

Τεστ στο Κεφάλαιο 2.7 – Χημική Αντίδραση

1. Να συμπληρώσεις τα κενά στις ακόλουθες προτάσεις:
- Μία χημική αντίδραση που συνοδεύεται από απελευθέρωση θερμότητας είναι και η θερμοκρασία του συστήματος
 - Στις χημικές αντιδράσεις τα έχουν διαφορετικές ιδιότητες από τα προϊόντα.
 - Στις ενδόθερμες αντιδράσεις η θερμοκρασία
 - Σε μία χημική αντίδραση ισχύει ότι:
μάζα αντιδρώντων μάζα προϊόντων.

(4 μονάδες)

2. Όταν θερμανθεί μίγμα σιδήρου και θείου, παράγεται θειούχος σίδηρος.
Το παραπάνω φαινόμενο είναι μία:
Αντιδρώντα:
Προϊόντα:

(3 μονάδες)

3. Γιατί τα δάση χαρακτηρίζονται «πνεύμονες οξυγόνου»;

.....
.....

(4 μονάδες)

4. Σε ποιες κατηγορίες διακρίνονται οι χημικές αντιδράσεις ως προς τις ενεργειακές μεταβολές;

.....
.....

(2 μονάδες)

6. Η χημική ένωση αμμωνία παράγεται όταν άζωτο αντιδράσει σε ορισμένες συνθήκες με υδρογόνο, με αναλογία μαζών:

$$\frac{m_{\text{αζώτου}}}{m_{\text{υδρογόνου}}} = \frac{14}{3}$$

- Πόσα g υδρογόνου πρέπει να αντιδράσουν με 28 g αζώτου και πόσα g αμμωνίας θα παραχθούν;
- Πόσα g αζώτου υπάρχουν σε 102 g αμμωνίας;

(4+3 μονάδες)