**Le diagramme de Bohr**

Le diagramme de Bohr représente l'arrangement des niveaux d'énergie des é-   
  
(ou leur orbite)

Chaque couche a un nombre d'é- défini.

 Le 1er niveau peut contenir 2 é-

 Le 2e 8

 Le 3e 8

Comment dessiner un diagramme de Bohr.

* Écris le symbole de l'élément.
* Dessine un cercle autour du symbole, ceci est la première couche pour les électrons et place un maximum de deux électrons.
* Ajoute des couches, au besoin — la seconde couche contient un   
  maximum de huit électrons et la troisième, 8.
* Place les électrons en haut, en bas, à gauche et ensuite à   
  droite.