

ΧΗΜΕΙΑ

ΘΕΜΑ 1°

Με ποιες φυσικές καταστάσεις εμφανίζεται η ύλη.

ΘΕΜΑ 2°

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

Ποια η διαφορά μεταξύ εξάτμισης και εξάχνωσης.
copyright © 2005- 2006

ΘΕΜΑ 3°

Τα μέταλλα είναι ελατά και όλκιμα και επιπλέον έχουν μεγάλη θερμική και ηλεκτρική αγωγιμότητα. Τι σημαίνουν αυτά;

ΘΕΜΑ 4°

Από ποια σχέση υπολογίζεται η πυκνότητα ενός υλικού, και ποια η μονάδα μέτρησης αυτής στο S. I.

Θεμα 5°

Συμπλήρωσε σωστά την τελευταία στήλη του πίνακα

ουσία	Σημείο τήξης °C	Σημείο βρασμού °C	Φυσική κατάσταση στους 25° C
Α	64	1300	
Β	-7	59	
Γ	-165	-92	
Δ	98	883	

Θεμα 6°

Προσδιορίζεται χημικό στοιχείο (και τους 2 ορισμούς)

Θεμα 7°

Ποιες από τις παρακάτω προτάσεις είναι Σωστές ή Λάθος

α) Στα άνια όντα τα ηλεκτρόνια είναι πάντα περισσότερα από τα πρωτόνια.

β) Τα νετρόνια έχουν θετικό φορτίο.

γ) Μαζικός αριθμός είναι ο αριθμός των πρωτονίων του πυρήνα.

δ) Σύμφωνα με την θεωρία του Ντάλτον σε κάθε χημική ένωση το είδος των ατόμων και η μεταξύ τους αναλογία είναι σταθερή.

Θεμα 8°

Πώς γίνεται ο διαχωρισμός των συστατικών ενός μίγματος με τη μέθοδο της φυγοκέντρωσης.

Θεμα 9°

Παίρνουμε 75ml διαλύματος αλατόνευρου 8 % w/v και εξατμίζουμε το νερό μέχρι ο συνολικός όγκος να γίνει 50ml. Πόση είναι η νέα % w/v περιεκτικότητα.