

Γραπτές Προαγωγικές Εξετάσεις
Περίοδου Μαΐου-Ιουνίου
Στη Χημεία Β' Γυμνασίου
ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006

Θέματα:

1. α) Ατομικός αριθμός(Z),μαζικός αριθμός(A),αριθμός νετρονίων(N):
Ποια η σχέση τους; πόσα νετρόνια και πόσα ηλεκτρόνια έχει το Στοιχείο I(Z=53,A=127)
β) Να ονομάσετε τα στοιχεία: Hg, Mg, F, Fe, Au, Zn, H, Ca.
γ) Να γράψετε τα σύμβολα των στοιχείων: Αζωτο, Ηλιο, Αργίλιο, Ανθρακας, Θείο.
2. Τι εννοούμε όταν λέμε υποατομικά σωματίδια; Ποια η δομή του ατόμου; Τι ονομάζουμε χημικό στοιχείο; Γιατί τα άτομα ενός στοιχείου είναι ουδέτερα; Πώς δημιουργούνται τα ιόντα Na^+ και Cl^-
3. Ποιά είναι η μικρότερη ποσότητα ύλης; Τι υποστήριξε ο Δημόκριτος με την < Ατομική θεωρία >; Για το Δημόκριτο το άτομο είχε δομή; Τι πιστεύουμε εμείς σήμερα γι' αυτό;
4. α) Να αναφέρετε (ονομαστικά) τις μεθόδους διαχωρισμού των μιγμάτων.
β) Τι είναι η απόσταξη και πότε χρησιμοποιείται;
γ) Τι είναι η κλασματική απόσταξη και πότε χρησιμοποιείται;
5. Αραιά και πυκνά διαλύματα: Τι είναι και με ποιους τρόπους εξαρτάζουμε την περιεκτικότητά τους; -Τί σημαίνει η ένδειξη 11,5% vol στην ετικέτα ενός εμφιαλωμένου κρασιού; -Πόσα ml οινόπνευμα περιέχονται σε 1,5 lit ποτού 40% vol ;
6. α) Διάλυμα, διαλύτης, διαλυμένη ουσία : (δώστε τους ορισμούς)
β) Τι σημαίνει περιεκτικότητα διαλύματος 12%(w/v), 22%(w/w) 32%(v/v) ;
7. Κατά τις χημικές αντιδράσεις τα άτομα αναδιατάσσονται: Τι σημαίνει αυτό; -Τι εννοούμε όταν αναφερόμαστε στην < Αρχή Διατήρησης της Μάζας >, που διατυπώθηκε από τον Λαβουαζιέ ;
-Να γράψετε με λόγια και με σύμβολα τη χημική αντίδραση ανάμεσα στον άνθρακα και το Οξυγόνο
-Να ισοσταθμιστεί η χημ. αντίδραση $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$
8. Η χημική αντίδραση (ορισμός)-Ταχύτητα των αντιδράσεων- Πώς επηρεάζεται η ταχύτητα των αντιδράσεων από τη θερμοκρασία; -Τι είναι οι ενδόθερμες και τι οι εξώθερμες χημικές αντιδράσεις;
9. Ένα ποτήρι περιέχει 200 ml διαλύματος 16%(w/v) Α. Μεταφέρουμε 100 ml από το διάλυμα αυτό σε ένα άλλο ποτήρι.
α) Ποια θα είναι η περιεκτικότητα στα εκατό κατ' όγκο (%w/v) του διαλύματος στο δεύτερο ποτήρι;
β) Αν ρίξουμε στο δεύτερο ποτήρι 100 ml νερού, πόση γίνεται η

περιεκτικότητα στα εκατό κατ'όγκο(%w/v) στο ποτήρι αυτό;

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006



ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006