

Περίοδου Μαΐου-Ιουνίου
Τάξη: Β
Μάθημα: ΧΗΜΕΙΑ
ΘΕΜΑΤΑ

1. Σημειώστε στο γραπτό σας «Σωστό» ή «Λάθος» για κάθε μια από τις παρακάτω προτάσεις:

- α. Για την παρασκευή ροφήματος τσαγιού χρησιμοποιούμε την εκχύλιση.
- β. Στα ομογενή μείγματα τα συστατικά δεν διακρίνονται με το μικροσκόπιο.
- γ. Στο κρασί διαλύτης είναι το οινόπνευμα .
- δ. Διαχωρισμός με γρήγορη περιστροφική κίνηση είναι η φυγοκέντριση .
- ε. Τα ετερογενή μείγματα ονομάζονται και διαλύματα.
- στ. Για τον διαχωρισμό μείγματος νερού- οινόπνευματος χρησιμοποιούμε την απόχυση.

2. Πόσο οινόπνευμα περιέχεται σε ένα ποτήρι κρασί (150ml) που γράφει στην ετικέτα του :12%V/V σε οινόπνευμα ;

3. Τί εκφράζει η περιεκτικότητα διαλύματος στα εκατό βάρος προς βάρος ;

Δώστε και ένα παράδειγμα έκφρασης περιεκτικότητας στα εκατό βάρος προς βάρος με συμβολισμό και με εξήγηση του συμβολισμού .

4. α. Να αναφέρετε δυο βασικές διαφορές μεταξύ χημικών ενώσεων και χημικών στοιχείων;

β. Ποια είναι τα συμπεράσματα από την ηλεκτρόλυση του νερού;

5. Τί είδους μεταβολή είναι η χημική αντίδραση;

Ποια είναι τα αντιδρώντα και ποια είναι τα προϊόντα : α. στην ανάφλεξη του μαγνησίου

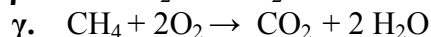
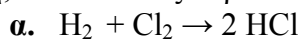
β. στο σκούριασμα του σιδήρου

6. Τί λέγεται ατομικός αριθμός;

Τί λέγεται μαζικός αριθμός;

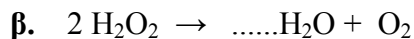
Το άτομο του νατρίου έχει 11 πρωτόνια και 12 νετρόνια . Ποιος είναι ο ατομικός αριθμός και ποιος είναι ο μαζικός αριθμός του νατρίου;

7. Τί λέγεται καύση; Ποια από τις παρακάτω είναι καύση χημικού στοιχείου:



8. Συμπληρώστε στο γραπτό σας τις χημικές εξισώσεις και ονομάστε τα αντιδρώντα και τα

προϊόντα τους : α. $\text{C} + \dots \rightarrow \text{CO}$



9. Συμπληρώστε στο γραπτό σας το κείμενο : Από την καύση του άνθρακα

.....(α).....θερμότητα. Αυτή η(β).....είναι(γ)..... . Σ' αυτήν αντιδρώντα είναι

.....(δ)..... και (ε)..... . Το διοξείδιο του άνθρακα είναι(στ) .

Διαλέξτε 6 από τα 9 θέματα