

ΣΧΟΛΙΚΟ ΕΤΟΣ 2007 - 2008
ΠΕΡΙΟΔΟΣ ΜΑΪΟΥ - ΙΟΥΝΙΟΥ 2008
ΤΑΞΗ: Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ
ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ

ΘΕΜΑΤΑ ΓΡΑΠΤΩΝ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΩΝ ΕΞΕΤΑΣΕΩΝ

*Όλες οι απαντήσεις να γραφούν στο φύλλο απαντήσεων σας.
Οποιαδήποτε απάντηση στο φύλλο θεμάτων θα ακυρωθεί.*

Θέμα 1ο

Να μεταφέρετε στο γραπτό σας τις προτάσεις που ακολουθούν και να τις χαρακτηρίσετε ως σωστές (Σ) ή λανθασμένες (Λ).

1. Οι ρύποι είναι ουσίες που κανονικά δεν θα έπρεπε να υπάρχουν στο νερό.
2. Η αναλογία των συστατικών ενός μείγματος είναι σταθερή.
3. Κάθε χημική ένωση αποτελείται από ένα μόνο χημικό στοιχείο .
4. Η μετατροπή μιας στερεάς ουσίας απευθείας σε αέριο ονομάζεται απόθεση.
5. Τα άτομα είναι ηλεκτρικά ουδέτερα.

Θέμα 2ο

Ένα διάλυμα έχει περιεκτικότητα 5 % w/w. Σε 300g αυτού του διαλύματος, πόσα g διαλυμένης ουσίας και πόσα g νερού περιέχονται;

Θέμα 3ο

Να μεταφέρετε στο φύλλο απαντήσεων σας τον παρακάτω πίνακα και να τον συμπληρώσετε:

Υλικό	Σημείο Τήξης σε ° C	Σημείο Ζέσης σε ° C	Φυσική κατάσταση στους 25° C
A	64	1300	
B	-7	59	
Γ	-165	-92	
Δ	31	824	

Θέμα 4ο

- A) Ποιες χημικές αντιδράσεις ονομάζονται εξώθερμες και ποιες ενδόθερμες;
B) Τι είναι τα ιόντα; Πότε ένα ιόν ονομάζεται κατιόν και πότε ανιόν;

Θέμα 5ο

Να επιλέξετε την σωστή απάντηση στις ακόλουθες ερωτήσεις:

- 5.1. Ένα υδατικό διάλυμα υδροχλωρίου (HCl) 15% w/v περιέχει
- α) 15 g υδροχλωρίου σε 100 g διαλύματος
 - β) 15 g υδροχλωρίου σε 100 ml διαλύματος
 - γ) 15 g υδροχλωρίου σε 100 ml νερού
 - δ) 15 g νερό σε 100 ml διαλύματος
- 5.2. Σε 100 cm³ αέρα περιεκτικότητας 21 % v/v σε οξυγόνο, περιέχονται:
- α) 21 cm³ οξυγόνο
 - β) 79 cm³ οξυγόνο
 - γ) 210 cm³ οξυγόνο
 - δ) 21 g οξυγόνο
- 5.3. Ένα αναψυκτικό περιέχει 8 % w/w φυσικό χυμό μανταρινιού. Άρα:
- α) στα 100 g αναψυκτικού περιέχονται 8 g φυσικού χυμού
 - β) στα 100 ml αναψυκτικού περιέχονται 8 g φυσικού χυμού
 - γ) στα 100 g αναψυκτικού περιέχονται 8 g νερού
 - δ) στα 100 g αναψυκτικού περιέχονται 8 ml φυσικού χυμού

Θέμα 6

Να γράψετε τις διαφορές μειγμάτων και χημικών ενώσεων.

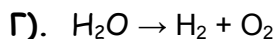
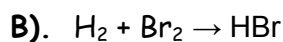
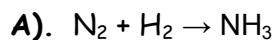
Θέμα 7ο

- A). Ποιες πληροφορίες παίρνουμε από έναν μοριακό τύπο;
B). Να μεταφέρετε στο φύλλο απαντήσεων σας τον παρακάτω πίνακα και να τον συμπληρώσετε:

Όνομα στοιχείου	Φθόριο			Μόλυβδος		Ασβέστιο		Φώσφορος		Ψευδάργυρος
Σύμβολο		Cl	Fe		C		Na		Mg	

Θέμα 8ο

Να μεταφέρετε στο φύλλο απαντήσεων συμπληρωμένες, με συντελεστές, τις παρακάτω χημικές εξισώσεις:



Θέμα 9ο

Να μεταφέρετε στο φύλλο απαντήσεων σας τον παρακάτω πίνακα και να τον συμπληρώσετε:

Στοιχείο	Ατομικός αριθμός	Μαζικός αριθμός	Αριθμός πρωτονίων	Αριθμός νετρονίων	Αριθμός ηλεκτρονίων
A				8	6
B		35	17		
Γ	11			12	

ΝΑ ΑΠΑΝΤΗΣΕΤΕ ΜΟΝΟ ΣΕ ΕΞΙ (6) ΘΕΜΑΤΑ

Καλή επιτυχία !

Ο Διευθυντής

Ο Εισηγητής