

**ΓΡΑΠΤΕΣ ΑΝΑΚΕΦΑΛΑΙΩΤΙΚΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ
ΠΕΡΙΟΔΟΥ ΜΑΪΟΥ- ΙΟΥΝΙΟΥ
ΣΤΟ ΜΑΘΗΜΑ ΧΗΜΕΙΑΣ Β ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ**

ΘΕΜΑΤΑ

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

copyright © 2005- 2006

Θέμα 1^ο

Ο ατομικός αριθμός του Καλίου είναι 19. Τι σημαίνει αυτό;

Αν ο μαζικός αριθμός του Καλίου είναι 40, να βρείτε τον αριθμό των νετρονίων και των ηλεκτρονίων που περιέχει το άτομο.

Θέμα 2^ο

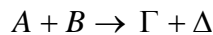
Ποιες από τις παρακάτω προτάσεις είναι σωστές και ποιες λανθασμένες;

- 1) Το αλάτι έχει διαφορετικές ιδιότητες από τα συστατικά του.
- 2) Το κρασί έχει καθορισμένο σημείο βρασμού.
- 3) Το φυσικό αέριο αποτελείται από ένα είδος μορίων.

(Οι απαντήσεις να γραφούν στη κόλλα σας)

Θέμα 3^ο

Δίνεται η χημική εξίσωση



Αναμιγνύονται 10 gr της ουσίας Α με 18 gr της ουσίας Β. Μετά το τέλος της αντίδρασης διαπιστώνεται ότι έχει αντιδράσει όλη η ποσότητα της ουσίας Α και έχουν σχηματιστεί 6 gr της ουσίας Γ και 9 gr της ουσίας Δ. Πόσα gr της ουσίας Β απέμειναν; **(Να δικαιολογήστε την απάντησή σας)**

Θέμα 4^ο

Α) Η αμμωνία είναι μια χημική ένωση με μοριακό τύπο NH₃. Ποιες πληροφορίες μας δίνει ο μοριακός τύπος;

Β) Διαθέτουμε 3 άτομα Ν με πόσα άτομα Η ενώνονται και πόσα μόρια αμμωνίας NH₃ σχηματίζονται;

Θέμα 5^ο

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

Με ποιες διαδοχικές διαδικασίες μπορεί να διαχωριστεί στα συστατικά του ένα μίγμα που περιέχει: νερό- άμμο- αλάτι

Θέμα 6^ο

Να αντιστοιχίσετε τα παρακάτω διαλύματα με τις κατάλληλες περιεκτικότητες τους

Διαλύματα

1. Σε 100 gr διαλύματος περιέχονται 8 gr διαλυμένης ουσίας
2. Σε 100 ml διαλύματος είναι διαλυμένα 10 gr ουσίας
3. Αναμιγνύουμε 180 gr νερού με 20 gr αλάτι

Περιεκτικότητες

- a) 8% w/v b) 10% v/v c) 8% w/w d) 11,5% v/v
e) 10% w/v f) 10% w/w g) 11,5% w/v h) 11,5% w/w

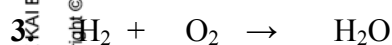
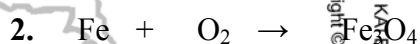
(Οι απαντήσεις να γραφούν στη κόλλα σας)

Θέμα 7^ο

Έχουμε 80 gr διαλύματος αλατόνευρου περιεκτικότητας 5% w/w και προσθέτουμε 20 gr αλάτι. Να βρείτε πόση είναι η νέα περιεκτικότητα του διαλύματος.

Θέμα 8^ο

Να αντιγράψετε τις χημικές εξισώσεις στη κόλλα σας και να συμπληρώσετε τους συντελεστές



Θέμα 9^ο

Η διαλυτότητα μιας ουσίας Α στο νερό στους 20 °C είναι ίση με 25 gr ανά 100 ml νερού. Σε 200 ml νερού της παραπάνω θερμοκρασίας προσθέτουμε 40 gr της ουσίας Α. Το διάλυμα που θα προκύψει θα είναι κορεσμένο ή ακόρεστο; **Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας.**

ΑΠΟ ΤΑ 9 ΘΕΜΑΤΑ ΝΑ ΑΠΑΝΤΗΣΕΤΕ ΣΤΑ 6