

ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ

ΠΕΡΙΟΔΟΥ ΜΑΪΟΥ –ΙΟΥΝΙΟΥ

ΜΑΘΗΜΑ ΧΗΜΕΙΑ
ΤΑΞΗ Β ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

ΘΕΜΑΤΑ

1. Τι ονομάζεται μείγμα;
Να αναφέρετε αναλυτικά τις δυο κατηγορίες μειγμάτων ,και ένα παράδειγμα στην κάθε κατηγορία.
2. Ποιες αντιδράσεις λέγονται εξώθερμες και ποιες ενδόθερμες;
Να αναφέρετε από ένα παράδειγμα.
3. Τι ονομάζεται Ατομικός Αριθμός ενός στοιχείου και πώς συμβολίζεται;
Τι άλλο δείχνει η τιμή του Ατομικού Αριθμού ενός στοιχείου;
Τι είναι ο Μαζικός Αριθμός ενός ατόμου και πώς συμβολίζεται;
Σε ποια περίπτωση ο Ατομικός Αριθμός ενός ατόμου ισούται με τον Μαζικό Αριθμό;
4. Σημείωσε ποιες από τις παρακάτω προτάσεις είναι σωστές (Σ) και ποιες λάθος (Λ).
Α. Το κρασί είναι ομογενές μείγμα.
Β. Τα περισσότερα χημικά στοιχεία είναι μέταλλα.
Γ. Οι ουσίες που συνιστούν ένα μείγμα διατηρούν αρκετές από τις ιδιότητές τους.
Δ. Τα νετρόνια είναι υποατομικά σωματίδια με αρνητικό φορτίο.
Ε. Όταν το νερό εξατμίζεται δημιουργούνται νέα μόρια
Ζ. Χημικές ενώσεις είναι οι ουσίες που τα μόριά τους αποτελούνται από διαφορετικά άτομα.
5. α) Τι σημαίνει η ένδειξη 11.5% v/v που αναγράφεται στην ετικέτα ενός εμφιαλωμένου κρασιού -----
β) Τήξη είναι -----
γ) Εξάχνωση είναι -----
δ) Διαλύτης ονομάζεται -----
ε) Τι σημαίνει η έκφραση : “υδατικό διάλυμα NaCl 3% w/w;”
6. Ο μαζικός αριθμός ενός στοιχείου Χ είναι 39.
Δίνεται ότι ο αριθμός των νετρονίων στον πυρήνα του είναι μεγαλύτερος κατά ένα από τον αριθμό των πρωτονίων του.
Υπολογίστε τον ατομικό αριθμό του στοιχείου.
7. Σε 285 gr νερού (H₂O) ,διαλύουμε 15 gr αλάτι (NaCl) . Ποια είναι η % w/w περιεκτικότητά του;
8. α) Γράψε τα ονόματα των χημικών στοιχείων που παριστάνονται από τα χημικά σύμβολα:
Κ----- S----- Mg -----
N ----- Al ----- Fe -----
β) Γράψε τα σύμβολα των χημικών στοιχείων:

νάτριο ----- χλώριο ----- οξυγόνο -----
ασβέστιο ----- μόλυβδος ----- ψευδάργυρος -----

c) Τι δείχνουν οι μοριακοί τύποι:

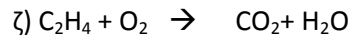
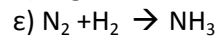
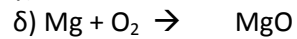
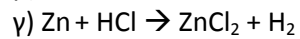
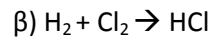
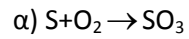
α) του θειικού οξέος H_2SO_4

β) της αμμωνίας NH_3

γ) του όζοντος O_3

δ) του φωσφόρου P_4

9. Ισοστάθμισε τις παρακάτω χημικές εξισώσεις ,τοποθετώντας τους κατάλληλους συντελεστές



Να διαλέξετε 6 από τα 9.

ΟΙ ΕΙΣΗΓΗΤΕΣ

Ο ΔΙΕΥΘΥΝΤΗΣ