

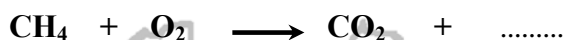
ΧΗΜΕΙΑ

1. Συμπληρώστε τον επόμενο πίνακα αφού τον μεταφέρετε στην κόλλα σας.

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

ΣΤΟΙΧΕΙΟ	Ατομικός αριθμός Z	Μαζικός αριθμός A	Αριθμός πρωτονίων ατόμου	Αριθμός νετρονίων ατόμου	Αριθμός ηλεκτρονίων ουδέτερου ατόμου
Νάτριο	11			12	
Ασβέστιο				20	20
Χλώριο		35	17		
Ιώδιο	53	127			
Αργίλιο			13	14	

2. Να μεταφέρετε στην κόλλα σας, να συμπληρώσετε και να γράψετε σωστά τις χημικές εξισώσεις:

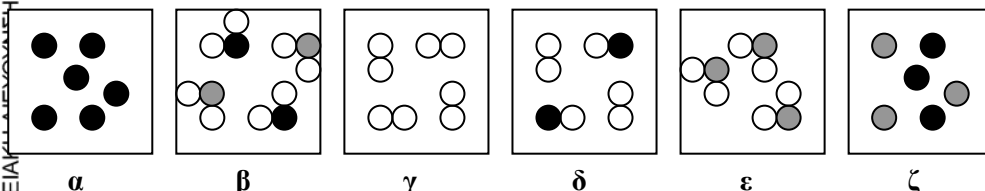


3. Να ονομάσετε, στην κόλλα σας, τα χημικά στοιχεία δίπλα στα παρακάτω χημικά σύμβολα:

<u>Σύμβολο</u>	<u>Όνομα στοιχείου</u>	<u>Σύμβολο</u>	<u>Όνομα στοιχείου</u>
1. Pb	5. K
2. Au	6. Mn
3. N	7. Ag
4. Si	8. Sn

4. Τα παρακάτω σχήματα αντιπροσωπεύουν αέριες μορφές ύλης. Αν κύκλος (σφαιρίδιο) διαφορετικού χρώματος αντιπροσωπεύει άλλο είδος ατόμου, αντιστοίχισε κατάλληλα στην κόλλα σου τα παρακάτω:

1. μίγμα μονοατομικών στοιχείων 2. μονοατομικό στοιχείο 3. μίγμα διατομικού στοιχείου και χημικής ένωσης
 4. διατομικό στοιχείο 5. χημική ένωση 6. Μίγμα χημικών ενώσεων



Αντιστοίχισε στην κόλλα σου

- α =
 β =
 γ =
 δ =
 ε =
 ζ =

5. α.) Ποια μίγματα ονομάζονται διαλύματα; Τι λέγεται διαλύτης και τι διαλυμένη ουσία;

- β.) Τι σημαίνουν οι περιεκτικότητες: i) Λιπαρά 30% w/w στο τυρί, ii) Λιπαρά 3,5% w/v στο γάλα, iii) Αλκοόλ 11,5% vol. στο κρασί;

6. Ποιες είναι οι χαρακτηριστικές ιδιότητες των μετάλλων;

7. Τι γνωρίζετε για το φαινόμενο του Θερμοκηπίου;

8. Να γράψετε τις διαφορές Μιγμάτων και Χημικών Ενώσεων.

9. α) Ποιες είναι οι φυσικές ιδιότητες του Οξυγόνου;

- β) Ποιες αντιδράσεις ονομάζονται καύσεις και τι ονομάζεται σημείο ανάφλεξης μιας ουσίας;