

## ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΟ ΤΕΣΤ ΧΗΜΕΙΑΣ Α' ΛΥΚΕΙΟΥ – ΚΕΦΑΛΑΙΟ 3ο \*

(\*Με έμφαση στις χημικές αντιδράσεις)

1.) Ποιες ουσίες ονομάζονται ηλεκτρολύτες; Τι χαρακτηριστικό έχουν τα υδατικά τους διαλύματα;

2.) Συμπληρώστε τα κενά με τις κατάλληλες λέξεις:

Μια αντίδραση που εκλύει θερμότητα στο περιβάλλον ονομάζεται ..... , ενώ μια αντίδραση που απορροφά θερμότητα από το περιβάλλον ονομάζεται .....

Για να πραγματοποιηθεί μια χημική αντίδραση, πρέπει οι συγκρούσεις που θα γίνουν να είναι .....

Σε μια χημική αντίδραση, οι ουσίες που αντιδρούν ονομάζονται ..... και οι ουσίες που προκύπτουν ονομάζονται .....

Η ποσότητα των προϊόντων που παίρνουμε πρακτικά προς την ποσότητα των προϊόντων που θα παίρναμε θεωρητικά αν η αντίδραση ήταν πλήρης (μονόδρομη) ονομάζεται ..... και εξαρτάται από την ..... , την ..... και την ποσότητα (συγκέντρωση) των ..... ή των .....

3.) Από τις παρακάτω περιπτώσεις, σημειώστε με Χ όπου αυξάνεται η ταχύτητα της αντίδρασης:

- Με μείωση της θερμοκρασίας
- Με τεμαχισμό των στερεών σωμάτων που αντιδρούν
- Χρησιμοποιώντας καταλύτες
- Με αύξηση της συγκέντρωσης των προϊόντων
- Με αύξηση της συγκέντρωσης των αντιδρώντων
- Με ίση αύξηση της συγκέντρωσης των αντιδρώντων και των προϊόντων

4.) Για τις παρακάτω ενώσεις, αφού γράψετε το είδος της ένωσης (οξύ, βάση κτλ) και αφού τις ονομάσετε, ταξινομήσετε τις περαιτέρω, γράφοντας δίπλα σε ποια υποκατηγορία ανήκουν.

HBr

Mg(OH)<sub>2</sub>

NaI

H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

KOH

CO<sub>2</sub>

SnF<sub>2</sub>

H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

5.) Συμπληρώστε τις παρακάτω αντιδράσεις, βάλτε τους κατάλληλους στοιχειομετρικούς συντελεστές όπου χρειαστεί και γράψτε δίπλα τι είδους αντίδραση είναι:



