

ΧΗΜΕΙΑ
ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΟ ΤΕΣΤ 3

1. Η αντίδραση που περιγράφεται από τη χημική εξίσωση
 $\text{SO}_3 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$, είναι:

- α. απλή αντικατάσταση
- β. σύνθεση
- γ. διάσπαση
- δ. εξουδετέρωση

Μονάδες 14

2. Ποιο από τα μέταλλα που ακολουθούν δεν αντιδρά με διάλυμα HCl;

- α. Zn
- β. Fe
- γ. Ca
- δ. Cu

Μονάδες 14

3. Να γράψετε τους χημικούς τύπους των παρακάτω ενώσεων:

- α. οξείδιο του νατρίου
- β. αμμωνία
- γ. μονοξειδίο του άνθρακα
- δ. χλωριούχος σίδηρος (II)
- ε. φωσφορικό οξύ
- στ. υδροξείδιο του αργιλίου

Μονάδες 18

4. Να ονομάσετε τις παρακάτω ενώσεις:

- α. H_2S
- β. Na_2SO_4
- γ. KOH
- δ. CO_2
- ε. N_2O_5
- στ. CaO
- ζ. $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$
- η. CaI_2

Μονάδες 24

5. Να συμπληρωθούν οι επόμενες χημικές εξισώσεις:

- α. $\text{Na} + \text{HCl} \rightarrow$

- β. $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
γ. $\text{Br}_2 + \text{NaCl} \rightarrow$
δ. $\text{Cu} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
ε. $\text{Ag} + \text{HCl} \rightarrow$
στ. $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
ζ. $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
η. $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow$
θ. $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow$
ι. $\text{NaOH} + \text{NH}_4\text{Cl} \rightarrow$

Μονάδες 30

Καλή επιτυχία!
(Διάρκεια: 3 ώρες)

Επιμέλεια Θεμάτων

Μ. Μόρφη
Χημικός

