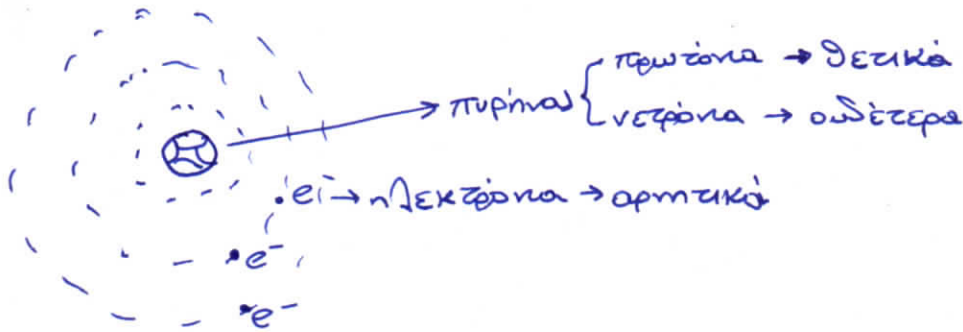


ΕΙΣΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΠΙΛΟΓΗΤΙΚΕΣ ΕΝΝΟΙΕΣ

Α-Τόμο : Δεν κόβεται περισσότερο και συλλογίζεται
(με φυσικά τρίτα)
συν αντιδράσεις.

Αποτελείται από $\left. \begin{array}{l} \text{ηλεκτρόνια } e^- \\ \text{πρωτόνια } p^+ \\ \text{νετρόνια } n^0 \end{array} \right\}$ Τα πρωτόνια και τα νετρόνια αποτελούν τον πυρήνα.

Μια απλοποιημένη εικόνη του ατόμου είναι η παρακάτω:



Όσα είναι τα πρωτόνια τόσα και τα ηλεκτρόνια, γι' αυτό το άτομο είναι ουδέτερο.

Τα πρωτόνια δεν γδύονται. Αν γδύει ένα e^- , το άτομο μετατρέπεται σε ιόν. (θετικό \rightarrow κατιόν). Αν έρθει e^- , το άτομο γίνεται ανιόν \rightarrow αρνητικό.

ΑΤΟΜΙΚΟΣ ΑΡΙΘΜΟΣ : (ταυτότητα ατόμου). ο αριθμός των πρωτονίων.

ΜΑΖΙΚΟΣ ΑΡΙΘΜΟΣ : Ο αριθμός των πρωτονίων και νετρονίων στον πυρήνα.

$$A = Z + N$$

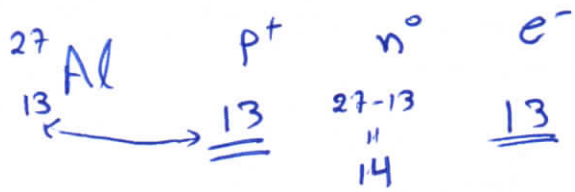
\uparrow \uparrow \uparrow
 Μαζικός αριθμός ατομικός αριθμός αριθμός νετρονίων



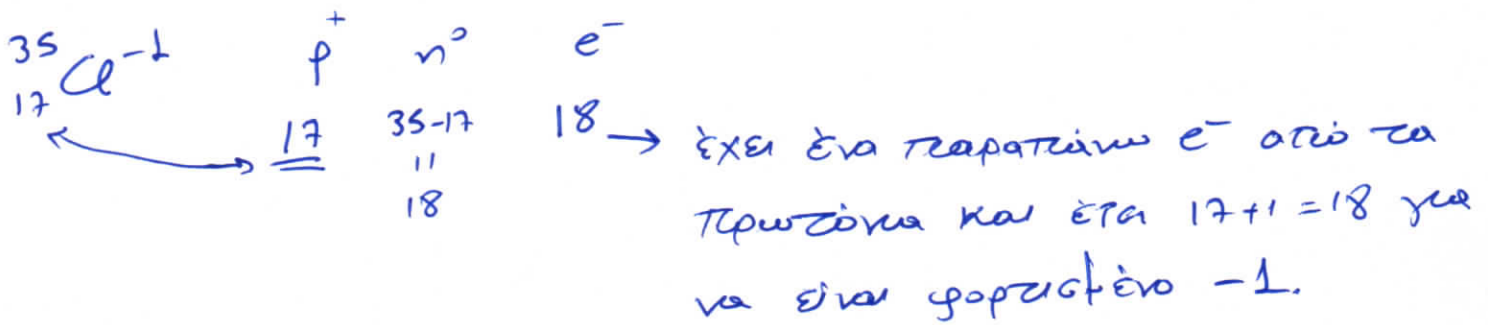
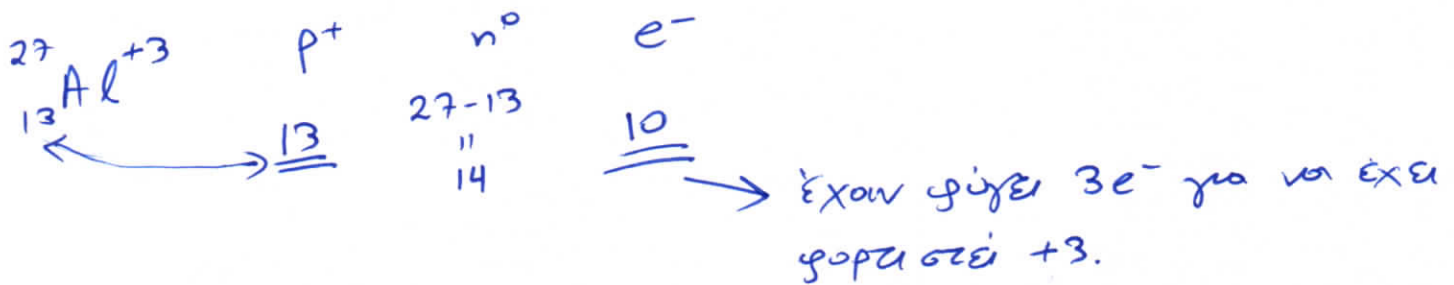
Ισότοπα : Ατόμα με ίδιο ατομικό και διαφορετικό μαζικό αριθμό (ίση ~~ατομικό~~ αριθμό πρωτονίων, διαφορετικό αριθμό νετρονίων)

Αγκρίσεις

Πόσα πρωτόνια, νετρόνια και ηλεκτρόνια περιέχει κάθε ένα από τα επόμενα άτομα;



Το ίδιο για τα παρακάτω ιόντα



Αγκρίσεις βιβλίου

σελ. 32-33 ως 44 έως 48. και 51