

ΧΗΜΕΙΑ Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

2.7 Χημική αντίδραση

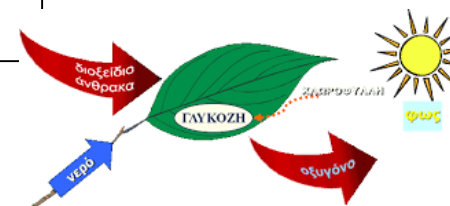
(Σχολικό σελ. 54-57)

Ερωτήσεις

1. Πως ονομάζουμε το φαινόμενο δύο ουσίες να αντιδρούν και να μετατρέπονται σε άλλες ουσίες;
2. Δώστε παραδείγματα χημικών αντιδράσεων.
3. Πως ονομάζουμε τις αρχικές ουσίες ;
4. Πώς ονομάζονται οι ουσίες που σχηματίζονται;
5. Ποια είναι τα αντιδρώντα και ποια τα προϊόντα στην διάσπαση του νερού;
6. Ποια είναι τα αντιδρώντα και ποια τα προϊόντα στο σκούριασμα του σιδήρου;
7. Ποια είναι τα αντιδρώντα και ποια τα προϊόντα στην φωτοσύνθεση;

Απαντήσεις

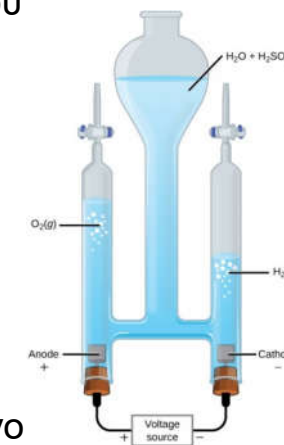
Χημική αντίδραση



- I) διάσπαση του νερού
- II) η καύση του ξύλου
- III) το σκούριασμα του σιδήρου
- IV) Φωτοσύνθεση

Αντιδρώντα

Προϊόντα



Αντιδρώντα: νερό

Προϊόντα: οξυγόνο και υδρογόνο

Αντιδρώντα: σίδηρος και οξυγόνο

Προϊόντα: σκουριά (οξείδιο του σιδήρου)

Αντιδρώντα: νερό και διοξείδιο του άνθρακα

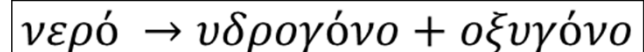
Προϊόντα: οξυγόνο και γλυκόζη

Ερωτήσεις

Απαντήσεις

8. Να γράψετε τις χημικές εξισώσεις των αντιδράσεων:

α) διάσπασης του νερού



β) φωτοσύνθεσης



9. Τι ισχύει για τις μάζες των αντιδρώντων και των προϊόντων σε μία χημική αντίδραση;

Η μάζα των αντιδρώντων = μάζα των προϊόντων

10. Αν διασπαστούν 12 γραμμάρια νερού πόση μάζα θα έχουν μαζί το υδρογόνο και το οξυγόνο που θα παραχθούν;

12 γραμμάρια



11. Πως ονομάζονται οι χημικές αντιδράσεις που παράγουν θερμότητα;

Εξώθερμες αντιδράσεις

12. Δώστε ένα παράδειγμα εξώθερμής αντίδρασης

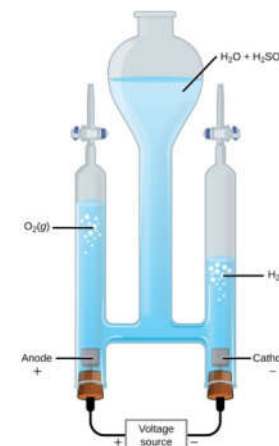
Η καύση του ξύλου

13. Πώς ονομάζονται οι χημικές αντιδράσεις που χρειάζονται θερμότητα για να γίνουν;

Ενδόθερμες αντιδράσεις

14. Δώστε ένα παράδειγμα ενδόθερμης αντίδρασης.

Η διάσπαση του ασβεστόλιθου



ΤΕΛΟΣ

