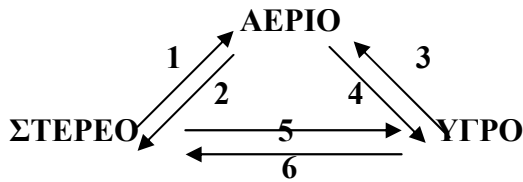


ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΠΕΡΙΟΔΟΥ ΜΑΪΟΥ- ΙΟΥΝΙΟΥ
ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ
ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ: 4-6-2008

ΘΕΜΑ 1^ο

A) Να χαρακτηρίσετε τις παρακάτω μεταβολές των φυσικών καταστάσεων:



B) Να συμπληρώσετε τα κενά με την κατάλληλη λέξη:

Το σημείο βρασμού ενός σώματος εξαρτάται από την 1 Ένα σώμα στην κορυφή ενός ψηλού βουνού βράζει σε 2..... θερμοκρασία απ' ότι στο επίπεδο της θάλασσας.

Ένα υλικό για να είναι κατάλληλο για την μεταφορά θερμότητας μέσα από την μάζα του πρέπει να έχει μεγάλη 3.....

Το καουτσούκ και το ατσάλι έχουν την ιδιότητα να επανέρχονται στο αρχικό τους σχήμα μετά από παραμόρφωση δηλαδή έχουν 4.....

Η 5..... ενός υλικού εκφράζει τη δυνατότητα του να χαράζει ή να χαράζεται από άλλα υλικά.

ΘΕΜΑ 2^ο

A) Να χαρακτηρίσετε τις παρακάτω προτάσεις με Σ αν είναι σωστές και με Λ αν είναι λανθασμένες.

1. Τα μείγματα σχηματίζονται με ανάμειξη των συστατικών τους σε καθορισμένη αναλογία.
2. Το θαλασσίνο νερό είναι ένα ετερογενές μείγμα.
3. Το συστατικό ενός υγρού διαλύματος με την μεγαλύτερη αναλογία ονομάζεται διαλύτης.
4. Το μείγμα νερό -λάδι είναι ένα ομογενές μείγμα.

B) Να δώσετε τον ορισμό της χημικής ένωσης. Να αναφέρετε δυο παραδείγματα χημικών ενώσεων.

ΘΕΜΑ 3^ο

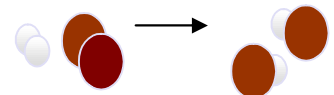
A) Να εξηγήσετε τι σημαίνουν οι εκφράσεις:

1. Διάλυμα ζάχαρης 10% w/v
2. Η ένδειξη 5% vol που αναγράφεται στην ετικέτα μιας μύρας

B) Διαθέτουμε διάλυμα άλατος με περιεκτικότητα 12 % w/w. Σε 200 gr του διαλύματος αυτού να βρείτε τα γραμμάρια του άλατος και του νερού που περιέχονται.

ΘΕΜΑ 4^ο

Η μικρή σφαίρα αναπαριστά άτομο υδρογόνου και η μεγάλη άτομο ιωδίου



- A) Ποια μόρια υπάρχουν στα αντιδρώντα και ποια στα προϊόντα;
- B) Ποια από τα παραπάνω μόρια είναι μόρια χημικών στοιχείων και ποια χημικών ενώσεων;
- Γ) Να γράψετε με σύμβολα την παραπάνω χημική αντίδραση.

ΘΕΜΑ 5^ο

A) Ποιες αντιδράσεις ονομάζουμε εξώθερμες και ποιες ενδόθερμες; Να αναφέρετε από ένα παράδειγμα για κάθε κατηγορία.

B) Γνωρίζουμε ότι το σημείο τήξης της ζάχαρης είναι περίπου 170 °C. Εξετάζετε ένα δείγμα ζάχαρης το οποίο αρχίζει να λιώνει στους 187°C και η θερμοκρασία αυξάνεται κατά την διάρκεια της τήξης. Έχει το δείγμα σας προσμίξεις; Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας.

ΘΕΜΑ 6^ο

A) Να αναφέρετε τα υποατομικά σωματίδια από τα οποία αποτελείται το άτομο. Ποια από αυτά συγκροτούν τον πυρήνα του ατόμου, ποιος είναι ο συμβολισμός τους, ποιο το είδος φόρτισής τους;

B) Να γραφούν τα χημικά σύμβολα των παρακάτω χημικών στοιχείων : Άνθρακας, Θείο, Νάτριο, Κάλιο, Σίδηρος, Ασβέστιο, Οξυγόνο, Υδρογόνο.

ΘΕΜΑ 7^ο

A) Να δώσετε τον ορισμό του ατομικού και του μαζικού αριθμού, καθώς και τα αντίστοιχα σύμβολά τους. Ποια είναι η μεταξύ τους σχέση;

B) Δίνεται το **Br** με ατομικό αριθμό 35 και μαζικό 80. Να βρείτε τον αριθμό των πρωτονίων, νετρονίων και ηλεκτρονίων του ατόμου του βρωμίου.

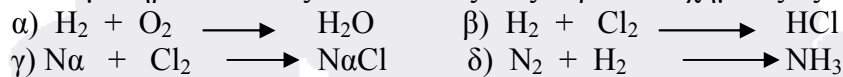
ΘΕΜΑ 8^ο

A) Ποια σωματίδια ονομάζουμε ιόντα; Σε ποιες κατηγορίες τα διακρίνουμε;

B) Δίνονται τα ιόντα: ι) ${}_{11}\text{Na}^+$, ιι) ${}_{16}\text{S}^{2-}$. Ποιος είναι ο αριθμός των πρωτονίων και των ηλεκτρονίων για τα παραπάνω ιόντα;

ΘΕΜΑ 9^ο

A) Να συμπληρώσετε τους συντελεστές στις παρακάτω χημικές εξισώσεις:



B) Να κατατάξετε τις ουσίες σε αντιδρώντα και προϊόντα

(Να απαντήσετε σε έξι (6) από τα παραπάνω θέματα)

Κ Α Λ Η Ε Π Ι Τ Υ Χ Ι Α