

Activité 6 : Le Tableau périodique

Objectifs de la séance :

- Comprendre la construction du tableau périodique.

Le tableau périodique des éléments, également appelé classification périodique des éléments ou simplement tableau périodique, représente tous les éléments chimiques découverts à ce jour.

C'est le chimiste russe Dmitri Mendeleïev qui créa le tableau périodique moderne en 1869, en proposant de classer les éléments par numéro atomique croissant.

→ **Comment construire le tableau périodique à partir des configurations électroniques des éléments ?**

1 – Compléter chaque carte en lui associant son élément et en indiquant sa configuration électronique. En utilisant les configurations électronique, construire le tableau périodique des éléments.

2 – Repérer dans le tableau le « bloc s », c'est-à-dire tous les éléments dont la couche externe ne contient que la couche s. Faire de même pour le « bloc p ».

3 – Une ligne du tableau s'appelle une période. Quel est le point commun entre tous les éléments d'une même période ?

.....
.....
.....

4 – Une colonne du tableau s'appelle une famille. Quel est le point commun entre tous les éléments d'une même famille ? (à l'exception de l'Hélium)

.....
.....
.....

Quelques familles à connaître :

- Première colonne (sauf hydrogène) :
- Avant-dernière colonne :
- Dernière colonne :