

ΘΕΜΑΤΑ ΓΡΑΠΤΩΝ ΕΞΕΤΑΣΕΩΝ

ΠΕΡΙΟΔΟΣ : ΜΑΪΟΥ - ΙΟΥΝΙΟΥ 2008

- Από τι εξαρτάτε σε ποια κατάσταση της ύλης βρίσκεται ένα υλικό και πώς μπορεί να αλλάξει αυτή η κατάσταση;
 - Να βρείτε ποια η κατάσταση των παρακάτω υλικών στους 25 °C. Δίνονται τα σημεία Ζέσεως και Τήξεως των υλικών.

Υλικό	Σ.Τ. (°C)	Σ.Ζ. (°C)	Φυσική κατάσταση
A	18	250	
B	-15	40	
Γ	130	400	

Αν η θερμοκρασία των παραπάνω σωμάτων, θερμαίνοντάς τα γίνει 150 °C ποια υλικά θα αλλάξουν κατάσταση και γιατί;

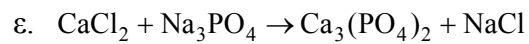
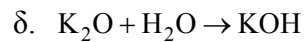
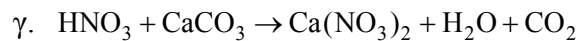
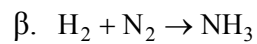
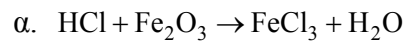
- Τι ονομάζουμε μείγμα και ποιες οι ιδιότητές του;
 - Πότε ένα μείγμα χαρακτηρίζεται ως ομογενές και πότε ως ετερογενές;
- Τι ονομάζουμε περιεκτικότητα % w/v και τι ονομάζουμε περιεκτικότητα vol;
 - Σε 150 gr υδατικού διαλύματος σόδας περιεκτικότητας 12% w/w προσθέτουμε 250 gr νερού. Πόση η περιεκτικότητα % w/w του νέου διαλύματος που θα προκύψει;
- Ποιες οι επιπτώσεις από την ρύπανση του νερού ενός υδάτινου αποδέκτη;
 - Με ποιους τρόπους μπορούμε να περιορίσουμε την ρύπανση ενός υδάτινου αποδέκτη; (αναλύστε);
- Τι ονομάζουμε χημική ένωση και τι χημικό στοιχείο;
 - Τι διαφορές έχουν οι χημικές ενώσεις από τα μείγματα;
- Τι ονομάζουμε χημική αντίδραση;
 - Τι είναι τα αντιδρώντα σε μία χημική αντίδραση και τι τα προϊόντα;
 - Ποιες χημικές αντιδράσεις ονομάζονται εξώθερμες και ποιες ενδόθερμες;
- Τι μας λέει η ατομική θεωρία;
 - Τι είναι ο μοριακός τύπος ενός στοιχείου ή μίας χημικής ένωσης και τι μας δείχνει;
- Ποια η ονομασία των παρακάτω χημικών στοιχείων :
 - H
 - N
 - Mg

- iv. O
- v. S
- vi. P
- vii. Si
- viii. Cu

β. Πώς συμβολίζονται τα παρακάτω χημικά στοιχεία:

- ix. Κάλιο
- x. Ασβέστιο
- xi. Σίδηρος
- xii. Μόλυβδος
- xiii. Χλώριο
- xiv. Ψευδάργυρος
- xv. Αλουμίνιο
- xvi. Νάτριο

9. Να βρεθούν οι συντελεστές των παρακάτω χημικών εξισώσεων



Παρατήρηση : Να απαντήσετε σε 6 ερωτήσεις από τις 9

Η ΔΙΕΥΘΥΝΤΡΙΑ

Ο ΕΙΣΗΓΗΤΗΣ