

Les familles d'éléments

1) Les métaux alcalins:

- Les métaux alcalins sont listés dans la première colonne du tableau périodique.
- Les métaux alcalins sont très mous et tellement réactifs qu'on ne les trouve presque jamais en forme pure
ex) lithium, sodium, potassium, etc.

2) Les halogènes:

- Les halogènes sont trouvés dans la 2^e dernière colonne à la droite.
- Ils sont très réactifs.
ex) chlore, fluor, brome, etc.

3) Les gaz nobles (les gaz rares):

- Les gaz nobles sont trouvés dans la dernière colonne du tableau.
- Les gaz nobles ont été les derniers à être découverts de tous les éléments à cause d'une propriété: ils sont très non-réactifs.
- La nature extrêmement stable de ces gaz a été très utile où une réaction pourrait être très dangereuse.
ex) néon, argon, krypton, hélium, etc.

4) L'hydrogène:

- L'hydrogène est listé proche des métaux alcalins à cause d'une propriété commune - très réactif.
- L'hydrogène est dans une boîte séparée parce que ses autres propriétés sont tellement différentes des alcalins (ex. l'hydrogène est un gaz à la temp. de salle).

5.) Les métaux alcalino-terreux :

- Sont trouvés dans la 2^e colonne de la gauche du tableau périodique
- Sont moins réactifs que les métaux alcalins, mais réagissent très bien avec les chalcogènes
ex) Béryllium, magnésium, calcium, etc.

6.) Les chalcogènes :

- Sont trouvés dans la 3^e (dernière) colonne de la droite du tableau périodique
- Sont moins réactifs que les halogènes, mais réagissent bien avec les métaux alcalino-terreux.
ex) oxygène, soufre, sélénium, etc.

La classification des éléments

La première personne à organiser les éléments sur le tableau périodique était Dmitri Mendeleïev. Il a organisé les éléments selon leur masse atomique.