πίνακα είναι μόρια χημικών ενώσεων;

.....

4. Τι μας δείχνουν τα σύμβολα (γράμματα) σε ένα χημικό τύπο;

.....

5. Τι μας δείχνουν οι αριθμοί σε ένα χημικό τύπο;

.....

6. Ποιές πληροφορίες μας δίνει για τη σύσταση του μορίου ο χημικός τύπος  $\text{H}_2\text{SO}_4$  του θειικού οξέως;

.....

.....

7. Να συμπληρώσετε των πιο κάτω πίνακα και να τον ελέγξετε στη σελίδα 68 του βιβλίου.

ΟΝΟΜΑ ΧΗΜΙΚΗΣ ΕΝΩΣΗΣ	ΧΗΜΙΚΟΣ ΤΥΠΟΣ	ΠΡΟΣΟΜΟΙΩΜΑ (ΣΧΕΔΙΑΣΤΕ)	ΑΠΟ ΠΟΙΑ ΣΤΟΙΧΕΙΑ ΑΠΟΤΕΛΕΙΤΑΙ	ΑΡΙΘΜΟΣ ΑΤΟΜΩΝ ΚΑΘΕ ΣΤΟΙΧΕΙΟΥ
νερό				
				C:1 O:2
Μεθάνιο	$\text{CH}_4$			
Αμμωνία				N:1 H:3
Αλάτι (Χλωριούχο νάτριο)				Na:1 Cl:1
Θειικό οξύ	$\text{H}_2\text{SO}_4$			
Αιθάνιο				C:2 H:6

8. Να συμπληρώσετε, στον πίνακα που ακολουθεί, τις πιο κάτω λέξεις και φράσεις που ταιριάζουν σε κάθε κουτί με βάση τους χημικούς τύπους:  
 Α) άτομα χημικού στοιχείου, Β) μόρια χημικού στοιχείου, Γ) μόρια χημικής ένωσης,  
 Δ) μείγμα ατόμων χημικών στοιχείων, Ε) μείγμα μορίων χημικών στοιχείων,  
 Στ) μείγμα μορίων χημικών ενώσεων.

<p style="text-align: center;">Cu      Cu      Cu</p> <p style="text-align: center;">Cu      Cu      Cu</p> <p>.....</p> <p>.....</p>	<p style="text-align: center;">H<sub>2</sub>O      H<sub>2</sub>O      H<sub>2</sub>O</p> <p style="text-align: center;">H<sub>2</sub>O      H<sub>2</sub>O      H<sub>2</sub>O</p> <p>.....</p> <p>.....</p>
<p style="text-align: center;">H<sub>2</sub>      H<sub>2</sub>      H<sub>2</sub></p> <p style="text-align: center;">H<sub>2</sub>      H<sub>2</sub>      H<sub>2</sub></p> <p>.....</p> <p>.....</p>	<p style="text-align: center;">H<sub>2</sub>      O<sub>2</sub>      H<sub>2</sub></p> <p style="text-align: center;">O<sub>2</sub>      H<sub>2</sub>      O<sub>2</sub></p> <p>.....</p> <p>.....</p>
<p style="text-align: center;">Fe      Cu      Fe</p> <p style="text-align: center;">Cu      Fe      Cu</p> <p>.....</p> <p>.....</p>	<p style="text-align: center;">NH<sub>3</sub>      H<sub>2</sub>O      NH<sub>3</sub></p> <p style="text-align: center;">H<sub>2</sub>O      NH<sub>3</sub>      H<sub>2</sub>O</p> <p>.....</p> <p>.....</p>