

*On appelle l'aptitude à se lier avec les autres éléments la **valence**. La valence d'un atome est égale au nombre de liaisons que cet atome peut avoir.

Comment les éléments se combinent

Règle Règle

- 1 Les métaux se combinent avec les non-métaux de différentes façons.
- 2 Le nom du métal s'écrit en premier et le nom du non-métal en second dans la formule. Le nom du non-métal s'écrit en premier et le nom du métal en second (dans le nom).
- 3 La terminaison du non-métal change. Exemple: bromure, oxyde, chlorure. (Tableau 3 p.64)
- 4 Chaque atome a un nombre déterminé de liaisons (tableau 2 et 3 p.64).
- 5 Les atomes s'associent de façon à utiliser leur nombre total de liaisons.

Préjugé:

"Les formules chimiques doivent être mémorisées pour tous les composés. En fait, elles peuvent être prédites quand la valence des éléments est connue.

TRAVAIL À FAIRE: p.65 #1-5

| <u>élément</u> | <u>élément combiné</u> |
|----------------|------------------------|
| brome | bromure |
| chlore | chlorure |
| fluor | fluorure |
| iode | iodure |
| oxygene | oxyde |
| soufre | sulfure |

p 64 tableau 3

sel

métaux

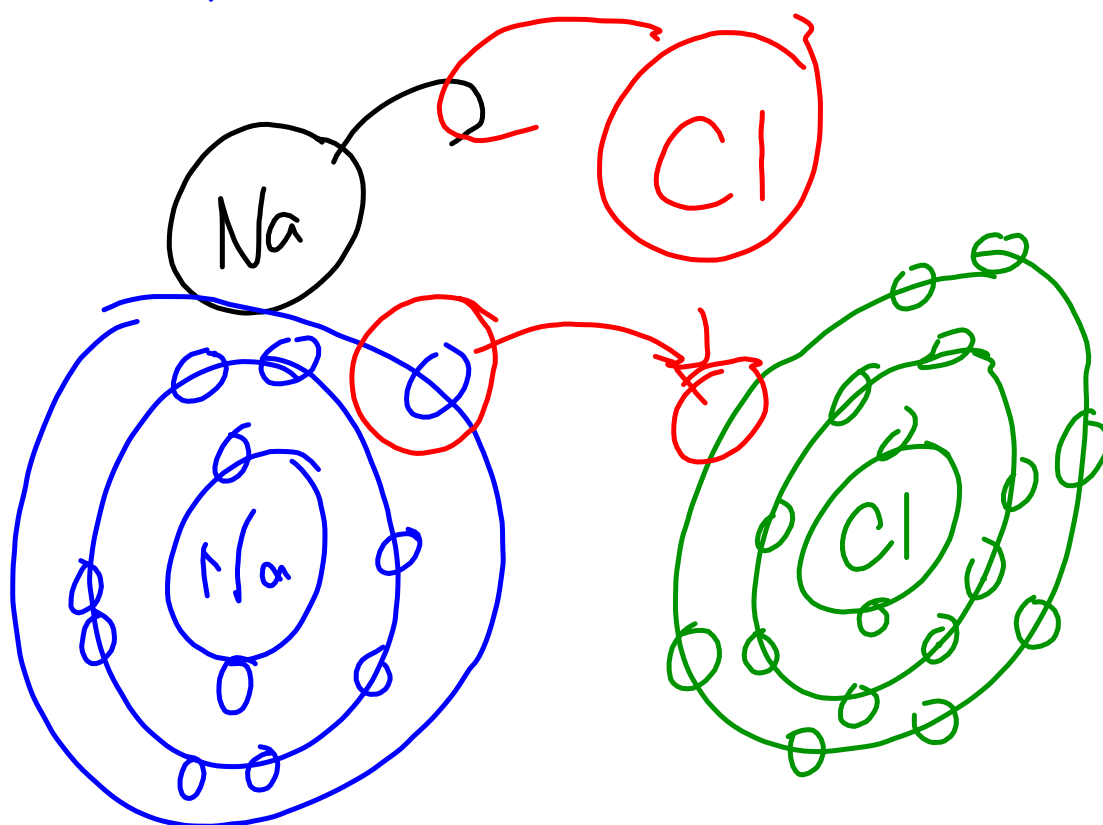
non-métaux

+1

-1

Na

Cl



les exemples

