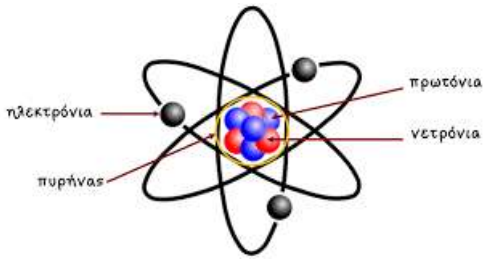
ΧΗΜΕΙΑ Β
ΦΥΛΛΟ ΕΡΓΑΣΙΑΣ 2^{Ο} **άτομα-ιόντα**



1. Ο ατομικός αριθμός του Al (αργιλίου) είναι 13. Τότε ο αριθμός των ηλεκτρονίων του του Al^{+3} είναι:

α) 13 γ) 16
β) 10 δ) 7 ε) 3

2. Δίνεται ότι το ιόν του S^{-2} (θείου) έχει ατομικό αριθμό 16. Ο αριθμός ηλεκτρονίων του ιόντος είναι:

α) 2 γ) 14 ε) 34
β) 16 δ) 18

3. Το κατιόν του Na^{+1}(νατρίου) έχει 10 ηλεκτρόνια και 12 νετρόνια.
Ο ατομικός αριθμός του Να είναι:

α) 9 γ) 11 ε) 23
β) 10 δ) 22

Ο μαζικός αριθμός του Να είναι:

α) 12 γ) 22 ε) 34
β) 21 δ) 23

4. Να γράψετε τους χημικούς τύπους του <u>ασετόν</u> του <u>οξυζενέ</u> και του <u>όζοντος</u> και να τις χαρακτηρίσετε αν είναι χημικές ενώσεις ή στοιχεία αν γνωρίζετε ότι:

- Το 1 μόριο ασετόν περιέχει 3 άτομο άνθρακα, 6 άτομα υδρογόνου και 1 άτομο οξυγόνου
- Τι 1 μόριο οξυζενέ περιέχει 2 άτομα οξυγόνου και 2 άτομα υδρογόνου
- Το 1 μόριο όζοντος περιέχει 3 άτομα οξυγόνου

	Χημικός τύπος	**Στοιχείο ή χημική ένωση**
ασετόν		
οξυζενέ		
όζον		

Aggeliki Hliopoulou