

ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ
ΓΕΡΙΟΔΟΥ ΜΑΪΟΥ-ΙΟΥΝΙΟΥ
ΜΑΘΗΜΑ : ΧΗΜΕΙΑ

ΘΕΜΑΤΑ

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

ΘΕΜΑ 1^ο

copyright © 2005- 2006

Να απαντήσετε στις παρακάτω ερωτήσεις πολλαπλής επιλογής:

1. Το ΡΗ ενός υδατικού διαλύματος NaOH μπορεί να είναι:
α. 12 β. 7 γ. 2,5 δ. 6 (β 5)
2. Οξέα είναι οι υδρογονούχες ενώσεις που
Α. όταν διαλυθούν στο νερό δίνουν λόγω διάστασης OH-
Β. όταν διαλυθούν στο νερό δίνουν λόγω διάστασης H+
Γ. έχουν αφή σαπυνοειδή και γεύση καυστική
Δ. τα διαλύματά τους δεν άγουν το ηλεκτρικό ρεύμα (β 5)
3. Κρασί 11° αλκοολικών βαθμών σημαίνει:
Α. σε 100 gr κρασιού υπάρχουν 11gr αλκοόλης
Β. σε 100ml κρασιού υπάρχουν 11ml αλκοόλης
Γ. σε 100ml κρασιού υπάρχουν 11gr αλκοόλης
Δ. σε 11ml κρασιού υπάρχουν 100gr αλκοόλης (β 5)
4. Κατά την θέρμανση ενός διαλύματος άλατος εξατμίστηκε
ορισμένη ποσότητα διαλύτη. Συνεπώς η περιεκτικότητα του διαλύματος:
Α. αυξήθηκε
Β. μειώθηκε
Γ. έμεινε η ίδια
Δ. μπορεί να αυξήθηκε ή να μειώθηκε. (β 5)
5. Η σχετική ατομική μάζα του Zn είναι Ar=65. Η μάζα του ατόμου
του είναι:
Α. 65 φορές μεγαλύτερη από τη μάζα του ατόμου $^{12}_6C$
Β. 65
Γ. 65 πρωτόνια
Δ. 65 φορές μεγαλύτερη από το 1/12 της μάζας του ατόμου $^{12}_6C$ (β 5)

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006

ΘΕΜΑ 2^ο

A. Να αναφέρετε επιγραμματικά τις κοινές ιδιότητες που αποτελούν τον όξινο χαρακτήρα.

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006

(β 5)

B. Να χαρακτηρίσετε τις παρακάτω προτάσεις ως σωστές ή λανθασμένες, αιτιολογώντας τις λανθασμένες.

1. Ο άνθρακας σε μεγάλα κομμάτια καίγεται πιο γρήγορα απ' ότι σε σκόνη.

(β 4)

2. Στις χημικές αντιδράσεις ο αριθμός και το είδος των μορίων δεν αλλάζει.

(β 4)

3. Σε δοχείο από σίδηρο (Ρα) μπορούμε να διατηρήσουμε διαόλυμα Ηϵ

(β 4)

4. Η όξινη βροχή προκαλεί καταστροφές στο περιβάλλον.

(β 4)

5. Οι ιοντικές ή ετεροπολικές ενώσεις έχουν χαμηλά σημεία τήξεως.

(β 4)

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006

ΘΕΜΑ 3ο

1. Δίνονται τα στοιχεία $_{12}A$ και $_{16}B$.

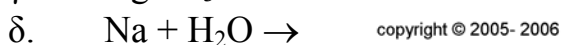
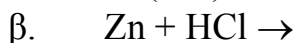
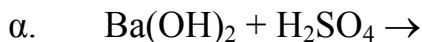
α. Να βρείτε σε ποια περίοδο και σε ποια ομάδα ανήκουν τα στοιχεία A και B.

(β 8)

β. Τι είδους χημικός δεσμός θα εκδηλωθεί μεταξύ A-B. Να αιτιολογήσετε.

(β 5)

2. Να συμπληρωθούν οι παρακάτω χημικές εξισώσεις:



ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006

(β 12)

ΘΕΜΑ 4ο

Έχουμε 200 ml διαλύματος H_2SO_4 περιεκτικότητας 19,6 % W/V (βάρος προς όγκο).

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006

1. Να υπολογιστούν τα gr και τα ml της διαλυμένης ουσίας (H_2SO_4) που περιέχονται στα 200ml του ανωτέρω διαλύματος.

(β 12)

2. Στη συνέχεια ρίχνουμε στο ανωτέρω διάλυμα στερεό υδροξείδιο του νατρίου (NaOH) ώστε να γίνει πλήρης εξουδετέρωση. Να βρεθούν τα γραμμάρια του άλατος που παράγονται.

(β 13)

Δίνονται οι σχετικές ατομικές μάζες:

Ατ.: H=1 S=32 O=16 Na=23

Καλή Επιτυχία

ΔΙΕΥΘΥΝΤΗΣ

Η ΕΙΣΗΓΗΤΡΙΑ

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006

ΠΕΡΙΦΕΡΕΙΑΚΗ ΔΙΕΥΘΥΝΣΗ Α/ΘΜΙΑΣ ΚΑΙ Β/ΘΜΙΑΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ ΣΤΕΡΕΑΣ ΕΛΛΑΔΑΣ

copyright © 2005- 2006