

ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΠΕΡΙΟΔΟΥ ΜΑΪΟΥ-ΙΟΥΝΙΟΥ  
ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005-2006

**ΘΕΜΑΤΑ**

- Γιατί είναι σημαντικό να μελετάμε Χημεία; Αναφέρετε τρεις τομείς της ανθρώπινης δραστηριότητας στους οποίους η Χημεία έχει βοηθήσει σημαντικά να βελτιωθούν.
- Ποια φαινόμενα ονομάζονται φυσικά και ποια χημικά; Χαρακτηρίστε τα παρακάτω φαινόμενα ως φυσικά (Φ) ή χημικά (Χ).
  - Το κρασί που έγινε ζύδι
  - Το γυαλί που σπάει
  - Το κερι που καίγεται
  - Ο πάγος που λιώνει

3 Συμπληρώστε σωστά την τελευταία στήλη του πίνακα

ΟΥΣΙΑ	Σημείο τήξης σε °C	Σημείο βρασμού σε °C	Φυσική κατάσταση της ουσίας στους 25 °C
A	64	1300	
B	-7	59	
Γ	-165	-92	

4 α) Τι ονομάζουμε πυκνότητα ενός υλικού;

β) Συμπληρώστε τον παρακάτω πίνακα:

Υλικό	Μάζα (m)	Όγκος (V)	Πυκνότητα (ρ)
A	0,5 kg	0,2 L	
B		54 cm <sup>3</sup>	2,7 g/cm <sup>3</sup>

5 Να αναφέρετε τρεις διαφορές μεταξύ χημικών ενώσεων και μιγμάτων.

6. Το υδροχλώριο είναι ένα αέριο ευδιάλυτο στο νερό. Τι σημαίνουν οι εκφράσεις:

- διάλυμα υδροχλωρίου 12% w/w
- διάλυμα υδροχλωρίου 20% w/v

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

- Τα μέταλλα είναι καλοί αγωγοί της θερμότητας και του ηλεκτρισμού .....  
ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ
- Τα αμέταλλα είναι ελατά και όλκιμα .....  
copyright © 2005-2006
- Τα μέταλλα είναι όλα στερεά σε θερμοκρασία δωματίου εκτός από τον

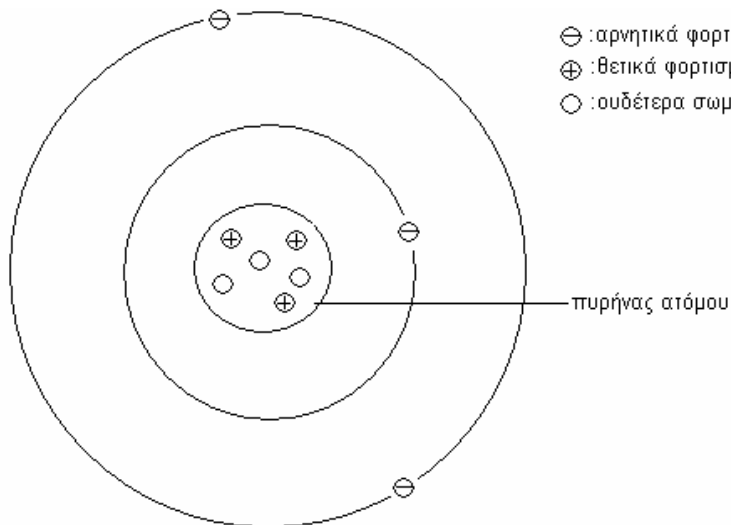
υδράργυρο που είναι υγρός. ....

δ. Όλα τα μέταλλα είναι αργυρόλευκα. ....

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

8. Στο άτομο που εικονίζεται στο παρακάτω σχήμα να βρείτε:

- α. Πόσα πρωτόνια έχει;
- β. Πόσα ηλεκτρόνια έχει;
- γ. Πόσα νετρόνια έχει;
- δ. Ποιος είναι ο ατομικός του αριθμός;
- ε. Ποιος είναι ο μαζικός του αριθμός;



9. α) Τι ονομάζουμε χημικό στοιχείο;

β) Γράψτε τα σύμβολα και τα ονόματα των παρακάτω χημικών στοιχείων

<u>Ονομασία</u>	<u>Σύμβολο</u>
1. Οξυγόνο :	.....
2. Άζωτο :	.....
3. Ασβέστιο :	.....
4. Ιώδιο :	.....
5. Υδρογόνο :	.....
6. .... :	C
7. .... :	S
8. .... :	Fe
9. .... :	Cl
10. .... :	Na

**ΌΛΑ ΤΑ ΘΕΜΑΤΑ ΕΙΝΑΙ ΙΣΟΤΙΜΑ.**