

**ΓΡΑΠΤΕΣ ΑΝΑΚΕΦΑΛΑΙΩΤΙΚΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ**  
**ΠΕΡΙΟΔΟΥ ΜΑΪΟΥ- ΙΟΥΝΙΟΥ**

**ΣΤΟ ΜΑΘΗΜΑ ΧΗΜΕΙΑΣ Β ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ**  
ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

**ΘΕΜΑΤΑ**

**Θέμα 1<sup>ο</sup>**

Δίνεται η παρακάτω σχηματική απεικόνιση μετατροπών των φυσικών καταστάσεων της ύλης. Να συμπληρώσετε πάνω σε κάθε βέλος την αντίστοιχη ονομασία μετατροπής της φυσικής κατάστασης. (Το θέμα να αντιγραφεί στη κόλλα σας)



**Θέμα 2<sup>ο</sup>**

Ποιες από τις παρακάτω προτάσεις είναι σωστές και ποιες λανθασμένες;

- 1) Ένα χημικό στοιχείο δεν μπορεί να διασπαστεί σε απλούστερες ουσίες.
- 2) Όλα τα μέταλλα στις συνήθεις συνθήκες βρίσκονται σε στερεή κατάσταση.
- 3) Τα αμέταλλα είναι όλκιμα.
- 4) Το αργίλιο παρουσιάζει ηλεκτρική αγωγιμότητα.

( Οι απαντήσεις να γραφούν στη κόλλα σας)

**Θέμα 3<sup>ο</sup>**

Α) Τι είναι ο ατομικός και τι ο μαζικός αριθμός ενός ατόμου;

Β) Να αντιγράψετε το πίνακα στη κόλλα σας και να τον συμπληρώσετε

Στοιχείο	Z	A	e <sup>-</sup>	N	Χημικό σύμβολο
Φθόριο		19	9		
Άργυρος			47	61	
Ιώδιο	53	127			

Μαγνήσιο	12			12	
----------	----	--	--	----	--

### Θέμα 4<sup>ο</sup>

Πως δημιουργούνται τα ιόντα; Ποια ονόματα δέχονται τα ιόντα και ποια ανιόντα;

copyright © 2005- 2006

### Θέμα 5<sup>ο</sup>

A) Τι ονομάζεται ατομικότητα ενός στοιχείου; Ποια στοιχεία ονομάζονται διατομικά;

B) Τι μας δείχνουν οι χημικοί τύποι των παρακάτω χημικών ενώσεων;  
 1) NH<sub>3</sub> (αμμωνία)      2) C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub> (γλυκόζη)

### Θέμα 6<sup>ο</sup>

α) Ποια μίγματα ονομάζονται ομογενή και ποια ετερογενή ;  
 β) Με ποιες διαδοχικές διαδικασίες μπορεί να διαχωριστεί στα συστατικά του ένα μίγμα που περιέχει: νερό- άμμο- αλάτι- ρινίσματα σιδήρου

### Θέμα 7<sup>ο</sup>

A) 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%  $\frac{w}{v}$     b) 10%  $\frac{v}{v}$     c) 8%  $\frac{w}{w}$     d) 11,5%  $\frac{v}{v}$   
 e) 10%  $\frac{w}{v}$     f) 10%  $\frac{w}{w}$     g) 11,5%  $\frac{w}{v}$     h) 11,5%  $\frac{w}{w}$

B). Να συμπληρώσετε τα παρακάτω κενά

copyright © 2005- 2006

Σε 200 gr διαλύματος αλατόνερο προσθέτουμε 50 gr νερό τότε η μάζα του τελικού διαλύματος θα ....., η μάζα της διαλυμένης ουσίας θα

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ  
copyright © 2005- 2006

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ  
copyright © 2005- 2006

....., το διάλυμα γίνεται....., και η περιεκτικότητα του διαλύματος θα.....

**(Οι απαντήσεις να γραφούν στη κόλλα σας)**

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

copyright © 2005- 2006

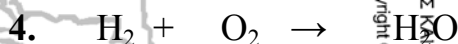
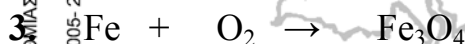
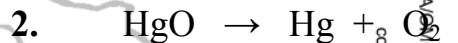
### **Θέμα 8<sup>ο</sup>**

Έχουμε 400 gr διαλύματος ζαχαρόνερου περιεκτικότητας 10% w/w και προσθέτουμε 20 gr ζάχαρη. Να βρείτε : α) Πόση είναι η διαλυμένη ουσία αρχικά στο διάλυμα και πόση μετά.

β) Ποια είναι η νέα περιεκτικότητα του διαλύματος:

### **Θέμα 9<sup>ο</sup>**

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



**ΛΙΟΤΑ 9 ΘΕΜΑΤΑ ΝΑ ΑΠΑΝΤΗΣΕΤΕ ΣΤΑ 6**

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ  
copyright © 2005- 2006

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ  
copyright © 2005- 2006

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

copyright © 2005- 2006