



ΚΕΝΤΡΑ ΟΛΟΚΛΗΡΩΜΕΝΗΣ ΦΡΟΝΤΙΣΤΗΡΙΑΚΗΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ
ΤΣΙΜΙΣΚΗ & ΚΑΡΟΛΟΥ ΝΤΗΛ ΓΩΝΙΑ ΤΗΛ: 270727-222594

ΑΡΤΑΚΗΣ 12 - Κ. ΤΟΥΜΠΑ ΤΗΛ: 919113-949422

ΕΠΩΝΥΜΟ:.....

ΟΝΟΜΑ:.....

ΤΜΗΜΑ:.....

ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ:.....

Χημεία Γ Γυμνασίου 19/10/14

ΘΕΜΑ Α

Επιλέξτε την σωστή απάντηση

A₁ Η έβδομη κύρια ομάδα του περιοδικού πίνακα ονομάζεται ομάδα των :

- α) αλκαλικών γαιών β) αλογόνων γ) αλκαλίων δ) ευγενών
αερίων

A₂ Η ένωση Ba(OH)₂ είναι :

- α) βάση β) οξύ γ) οξείδιο δ) άλας

A₃ Σύμφωνα με τον ορισμό των οξέων κατά τον Arrhenius, όταν αυτά διαλυθούν στο νερό, δίνουν :

- α) H⁺ β) OH⁻
γ) Οξινική γεύση δ) Καυστική γεύση

A₄ Ποιο από τα επόμενα χημικά στοιχεία είναι διατομικό ;

- α) το αργίλιο β) το άζωτο γ) το κάλιο δ) ο ψευδάργυρος

A₅ Τι pH πρέπει να έχει μια ουσία για να χαρακτηριστεί ουδέτερη ;

- α) 3 β) 8 γ) 10 δ) 7

(μονάδες 5x5 =25)

ΘΕΜΑ Β

B₁ Να γράψετε

- α) το νόμο της περιοδικότητας
- β) τον ορισμό των κραμμάτων

(μονάδες 2x5 = 10)

B₂ Επιλέξτε αν η πρόταση είναι σωστή ή λανθασμένη και δώστε τις αντίστοιχες σωστές προτάσεις όπου χρειάζεται.

- α) Τα οξέα αντιδρούν με μέταλλα και δίνουν αέριο υδρογόνο
- β) Οι βάσεις αντιδρούν με ανθρακικά άλατα και δίνουν αέριο διοξείδιο του άνθρακα
- γ) Σε όξινο pH εμφανίζεται πληθώρα OH⁻
- δ) Η ένωση HCl ονομάζεται χλωρικό οξύ
- ε) Το χρώμα των δεικτων αλλάζει ανάλογα με το pH της ουσίας στην οποία προστίθεται

(μονάδες 5x3 = 15)

ΘΕΜΑ Γ

Γ₁ Να χαρακτηρίσετε αν οι παρακάτω ενώσεις είναι οξέα, βάσεις ή κάτι άλλο και να τις ονομάσετε.

- α) NaOH , β) H₂SO₄ , γ) NH₃, δ) H₂O , ε) HF

Γ₂ Να γραφούν οι χημικοί τύποι των παρακάτω ενώσεων.

- α) νιτρικό οξύ , β) υδρόθειο , γ) υδροξείδιο του δισθενή σιδήρου, δ) φωσφορικό οξύ , ε) υδροξείδιο του μονοσθενή χαλκού

(μονάδες 10+15)

ΘΕΜΑ Δ

Να συμπληρώσετε τις παρακάτω αντιδράσεις.

- α) $K + HCl \rightarrow$
- β) $Mg + H_2O \rightarrow$
- γ) $Cu + HI \rightarrow$
- δ) $Na + H_2O \rightarrow$
- ε) $Ca + AlCl_3 \rightarrow$

(μονάδες 5x5=25)

Καλή επιτυχία