

Le tableau périodique moderne

Dans les années 1800, Dmitri Mendeleïev a organisé le tableau périodique selon la masse atomique. Mais, en 1913, Henry Moseley a découvert que la masse atomique était la somme du montant de protons et neutrons d'un atome. Aussi, il a remarqué que pour chaque augmentation de la masse atomique d'un élément, le montant de protons augmentait de un.

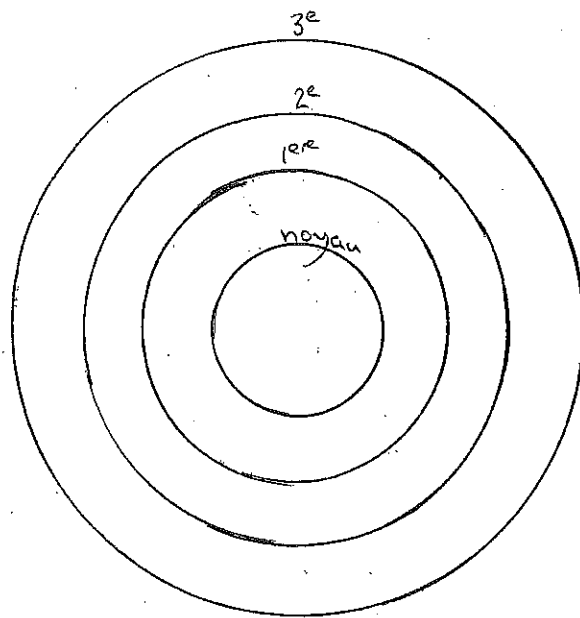
Alors, Moseley a réarrangé le tableau périodique selon le nombre atomique. En regardant au tableau périodique, on a découvert les suivants :

- 1) le nombre atomique = le nombre de protons = le nombre d'électrons
- 2) la masse atomique - le nombre de protons = le nombre de neutrons

La relation entre les protons, neutrons, électrons et masse atomique

ex.) aluminium (no. 13)

Dessine sa structure :



Nombre atomique : _____

Protons : _____

Electrons : _____

Masse atomique : _____

M.A. arrondie : _____

Neutrons : _____