

.... / ... / 2014

1. Στοιχείο Cl : Το αλογόνο της 3^{ης} περιόδου
2. Στοιχείο He : Το ευγενές αέριο με τον μικρότερο ατομικό αριθμό
3. Στοιχείο Ca : Το στοιχείο με ατομικό αριθμό 20
4. Στοιχείο N : Έχει παρόμοιες ιδιότητες με το στοιχείο P αλλά έχει μικρότερο μέγεθος ατόμου
5. Στοιχείο Na : Έχει κατά 4 μονάδες μικρότερο ατομικό αριθμό από το στοιχείο P

ΘΕΜΑ Γ

Να συμπληρωθεί ο παρακάτω πίνακας

	Z	A	n	p	e	Κατανομή e σε στιβάδες				Θέση στον Π.Π	
						K	L	M	N	Περ.	Κυρ.Ομ.
$^{33}_{15}\text{P}$											
$^{12}_6\text{C}$											
$^{40}_{18}\text{Ar}$											
			17					6	-		
		40								4 ^η	1 ^η

(Οι δύο τελευταίες γραμμές είναι "bonus" μονάδες)

ΘΕΜΑ Δ

Δίνονται τα χημικά στοιχεία : ${}_1\text{H}$, ${}_{11}\text{Na}$, ${}_{16}\text{S}$

Να περιγραφεί ο σχηματισμός των χημικών ενώσεων Na_2S και H_2S καθώς και το είδος του χημικού δεσμού.

Να γράφουν δύο (2) χαρακτηριστικά των παραπάνω ενώσεων

Διάρκεια εξέτασης : 40min

Κ Α Λ Η Ε Π Ι Τ Υ Χ Ι Α

(και ο Θεός βοηθός)