**Προσοχή: Διαβάστε πολύ προσεκτικά**

* Παράταση αποστολής της ομαδικής εργασίας σε word μέχρι και την **1** Δεκεμβρίου
* Ολοκλήρωση των ενοτήτων 6,7,8 στο WISE και παράδοση της γραπτής αναφοράς μέχρι Δευτέρα 4 Δεκεμβρίου. Στη συνέχεια θα αρχειοθετηθούν οι ενότητες και δεν θα μπορείτε να αλλάξετε κάτι.
* Διαγωνίσματα: Α3 και Α4: 13 Δεκεμβρίου. Α2: 15 Δεκεμβρίου

**Ύλη για το διαγώνισμα του πρώτου τετραμήνου (2017)**

**Τι πρέπει να γνωρίζω:**

1. Να εξηγώ πώς δημιουργήθηκε ο σύγχρονος περιοδικός πίνακας.
2. Να κάνω ηλεκτρονιακή κατανομή σε στοιχεία των κυρίων ομάδων
3. Να βρίσκω την περίοδο και την ομάδα ενός στοιχείου από τον ατομικό του αριθμό και το αντίστροφο αναγνωρίζοντας την εξαίρεση του He
4. Να τοποθετώ στοιχεία στον Π.Π. με βάση τον ατομικό τους αριθμό
5. Να αναφέρω την αρίθμηση των ομάδων του περιοδικού πίνακα και τις τέσσερις εμπειρικές ονομασίες ομάδων
6. Να αναγνωρίζω τους παράγοντες που παίζουν ρόλο στη δημιουργία ενός δεσμού (ηλεκτρόνια σθένους, ακτίνα) και πώς μεταβάλλονται στον περιοδικό πίνακα
7. Να αναφέρω τι είναι ηλεκτραρνητικό και τι ηλεκτροθετικό στοιχείο
8. Να αναγνωρίζω τα μέταλλα και τα αμέταλλα από την εξωτερική τους στιβάδα ή από την ομάδα στην οποία ανήκουν, αναγνωρίζοντας την εξαίρεση του Η και του He
9. Να περιγράφω/αφηγούμαι την δημιουργία ενός ιοντικού δεσμού. Κυρίως για τα ζευγάρια Να-Cl, K-O, Ca-S, Ca-F, Mg-N
10. Να βρίσκω τον χημικό τύπο μιας ιοντικής ένωσης και να εξηγώ ποια αναλογία δείχνει αυτός
11. Να περιγράφω/αφηγούμαι τη δημιουργία ενός ομοιοπολικού δεσμού κυρίως για τα ζευγάρια Η-Cl, H-O-Η, Cl-Cl
12. Να γράφω τη δομή Lewis μιας ομοιοπολικής ένωσης όταν μου δίνεται ο μοριακός της τύπος (κυρίως για τα Η-Χ, Η2, ΝΗ3, CH4). Να εξηγώ ποια αναλογία δείχνει ο μοριακός τύπος.
13. Να εξηγώ τι είναι απλός, διπλός και τριπλός ομοιοπολικός δεσμός και να γράφω τις δομές Lewis για τα H2, X2, O2, N2
14. Να αναγνωρίζω πότε ένας ομοιοπολικός δεσμός είναι πολωμένος.
15. Να αναφέρω τις διαφορές ομοιοπολικών και ιοντικών ενώσεων και να τις εξηγώ με βάση τη δομή τους.
16. Να εξηγώ πώς μελετώ την αγωγιμότητα ομοιοπολικών και ιοντικών ενώσεων καθώς και των διαλυμάτων τους στο εργαστήριο
17. Να αναγνωρίζω τα στοιχεία (σύμβολα και ονομασία) του πίνακα 2.1 (όπως και τα Βr,I)

**Διαβάζω:**

* Κεφάλαια: 2.1, 2.2, 2.3
* Τις ασκήσεις του δευτέρου κεφαλαίου: 1 έως και 10, 14,16,17, 19, 20,21,22,25,26,27,28,29,33,34,35,36,37,38,39,41,42,43,44,46,51,52
* Την εργαστηριακή άσκηση με την αγωγιμότητα δ/των (μεθοδολογία, τρόπος σύνδεσης, εργαστηριακά όργανα, αποτελέσματα)