

ΧΗΜΕΙΑ

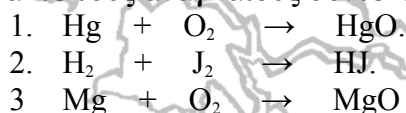
Θέμα 1°. Δίπλα από τις επόμενες προτάσεις, γράψτε ένα (Σ) αν η πρόταση είναι σωστή ή (Λ) αν η πρόταση είναι λανθασμένη:

- copyright © 2005- 2006
- α) Τα πρωτόνια έχουν θετικό ηλεκτρικό φορτίο.
 - β) Ο αριθμός των νετρονίων του πυρήνα ενός ατόμου λέγεται μαζικός αριθμός.
 - γ) Σε κάθε άτομο ο αριθμός των πρωτονίων είναι ίσος με τον αριθμό των ηλεκτρονίων.
 - δ) Όταν ένα άτομο χάσει ένα ηλεκτρόνιο, σχηματίζεται ένα αρνητικό ιόν.
 - ε) Ισότοπα λέγονται τα άτομα που έχουν τον ίδιο ατομικό και διαφορετικό μαζικό αριθμό.

Θέμα 2°. α) Να γράψετε τους μοριακούς τύπους των ενώσεων:

1. φθοριούχο νάτριο.
2. Θεικό οξύ.

β) Βάλτε τους αναγκαίους συντελεστές στις αντιδράσεις:



Θέμα 3°. α) Να υπολογιστούν ο αριθμός οξείδωσης:

του θείου στο H_2S .

β) Να υπολογιστεί το μοριακό βάρος M_r του:

H_2SO_4 Δίνονται: Ar: H=1, O=16, S=32.

Θέμα 4°. Σε δοχείο όγκου 30l και θερμοκρασίας 27° C εισάγονται 32g O_2 . Πόση είναι η πίεση που ασκεί το οξυγόνο αυτό;
(Δίνονται $R=0,082(\text{l}\cdot\text{atm}/\text{mol}\cdot\text{K})$, Ar O=16)