

**ΘΕΜΑΤΑ ΓΡΑΠΤΗΣ ΑΝΑΚΕΦΑΛΑΙΩΤΙΚΗΣ ΕΞΕΤΑΣΗΣ
ΠΕΡΙΟΔΟΥ ΜΑΪΟΥ-ΙΟΥΝΙΟΥ ΣΧΟΛ. ΕΤΟΥΣ 2007-2008
ΣΤΟ ΜΑΘΗΜΑ ΤΗΣ ΧΗΜΕΙΑΣ
ΤΑΞΗΣ Β΄**

1ο ΘΕΜΑ

Να γράψετε δύο ιδιότητες των μειγμάτων.

2ο ΘΕΜΑ

Σε 40g νερού διαλύουμε 10g ζάχαρης. Να βρείτε την %w/w περιεκτικότητα του διαλύματος που σχηματίζεται.

3ο ΘΕΜΑ

Για να παρασκευάσουμε 200mL αλατόνευρο με περιεκτικότητα 20% w/v, διαλύουμε:

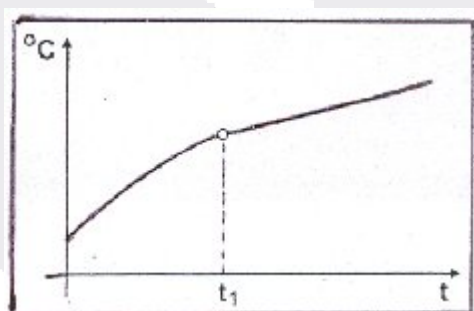
- α) 20g αλάτι σε 200 mL νερό.
- β) 20g αλάτι σε νερό λιγότερο από 200 mL και στη συνέχεια προσθέτουμε νερό, μέχρι ο όγκος του να γίνει 200 mL
- γ) 40g αλάτι σε νερό λιγότερο από 200 mL και στη συνέχεια προσθέτουμε νερό, μέχρι ο όγκος του να γίνει 200 mL

4ο ΘΕΜΑ

Με ποια μέθοδο μπορούμε να διαχωρίσουμε στα συστατικά τους: α) το αίμα β) το μελάνι γ) το τσάι χρησιμοποιώντας ηθμό.

5ο ΘΕΜΑ

Κατά τη θέρμανση ενός υγρού υλικού μετρήθηκε η θερμοκρασία σε συνάρτηση με το χρόνο, όπως φαίνεται στο διάγραμμα. Τη χρονική στιγμή t_1 το υγρό άρχισε να βράζει. Τι ήταν αυτό το υλικό, ουσία ή μείγμα; Αιτιολογήστε την απάντησή σας.



6ο ΘΕΜΑ

Όταν καίγονται 4,8g μαγνησίου, σχηματίζονται 8g οξειδίου του μαγνησίου. Να βρείτε την αναλογία μαζών μαγνησίου και οξυγόνου στο οξείδιο του μαγνησίου.

7ο ΘΕΜΑ

Οι παρακάτω προτάσεις είναι σωστές ή λανθασμένες;

- A) Ο άνθρακας και το άζωτο έχουν τον ίδιο ατομικό αριθμό.
- B) Τα άτομα είναι ηλεκτρικά ουδέτερα.
- Γ) Στα ιόντα τα ηλεκτρόνια είναι πάντα περισσότερα από τα πρωτόνια.

8ο ΘΕΜΑ

Όταν καίγεται ο άνθρακας, παράγεται η ένωση διοξείδιο του άνθρακα, που έχει CO_2 . Αυτός ο τύπος δείχνει την σύσταση της ένωσης, καθώς και το ότι στο μόριο του CO_2 υπάρχουν άτομο και άτομα

9ο ΘΕΜΑ

Ποια λάθη υπάρχουν στην παρακάτω πρόταση;

«Η χημική αντίδραση της σύνθεσης του νερού $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{O}_2$ είναι σωστή, επειδή όσα μόρια έχουμε στα αντιδρώντα, τόσα έχουμε και στα προϊόντα».

Να απαντήσετε στα 6 από τα 9 θέματα

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ