ΧΗΜΕΙΑ Β΄ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΕΣ ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ

1. Ποια φυσική κατάσταση ονομάζουμε στερεή ,υγρή και αέρια και πως συμβολίζονται. Σελ 15
2. Ποιοι παράγοντες επηρεάζουν τη φυσική κατάσταση των υλικών; (ονομαστικά)
3. Τι είναι η τήξη, η ζέση ,η συμπύκνωση, η εξάχνωση και η απόθεση ; σελ 16-17 και ασκηση 2 σελ 19
4. Τι ονομάζουμε σημείο τήξεως ,σημείο ζέσεως (ή βρασμού) και ποια είναι η τιμή τους για το νερό σε πίεση 1 atm (ατμόσφαιρα=μονάδα μέτρησης της πίεσης)
5. Γιατί το ο καφές ο ελληνικός βράζει γρηγορότερα στη κορυφή του Ολύμπου;

ΑΠΑΝΤΗΣΗ:Σε ατμοσφαιρική πίεση μικρότερη από 1 atm το νερό βράζει σε θερμοκρασία χαμηλότερη από 100ο C,διότι μεταβάλλεται το σημείο ζέσεως ή βρασμού,οπότε βράζει πριν φτάσει τους 100ο C.

1. Ποια είναι η φυσική κατάσταση κάθε υλικού στους 25ο C; Σελ 17,ασκηση 3 σελ 19

Υλικό Α :ΣΤ= 64ο C και Σ.Ζ. =1300Ο C.

Υλικό Β: ΣΤ =-7Ο C και Σ.Ζ=59Ο C

Υλικό Γ: ΣΤ=-165o C και ΣΖ=-92Ο C

Υλίκό Δ: ΣΤ=98Ο C και ΣΖ=883Ο C

 7.Αναφέρετε ονομαστικά τις φυσικές ιδιότητες των υλικών σελ 20-22)

 8.Τι είναι η σκληρότητα και πως τη μετράμε; Ποιο ορυκτό έχει τη μεγαλύτερη σκληρότητα με βάση τη σκληρομετρική κλίμακα του Μοhs; Σελ 20

 9.Τι είναι ελαστικότητα; Αναφέρετε ένα υλικό με μεγάλη ελαστικότητα. Σελ 20

 10.Τι είναι η πυκνότητα; Αναφέρετε υλικά με μικρή πυκνότητα. Με ποια μαθηματική έκφραση υπολογίζεται; Σελ 21

 11.Τι είναι η ηλεκτρική και η θερμική αγωγιμότητα; Αναφέρετε υλικά με μεγάλη αγωγιμότητα. Σελ 21

12.Να κατατάξεις τα υλικά σε σειρά αυξανόμενης πυκνότητας: νερό,ξύλο,σίδηρος,λάδι ΣΕΛ 21,ΑΣΚΗΣΗ 3 ΣΕΛ 22

12.Να κατατάξεις τα παρακάτω υλικά σε σειρά αυξανόμενης σκληρότητας:γυαλί,κιμωλία,διαμάντι,κερί ΣΕΛ 20,ΑΣΚΗΣΗ 2 ΣΕΛ 22

13.Τι είναι μείγμα;Αν αναμείξουμε ζεστό νερό και κρύο είναι μείγμα; Δικαιολογήστε την απάντηση σας. Σελ 31

ΑΠΑΝΤΗΣΗ:Μείγμα είναι κάθε σύστημα που προκύπτει από την ανάμειξη δύο ή περισσότερων ουσιών.Η ανάμειξη ζεστού και κρύου νερού δεν είναι μείγμα διότι δεν είναι διαφορετικά τα συστατικά που αναμειγνύονται.

14.Ποιά μείγματα ονομάζονται ομογενή και ποια ετερογενή; Αναφέρετε παραδείγματα σε κάθε περίπτωση. Σελ 31 και άσκηση 2 σελ 32

15. Ποιες είναι οι ιδιότητες των μειγμάτων; Σελ 31-32

ΑΠΑΝΤΗΣΗ:Α)Μπορούμε να αναμειγνύουμε τα συστατικά των μειγμάτων σε διάφορες αναλογίες (πχ καφές γλυκός,μέτριος,πικρός),β)Τα συστατικά ενός μείγματος διατηρούν πολλές από τις ιδιότητες τους (πχ διαλυμα ζαχαρόνερου🡪 η ζάχαρη διατηρεί τη γλυκιά της γεύση).

16.Τι είναι διάλυμα,διαλύτης και διαλυμένη ουσία;Ποια διαλύματα ονομάζουμε υδατικά; Σελ 33

17.Γιατί το νερό ονομάζεται παγκόσμιος διαλύτης; Σελ 33

18.Στο αλατόνερο ,στο ζαχαρόνερο,σε διάλυμα πίσσας-πετρελαίου,λίπους-βενζίνης και σε μια κοτόσουπα ποια ουσία ονομάζεται διαλύτης και ποια ή ποιες διαλυμένη ουσία; Σελ 33 και ασκηση 2 σελ 34

19.Το μελάνι είναι υδατοδιαλυτή ή λιποδιαλυτή ουσία;Με ποιο πείραμα μπορούμε να το αποδείξουμε; Σελ 33