

ΤΑΞΗ : Β

ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ : ΧΗΜΕΙΑ

ΕΙΣΗΓΗΤΕΣ :

ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ : 17 – 6 - 2008

ΘΕΜΑΤΑ

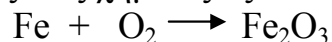
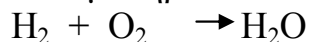
- A) Ποιοι παράγοντες επηρεάζουν τη φυσική κατάσταση των υλικών ;  
B) Να χαρακτηρίσετε με Σ τις σωστές και με Λ τις λάθος προτάσεις :
  - Εξάχνωση είναι η μετατροπή του υγρού σε αέριο.
  - Συμπύκνωση λέγεται η μετατροπή του αερίου σε υγρό.
  - Τήξη είναι η μετατροπή του στερεού σε αέριο.
  - Πήξη είναι η μετατροπή του αερίου σε στερεό.
  - Απόθεση είναι η μετατροπή του αερίου σε στερεό.
- A) Τι ονομάζεται διάλυμα ;  
Τι ονομάζεται περιεκτικότητα του διαλύματος ;  
B) Τι σημαίνει η έκφραση « διάλυμα ζάχαρης 12% w/v » ;
- A) Τι ονομάζεται ατομικός και τι μαζικός αριθμός στοιχείου ;  
B) Να εξηγήσετε γιατί τα άτομα των στοιχείων είναι ηλεκτρικά ουδέτερα ;
- A) Τι λέει η αρχή διατήρησης της μάζας στις χημικές αντιδράσεις ;  
B) Πότε μια αντίδραση λέγεται εξώθερμη και πότε ενδόθερμη ;
- Να συμπληρώσετε τον παρακάτω πίνακα :

Στοιχείο	Ατομικός αριθμός	Μαζικός αριθμός	Αριθμός πρωτονίων	Αριθμός νετρονίων	Αριθμός ηλεκτρονίων
Αργίλιο				14	13
Βρώμιο	35	79			
Κάλιο			19	20	

- A) Να κάνετε την παρακάτω αντιστοίχιση :
  - Διήθηση α) Αλατόνερο
  - Φυγοκέντριση β) Ρόφημα τσαγιού
  - Απόχυση γ) Μελάني
  - Χρωματογραφία δ) Ετερογενές μίγμα υγρού - στερεού
  - Απόσταξη ε) Θαλασσινό νερό
  - Εξάτμιση στ) Γαλάκτωμα ( γάλα )B) Με ποιες διαδοχικές διαδικασίες μπορεί να διαχωριστεί στα συστατικά του ένα μίγμα που περιέχει : νερό - άμμο – αλάτι ;
- Ποιες είναι οι διαφορές ανάμεσα στα μείγματα και τις χημικές ενώσεις ;
- Ένα ποτήρι (A) περιέχει 100 ml διαλύματος ζάχαρης 12% w/v. Μεταφέρουμε 50 ml από το διάλυμα αυτό σε ένα άλλο ποτήρι ( B). Η περιεκτικότητα ( % w/v) στο ποτήρι (B) θα είναι :
  - 3% w/v
  - 6% w/v
  - 12% w/v
  - 24% w/v
- A) Να συμπληρώσετε τα κενά στις παρακάτω προτάσεις :

Το οξυγόνο αντιδρά με όλα σχεδόν τα στοιχεία .Οι αντιδράσεις αυτές ονομάζονται ..... Τις χημικές ενώσεις που σχηματίζονται τις ονομάζουμε ..... Οι αντιδράσεις κατά τις οποίες εμφανίζεται .....και εκλύεται..... ονομάζονται .....

Β) Να συμπληρώσετε τους συντελεστές στις χημικές εξισώσεις των αντιδράσεων :



Να απαντήσετε στα 6 από τα 9 θέματα .

**Ο ΔΙΕΥΘΥΝΤΗΣ**

**Η ΚΑΘΗΓΗΤΡΙΑ**

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ