

Α/Α	ΕΝΟΤΗΤΕΣ
Α΄ τετράμηνο	
1	<p>ΕΙΣΑΓΩΓΗ – ΑΤΟΜΙΚΗ ΘΕΩΡΙΑ</p> <ul style="list-style-type: none"> • Δομικά σωματίδια (άτομα-μόρια-ιόντα) • Δομή του ατόμου • Ατομικός και μαζικός αριθμός • Ισότοπα • Ηλεκτρονιακή δομή των ατόμων □ Συσχέτιση με Περιοδικό Πίνακα
2	<p>ΠΑΡΑΤΗΡΩΝΤΑΣ ΧΗΜΙΚΕΣ ΑΝΤΙΔΡΑΣΕΙΣ</p> <p>□ Παρατηρήσεις- συμπεράσματα</p>
3	<p>ΧΗΜΙΚΟΙ ΔΕΣΜΟΙ</p> <ul style="list-style-type: none"> • Εισαγωγή στον χημικό δεσμό- ηλεκτρόνια σθένους • Ιοντικός δεσμός • Ομοιοπολικός δεσμός • Ηλεκτροαρνητικότητα • Γραφή και Ονοματολογία ιοντικών και μοριακών ενώσεων • Χαρακτηριστικά ιοντικών και μοριακών ενώσεων
4	<p>ΣΤΟΙΧΕΙΟΜΕΤΡΙΑ</p> <ul style="list-style-type: none"> • Σχετική ατομική μάζα και μοριακή μάζα • Το mol – γραμμομοριακός όγκος • Αρχή διατήρησης της μάζας • Στοιχειομετρικοί υπολογισμοί