



Ασκ. 6) Συμπληρώστε τα παρακάτω κενά για το άτομο του Νατρίου.

Νάτριο (____)

Ατομικός αριθμός	Z=11
Αριθμός νετρονίων	N =12
Μαζικός αριθμός	A = Z + N =
Αριθμός πρωτονίων	p =
Αριθμός ηλεκτρονίων	e =
Το φορτίο του είναι:	

Το άτομο του νατρίου έχει ____ πρωτόνια, ____ νετρόνια, ____ ηλεκτρόνια

Ασκ. 7) Συμπληρώστε τον παρακάτω πίνακα.

Σύμβολο	H	C	N	O	F	Mg	Si	Cl	K	Ca
Όνομασία	Υδρογόνο	Άνθρακας	Άζωτο	Οξυγόνο	Φθόριο	Μαγνήσιο	Πυρίτιο	Χλώριο	Κάλιο	Ασβέστιο
Z (_____)	1		7				14		19	
A (_____)	1	12		16		24	28	35		
N (_____)			7	8	10				20	20
Αριθμός πρωτονίων		6						17		20
Αριθμός ηλεκτρονίων					9	12				

ΙΟΝΤΑ

Ασκ. 8 Να συμπληρώσεις τα κενά στα παρακάτω κείμενα:

Ένα άτομο νατρίου περιέχει 11 πρωτόνια και 12 νετρόνια. Το άτομο αυτό έχει ατομικό αριθμό και μαζικό αριθμό Ο πυρήνας του αποτελείται από πρωτόνια. και νετρόνια. Το ίδιο άτομο έχει ηλεκτρόνια.

Ένα ιόν του ίδιου ατόμου έχει φορτίο +1. Το ιόν αυτό αποτελείται από πρωτόνια, νετρόνια και ηλεκτρόνια.

Ένα υδατικό διάλυμα Α περιέχει μόρια γλυκόζης. Ένα άλλο υδατικό διάλυμα Β περιέχει ιόντα χαλκού και ιόντα χλωρίου. Από τα διαλύματα αυτά εμφανίζει ηλεκτρική αγωγιμότητα το