

**ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΠΕΡΙΟΔΟΥ ΜΑΪΟΥ ΙΟΥΝΙΟΥ
ΣΤΟ ΜΑΘΗΜΑ ΤΗΣ ΧΗΜΕΙΑΣ Β΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ**

ΘΕΜΑΤΑ

1. Σημειώστε ένα Σ ή ένα Λ δίπλα σε κάθε πρόταση ανάλογα με το αν είναι σωστές ή λάθος.

copyright © 2005- 2006

1. Τα άτομα σε κάθε χημικό φαινόμενο δημιουργούνται εκ νέου	
2. Μαζικός αριθμός ενός στοιχείου είναι ο αριθμός πρωτονίων και ηλεκτρονίων που έχει το άτομό του	
3. Σε ένα άτομο όσα είναι τα πρωτόνια είναι και τα νετρόνια	
4. Σε ένα άτομο τα θετικά φορτία είναι ίσα με τα αρνητικά	
5. Όλα τα άτομα ενός στοιχείου έχουν ίδιο ατομικό αριθμό	

2. Να συμπληρώσετε τα κενά με τις κατάλληλες λέξεις:

Τα μέταλλα μπορούν να υποστούν κατεργασία και να μετατραπούν σε λεπτά
 γιατί είναι ελατά, καθώς και σε
 γιατί είναι Είναι καλοί
 θερμότητας και του Σε θερμοκρασία δωματίου είναι
 όλα εκτός από τον που είναι
 Έχουν όλα χαρακτηριστική μεταλλική

3. Σε τι διαφέρουν τα μίγματα από τις χημικές ενώσεις σχετικά με :

- α. Τη σύστασή τους
- β. Τις φυσικές σταθερές
- γ. Τα είδη των μορίων.

4. Σημειώστε ένα Σ ή ένα Λ δίπλα σε κάθε πρόταση ανάλογα με το αν είναι σωστές ή λάθος.

1. Μόρια έχουν μόνο οι χημικές ενώσεις	
2. Όλα τα άτομα μιας χημικής ένωσης είναι ίδια	
3. Η ατομικότητα ενός στοιχείου έχει μόνο μία ορισμένη τιμή	
4. Ο μοριακός τύπος μιας χημικής ένωσης μας δείχνει την αναλογία μαζών με την οποία ενώνονται τα στοιχεία μεταξύ τους.	
5. Ο μοριακός τύπος NH ₃ μας δείχνει ότι 1 γραμμάριο αζώτου ενώνεται με 3 γραμμάρια υδρογόνου και σχηματίζουν 1 γραμμάριο αμμωνίας	

6. Ο μοριακός τύπος NH₃ μας δείχνει ότι 1 άτομο αζώτου ενώνεται με 3 άτομα υδρογόνου και σχηματίζουν 1 μόριο αμμωνίας

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

5. α] Ποιες αντιδράσεις λέμε **εξώθερμες** και ποιες **ενδόθερμες**;
β] Ποιες ουσίες ονομάζονται **καύσιμα**; Τι είναι το **σημείο ανάφλεξης**; Ποιες ουσίες χαρακτηρίζονται **εύφλεκτες**;

6. α) Χημική ουσία έχει **σημείο τήξης (-10° C)** και **σημείο βρασμού (200° C)**. Σε ποια φυσική κατάσταση βρίσκεται η ουσία αυτή στους (-20° C), στους (20° C) και στους (220° C)

β) Να γράψετε τα ονόματα των αντιδρώντων και των προϊόντων των παρακάτω αντιδράσεων:



7. Να συμπληρώσετε τα κενά με τις κατάλληλες λέξεις:

Στις χημικές αντιδράσεις τα αναδιατάσσονται και δημιουργούνται νέα Η συνολική των αντιδρώντων είναι ίση με την συνολική των Η αύξηση της θερμοκρασίας συνεπάγεται της ταχύτητας μιας χημικής αντίδρασης.

8. Να συμπληρώσετε στον πίνακα που ακολουθεί τις πληροφορίες που λείπουν:

Άτομο	Μαζικός αριθμός	Ατομικός αριθμός	Αριθμός		
			p	N	e
Οξυγόνο (O)	16		8		
Άζωτο N		7		7	
Μαγνήσιο (Mg)	24	12			
Σίδηρος (Fe)	56				26
Κάλιο (K)		19		20	
Άνθρακας (C)			6	8	

9. Παίρνουμε **αλατόνερο όγκου V=40ml** και εξατμίζουμε τελείως το νερό. Μένουν **4g αλάτι**. Να υπολογίσετε την **%w/v** περιεκτικότητα του αρχικού διαλύματος . Αν η πυκνότητα του αρχικού διαλύματος ήταν **d= 1,05 g/ml** να υπολογίσετε **τη μάζα (m) του νερού που εξατμίστηκε**.