ΕΡΩΤΗΣΗ 1  
Η διπολική ροπή του μορίου του νερού, H2O, οφείλεται στο ότι

a. οι δύο ομοιοπολικοί δεσμοί H-O είναι πολωμένοι.

b. το μόριό του δεν είναι ευθύγραμμο.

c. οι δύο ομοιοπολικοί δεσμοί H-O  είναι πολωμένοι και ταυτόχρονα το μόριό του δεν είναι ευθύγραμμο.

d. ανάμεσα στα μόριά του αναπτύσσονται δεσμοί υδρογόνου.

ΕΡΩΤΗΣΗ 2

Το μόριο του διοξειδίου του άνθρακα, CO2 δεν είναι δίπολο διότι:

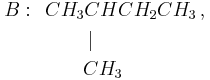
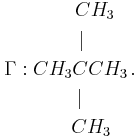
a. ο δεσμός C=O  δεν είναι πολωμένος.

b. το μόριό του CO2 είναι ηλεκτρικά ουδέτερο.

c. η διπολική ροπή καθενός από τους δύο δεσμούς C=O είναι μηδέν.

d. τα άτομα O=C=O  διατάσσονται σε ευθεία.

ΕΡΩΤΗΣΗ 3

Δίνονται οι ενώσεις  
Η σωστή σειρά για τα σημεία βρασμού των παραπάνω ουσιών είναι  
  
http://www.study4exams.gr/chemistry/filter/files/0f067f0c5940ea0626ccb3452404b23d.png, ,   
  
Η σωστή σειρά για τα σημεία βρασμού των παραπάνω ουσιών είναι

a. σ.β (Α) < σ.β (Β) < σ.β (Γ)

b. σ.β (Γ) < σ.β (Β) < σ.β (Α)

c. σ.β (Β) < σ.β (Α) < σ.β (Γ)

d. σ.β (Γ) < σ.β (Α) < σ.β (Β)

ΕΡΩΤΗΣΗ 4

Από τα ακόλουθα υγρά  
http://www.study4exams.gr/chemistry/filter/files/a6c246f3c850e2ffed24f045f60e2d90.png  
http://www.study4exams.gr/chemistry/filter/files/a4283bae50edca8458abe8aa14f923d4.png  
http://www.study4exams.gr/chemistry/filter/files/e5674e2f4dd5058a360c0133acad7812.png  
http://www.study4exams.gr/chemistry/filter/files/12c7618af7e697e2bc0e0c192660cae1.png  
υψηλότερο σημείο βρασμού έχει:

a. Το Α. b. Το Β. c. Το Γ. d Το Δ.

ΕΡΩΤΗΣΗ 5

Σε δοχείο υπάρχει μίγμα αερίου H2 και αερίου CO.  Μεταξύ των μορίων του H2  και του CO ασκούνται δυνάμεις

a. διπόλου – διπόλου.

b. ιόντος- διπόλου.

c. στιγμιαίου διπόλου – διπόλου.

d στιγμιαίου διπόλου – στιγμιαίου διπόλου.

ΕΡΩΤΗΣΗ 6

Σε δοχείο υπάρχει μίγμα αερίου H2  και αερίου Cl2  Μεταξύ των μορίων του H2 και του Cl2  ασκούνται δυνάμεις

a. διπόλου – διπόλου.

b. ιόντος- διπόλου.

c. στιγμιαίου διπόλου – διπόλου.

d στιγμιαίου διπόλου – στιγμιαίου διπόλου.

ΕΡΩΤΗΣΗ 7

Η ύπαρξη δεσμών υδρογόνου στο νερό έχει σαν αποτέλεσμα το νερό να έχει

a. πολύ υψηλό σημείο βρασμού.

b. υψηλότερο του αναμενόμενου σημείο βρασμού.

c. χαμηλό σημείο βρασμού.

d χαμηλότερο του αναμενόμενου σημείο βρασμού.

ΕΡΩΤΗΣΗ 8

Σε κλειστό δοχείο, μεταβλητού όγκου, επικρατεί δυναμική ισορροπία μεταξύ υγρού νερού και υδρατμών σε θερμοκρασία 25 οC. Η θερμοκρασία αυξάνεται στους 50 οC. Για να διατηρηθεί σταθερή η ποσότητα των υδρατμών πρέπει ο όγκος του δοχείου να

a. αυξηθεί. b. μειωθεί. c. διπλασιασθεί. d υποδιπλασιασθεί.

ΕΡΩΤΗΣΗ 9

Το φαινόμενο κατά το οποίο βυθίζονται τα ερυθρά αιμοσφαίρια σε καθαρό νερό , με αποτέλεσμα να διογκώνονται και να σπάζουν διαχέοντας την αιμοσφαιρίνη τους στο νερό ονομάζεται

a. καθίζηση. b. κροκίδωση. c. Αιμόλυση d. θρόμβωση.

ΕΡΩΤΗΣΗ 10

Ωσμωμετρία ονομάζεται η μέθοδος που με βάση τον προσδιορισμό της ωσμωτικής πίεσης, υπολογίζεται η

a. σχετική μοριακή μάζα ουσίας Α.

b. συγκέντρωση διαλύματος Α.

c. θερμοκρασία διαλύματος Α.

d. πυκνότητα διαλύματος Α.

ΕΡΩΤΗΣΗ 11

Δύο αραιά υδατικά διαλύματα είναι ισοτονικά όταν έχουν

a. ίσες συγκεντρώσεις διαλυμένης ουσίας.

b. ίσες συγκεντρώσεις διαλυμένης ουσίας στην ίδια θερμοκρασία.

c. ίσες πυκνότητες.

d. ίσες ωσμωτικές πιέσεις.

**Επιλογή μίας απάντησης.**