

# Γραπτές Προαγωγικές Εξετάσεις περιόδου Ιουνίου 2006 στη ΧΗΜΕΙΑ

## ΤΑΞΗ Β΄

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

1. Πώς ορίζουμε το χημικό στοιχείο; Δώστε 5 παραδείγματα στοιχείων με τα σύμβολα και τα ονόματά τους.
2. Να συμπληρωθεί ο παρακάτω πίνακας

Σύμβολο στοιχείου	Ατομικός Αρ. Z	Μαζικός Αρ. A	Αριθμός e	Αριθμός n	Όνομα στοιχείου
K	19	-	-	20	-
-	10	20	-	-	Νέο
-	-	27	13	-	Αργίλιο

3. Τι δηλώνουν οι παρακάτω χημικοί τύποι; Να δοθούν τα ονόματα των στοιχείων που περιέχονται στους τύπους.

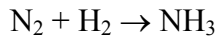
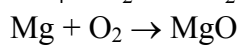
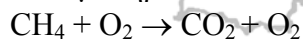
α)  $\text{NH}_3$ , β)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  γ)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$

4. α) Πόση η % κ.Β. (w/w) περιεκτικότητα διαλύματος (υδατικό) όταν σε 200g διαλύματος περιέχονται 20g ζάχαρης;

β) Ποια η μάζα του διαλύτη σε αυτή την ποσότητα διαλύματος;

5. α) Ποιες αντιδράσεις ονομάζουμε εξώθερμες;

β) Να συμπληρωθούν οι συντελεστές στις παρακάτω χημικές εξισώσεις:



6. Ποιες αντιδράσεις ονομάζουμε καύσεις και τι είναι το σημείο ανάφλεξης;

7. Ποια η διαφορά των μορίων των χημικών στοιχείων από τα μόρια των χημικών ενώσεων;

8. Η μάζα ενός σώματος είναι 15g και ο όγκος του 2 ml. Ποια είναι η πυκνότητά του;

9. Ποιες οι ιδιότητες των μετάλλων; (ονομαστικά)

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

copyright © 2005- 2006