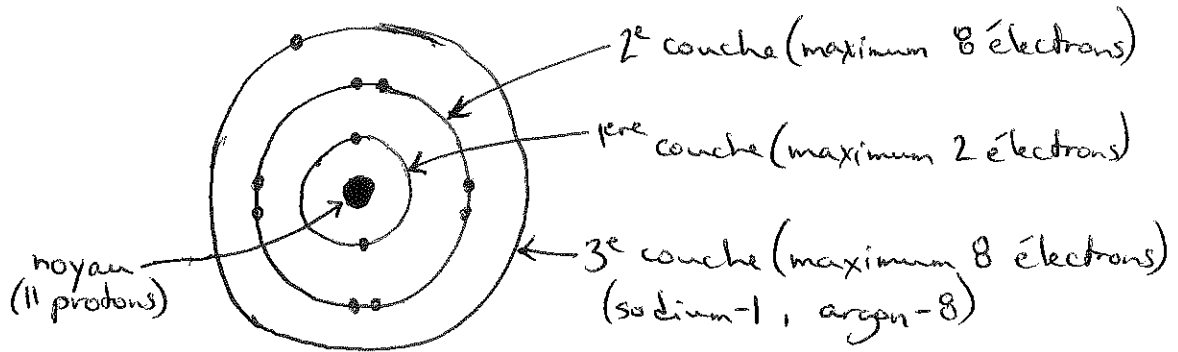


Le modèle de l'atome de Bohr

En 1913, Niels Bohr a changé le modèle de l'atome. Il n'a pas ajouté ou enlevé des parties au modèle de Rutherford, mais il a réarrangé les électrons. Pour Bohr, le problème était que si négatif s'attire à positif, pourquoi les électrons ne tombaient-ils pas dans le noyau ?

La raison est parce que les électrons sont en train de bouger rapidement dans des régions fixes autour du noyau, nommées couches électroniques. Alors, leur énergie les gardent en orbite, beaucoup comme les planètes qui orbitent le Soleil.

Ce modèle, nommé le modèle Bohr-Rutherford est le modèle utilisé aujourd'hui. Il est comme le suivant :



L'organisation d'électrons des éléments 1-18

<u>No. Atomique</u>	<u>Nom</u>	<u>Protons dans le noyau</u>	<u>Total d'électrons</u>	<u>Compte d'électrons/couche</u>		
				<u>1</u>	<u>2</u>	<u>3</u>
1	hydrogène	1	1	1		
2	hélium	2	2	2		
3	lithium	3	3	2	1	
4	béryllium	4	4	2	2	
5	bore	5	5	2	3	
6	carbone	6	6	2	4	
7	azote	7	7	2	5	
8	oxygène	8	8	2	6	
9	fluor	9	9	2	7	
10	néon	10	10	2	8	
11	sodium	11	11	2	8	1
12	magnésium	12	12	2	8	2
13	aluminium	13	13	2	8	3
14	silicium	14	14	2	8	4
15	phosphore	15	15	2	8	5
16	soufre	16	16	2	8	6
17	chlore	17	17	2	8	7
18	argon	18	18	2	8	8