

ΣΧΟΛΙΚΗ ΧΡΟΝΙΑ 2022 - 2023
ΕΞΕΤΑΣΤΕΑ ΥΛΗ ΧΗΜΕΙΑΣ Β΄ ΛΥΚΕΙΟΥ

Α/Α	ΕΝΟΤΗΤΕΣ	ΠΕΡΙΛΗΠΤΙΚΟ ΠΕΡΙΕΧΟΜΕΝΟ	
1.	Μοριακότητα - Αραίωση	<ul style="list-style-type: none"> ▪ Μοριακότητα ▪ Αραίωση διαλυμάτων ▪ Στοιχειομετρικοί υπολογισμοί 	
2.	Θερμοχημεία	<ul style="list-style-type: none"> ▪ Μεταβολές ενέργειας στις χημικές αντιδράσεις ▪ Αρχή διατήρησης της ενέργειας ▪ Σύστημα / περιβάλλον ▪ Ενδόθερμες – εξώθερμες αντιδράσεις ▪ Ενεργειακά διαγράμματα ▪ Ενθαλπία / Μεταβολή στην ενθαλπία (ΔH) ▪ Θερμοχημικές εξισώσεις 	
3.	Χημική κινητική	<ul style="list-style-type: none"> ▪ Τι μελετά η χημική κινητική ▪ Θεωρία συγκρούσεων ▪ Μέση ταχύτητα αντίδρασης ($U = \Delta c / \Delta t$) ▪ Ταχύτητα καταπόνησης αντιδρώντων και ταχύτητα σχηματισμού προϊόντων ▪ Καμπύλες συγκέντρωσης σε αντιστοιχία με τον χρόνο ▪ Παράγοντες οι οποίοι επηρεάζουν την ταχύτητα 	
4.	Χημική ισορροπία	<ul style="list-style-type: none"> ▪ Μονόδρομες και αμφίδρομες αντιδράσεις ▪ Δυναμική ισορροπία ▪ Απόδοση αντίδρασης ▪ Παράγοντες οι οποίοι επηρεάζουν τη θέση της χημικής ισορροπίας ▪ Σταθερά Χημικής ισορροπίας, K_c 	
5.	Ηλεκτρολύτες	<ul style="list-style-type: none"> ▪ Ισχυροί – Ασθενείς ηλεκτρολύτες ▪ Ηλεκτρολυτική διάσταση διαλυμάτων ιοντικών ενώσεων ▪ Ιοντισμός διαλυμάτων μοριακών ενώσεων 	
6.	Οξέα – Βάσεις	<ul style="list-style-type: none"> ▪ Οξέα - βάσεις κατά Brønsted – Lowry ▪ Κοινές ιδιότητες των οξέων: <ul style="list-style-type: none"> ➤ Επίδραση σε διαλύματα δεικτών ➤ Αντιδράσεις απλής και διπλής αντικατάστασης ▪ Κοινές ιδιότητες των βάσεων: <ul style="list-style-type: none"> ➤ Επίδραση σε διαλύματα δεικτών ➤ Αντιδράσεις διπλής αντικατάστασης 	

		▪ Στοιχειομετρικοί υπολογισμοί	
--	--	--------------------------------	--