

TP - La stabilité des entités chimiques

1) Les règles de stabilité

Activité : Formation des ions monoatomiques

- Ecrire la structure électronique des **atomes** de sodium, magnésium, fluor et chlore.
- *Sur* : Ordinateur > Echange (P :) > Diffusion > SPC > MONTEL > Classification > index.html
👉 **Cliquer sur « QUATRIEME PARTIE » puis sur « 3°/ Prévion des charges des ions monoatomiques »**

A l'aide du site, écrire les formules des ions monoatomiques suivants : ion magnésium, ion sulfure, ion potassium, ion aluminium, ion bromure, et recopier l'explication donnée à chaque fois.

- Ecrire la structure électronique des **ions** sodium, magnésium, fluorure et chlorure.
- Quel est le point commun entre tous ces ions ?

2) Le modèle de Lewis

Activité 3 p110 : Le modèle de Lewis

Aller à l'adresse **LLS.fr/PC2P110** (ou ouvrir votre livre p110), et répondre aux questions de l'activité.