

ΓΡΑΠΤΕΣ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ
ΠΕΡΙΟΔΟΥ ΜΑΙΟΥ-ΙΟΥΝΙΟΥ
ΣΤΗΝ ΧΗΜΕΙΑ Β ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

ΘΕΜΑ 1

Να συμπληρωθεί ο παρακάτω πίνακας

Συμβολο	O		Pb		K		Ca	
Όνομα		Υδρογονο		Φθοριο		Θειο		Αζωτο

ΘΕΜΑ 2

A) Να συμπληρώσετε σωστα , στην τελευταία στήλη του πίνακα , την φυσική κατάσταση του κάθε υλικού στους 20C

ΥΛΙΚΟ	ΣΗΜΕΙΟ ΤΗΞΗΣ	ΣΗΜΕΙΟ ΖΕΣΕΩΣ	ΦΥΣΙΚΗ ΚΑΤΑΣΤΑΣΗ
A	30	423	
B	5	55	
Γ	-123	15	

B) Αν η θερμοκρασία του Γ μειωθεί κατά 15C (από τους 20C) πώς θα μεταβληθεί η φυσική κατάσταση του?

ΘΕΜΑ 3

Να συμπληρωθεί ο παρακάτω πίνακας

ΣΤΟΙΧΕΙΟ	Z	A	Αριθμός νετρονίων	Αρ. πρωτονίων	Αρ. ηλεκτρονίων
A	11	23			
B			20		19

ΘΕΜΑ 4

A) Σε 175ml νερού προσθέτουμε 25ml ζάχαρης. Να βρείτε την %v/v περιεκτικότητα του διαλύματος που προκύπτει

B) Πόσα γραμμάρια αλατιού περιέχονται σε 300 ml ενός διαλύματος αλατόνευρου 20%w/v ?

ΘΕΜΑ 5

A) Ποια είναι η αναλογία μαζών Υδρογόνου-Οξυγόνου στο νερό?

B) Ποιοι είναι οι παράγοντες που καθορίζουν την φυσική κατάσταση των υλικών

Γ) Τι σημαίνει η έκφραση 25% w/w ?

ΘΕΜΑ 6

A) Να γράψετε τους ορισμούς του μίγματος και του διαλύματος

B) Ποιο συστατικό θεωρούμε συνήθως διαλύτη σε ένα διάλυμα. Ποιο συστατικό θεωρούμε συνήθως διαλύτη ιδιαίτερα στα υγρά διαλύματα

Γ) Τι ονομάζουμε χημική ένωση και τι χημικό στοιχείο

ΘΕΜΑ 7

Α) Ποια είναι τα υποατομικά σωματίδια. Πως σχετίζονται οι μάζες των σωματιδίων αυτών. Επίσης πως σχετίζονται τα φορτία τους.

Β) Τι ονομάζεται ιόν. Ποια είναι τα είδη των ιόντων και τι αλλαγές, πρέπει να εμφανιστούν σε ένα άτομο για να δημιουργηθούν, αντίστοιχα, αυτά τα δυο είδη ιόντων.

ΘΕΜΑ 8

Να χαρακτηρίσετε τις παρακάτω ουσίες ως ομογενή ή ετερογενή μίγματα βάζοντας ένα σταυρό στην αντίστοιχη περιοχή στον παρακάτω πίνακα

	ΜΙΓΜΑ ΟΜΟΓΕΝΕΣ	ΜΙΓΜΑ ΕΤΕΡΟΓΕΝΕΣ	ΧΗΜΙΚΗ ΕΝΩΣΗ	ΧΗΜΙΚΟ ΣΤΟΙΧΕΙΟ
Χώμα				
Κρασί				
νερό				
Αλατοπίπερο				
Διοξείδιο άνθρακα				
Χλωριούχο νάτριο				

ΘΕΜΑ 9

Σημειώστε με Σ τις σωστές και με Λ τις λανθασμένες προτάσεις.

Α) Εξάτμιση είναι η μετατροπή υγρού σε στερεό

Β) Διαλύτη θεωρούμε το συστατικό που έχει διαφορετική φυσική κατάσταση από το διάλυμα

Γ) Τα περισσότερα χημικά στοιχεία είναι αμέταλλα

Δ) Τα ηλεκτρόνια έχουν αρνητικό φορτίο

Ε) Τα ιόντα είναι ηλεκτρικά ουδέτερα

ΣΤ) το θετικό ιόν παράγεται όταν σε ένα ουδέτερο άτομο προστεθεί θετικό πρωτόνιο