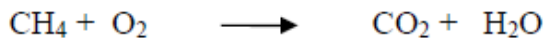


**ΘΕΜΑΤΑ ΓΡΑΠΤΩΝ**  
**ΑΠΟΛΥΤΗΡΙΩΝ ΕΞΕΤΑΣΕΩΝ**

**ΙΟΥΝΙΟΥ**

1. Να αναφέρετε μερικές χαρακτηριστικές ιδιότητες των μετάλλων. Τι είναι τα κράματα;
2. Να αναφέρετε μερικές περιβαλλοντικές επιπτώσεις της όξινης βροχής.
3. Να συμπληρώσετε τις αντιδράσεις καύσης βάζοντας τους κατάλληλους συντελεστές



4. Τι είναι οι γαιάνθρακες και πώς διαμορφώθηκαν;
5. Στον ακόλουθο πίνακα να συμπληρωθεί η αντίστοιχη χημική εξίσωση:

ΧΗΜΙΚΟΣ ΤΥΠΟΣ

HCl

KOH

KCl

BaSO<sub>4</sub>

ΧΗΜΙΚΗ ΕΞΙΣΩΣΗ

HCl  $\longrightarrow$

KOH  $\longrightarrow$

KCl  $\longrightarrow$

BaSO<sub>4</sub>  $\longrightarrow$

6. **A)** Τι είναι οξύ και βάση κατά Arrhenius ;  
**B)** Να σημειώσετε δίπλα από τις ακόλουθες προτάσεις (Σ) αν η πρόταση είναι σωστή και (Λ) αν η πρόταση είναι λανθασμένη.
  1. Τα μαρμάρινα τραπέζια λεκιάζουν αν πέσει πάνω τους χυμός λεμονιού.
  2. Το δέρμα του ανθρώπου είναι ελαφρώς όξινο.
  3. Η χλωρίνη που έχει  $\text{pH}=12$ , σε σχέση με το καθαριστικό για τα τζάμια που έχει  $\text{pH}=10$ , είναι πιο βασική.
7. Τι είναι εξουδετέρωση; Να αναφέρετε μερικές άλλες ιδιότητες των αλάτων.
8. Τι ονομάζουμε περιόδους και τι ομάδες στον Περιοδικό Πίνακα; Σε τι μας εξυπηρετεί η κατηγοριοποίηση σε ομάδες;
9. Συμπληρώστε τα κενά:  
Στην ηλεκτροχημική σειρά:  
Li – K – Ca – Na – Mg – Al – Zn – Fe – H<sub>2</sub> – Cu – Ag – Pt – Au, βλέπουμε ότι το πιο δραστικό μέταλλο είναι το ..... και το λιγότερο δραστικό το ..... Τα H<sup>+</sup> δεν μπορούν να αντικατασταθούν από τα .....

**Να απαντήσετε σε 6 (έξι) από τα 9 (εννιά) προτεινόμενα θέματα.**

**ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ**

**Ο ΔΙΕΥΘΥΝΤΗΣ**

**Ο ΕΙΣΗΓΗΤΗΣ**