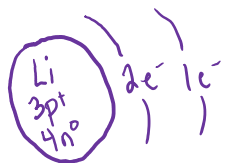


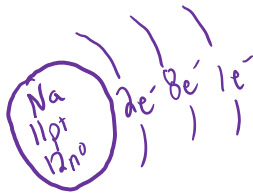
# Les Modèles Bohr

Tuesday, September 15, 2020 9:12 AM

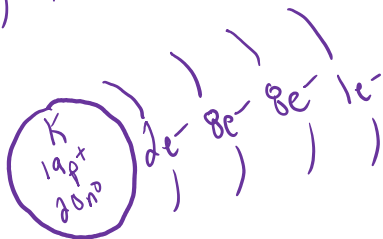
Lithium



Sodium



Potassium



## Les Structures de Lewis

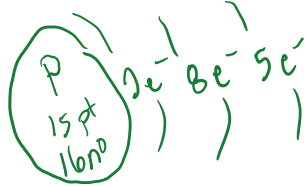
- une autre façon de mobiliser les éléments
- cette fois, on ne montre pas le noyau
- on montre seulement les électrons de valence
- ce modèle fonctionne bien pour les éléments # 1-20
- on met les e<sup>-</sup> au points du bousol

W N E  
S

• • • • •



Ex. Phosphore



## Les Composés

Quand 2 différent éléments se lient, ils forment les molécules d'un composé



On a besoin d'énergie pour changer. L'organisation des

particules.

Il existe 2 sortes de composés

- ① Les composés ioniques formés d'un métal et un non-métal.  
(Ou un ion positif et un ion négatif)

Il ya un transfert d'électron.

- ② Les composés covalents - 2 non-métaux partagent les électrons.

Les ions

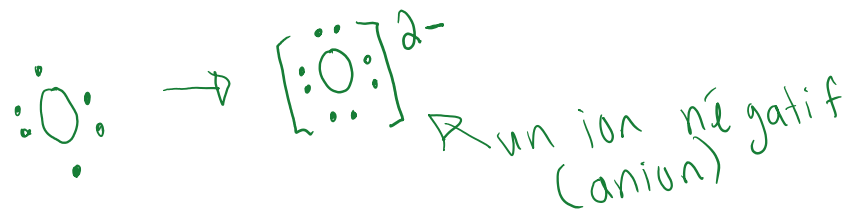
- un atome  
ou un molécule

qui a gagné ou perdu

les électrons. pour devenir



négative ou positive.



Dessinez le modèle Bohr pour un atome de béryllium



un ion de béryllium



nickel - carbone - potassium

NiCK

potassium - astate - yttrium



brome - oxygène - dysprosium



sodium - tellure

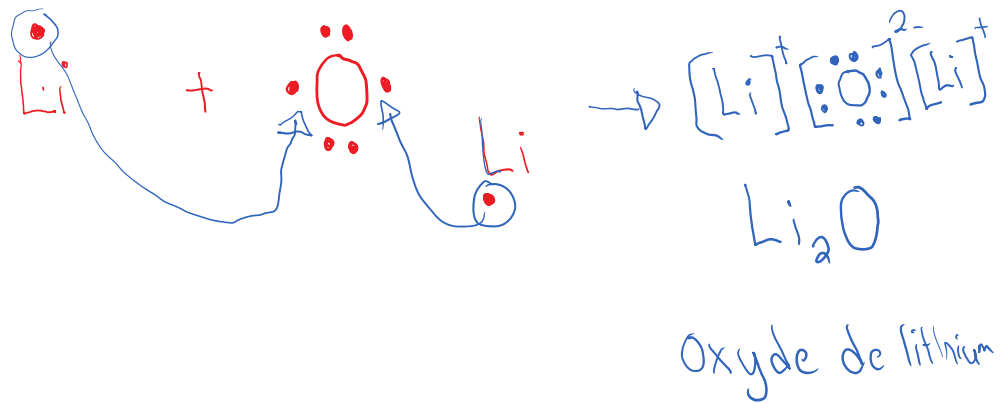


Nobelium - Tellure - soufre



Les noms et formules  
des composés ioniques

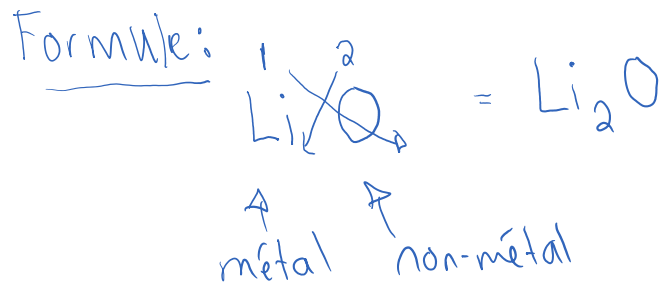
Lithium et oxygène



Lithium a transféré  $2 e^-$   
à oxygène.

Il nécessite 2 atomes  
de lithium et 1 d'oxygène

pour faire le composé ionique  
l'oxyde de lithium.



chlorure de scandium



sélénure de tantale



Nommez  $\text{NaCl}$

1. On écrit le non-métal mais  
change la terminaison à "ure"

2. de

3. on écrit le métal

chlorure de sodium

Ex.  $\text{CaF}_2$  fluorure de calcium

Exceptions: oxygène → oxyde

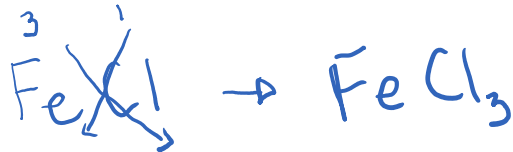
azote → nitruure

KBr	bromure de potassium
<del>Li<sub>2</sub>S</del> Li <sub>2</sub> S	sulfure de lithium
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	oxyde d'aluminium
<del>La<sub>2</sub>N<sub>3</sub></del> La <sub>3</sub> N <sub>3</sub> ↳ LaN	nitruure de lanthane

## Les métaux multivalents

peuvent avoir des différents charges. Il faut les indiquer dans le nom

Ex. chlorure de fer (III)



sulfure de molybdène (III)



3 n



1 10 12 5

-2 3

oxyde de molybdène(II)

## Les ions Polyatomiques

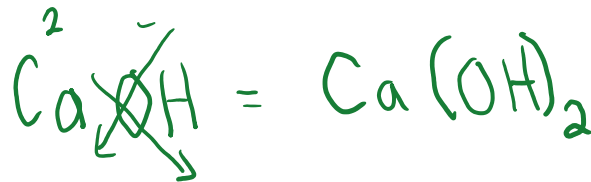
- Les molécules chargées.
- on utilise les noms indiqués

Ex

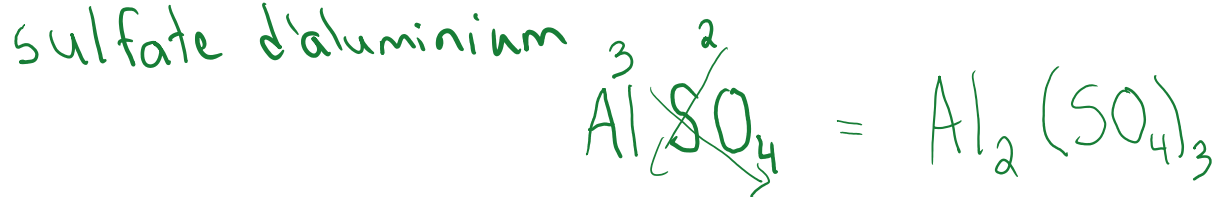
hydroxyde de potassium



hydroxyde de calcium



sulfate d'aluminium



cyanure de nickel(III)







phosphite de magnésium