

Les Atomes et les Ions

Monday, October 19, 2020 1:59 PM

Un atome a nombre égale de protons et électrons

de positives = # de négatives

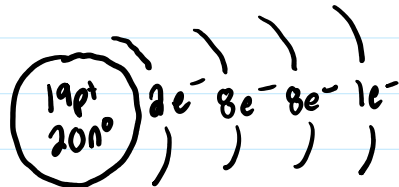
alors c'est neutre.

Un ion a perdu ou gagné un ou plus électrons alors il a une charge négative ou positive

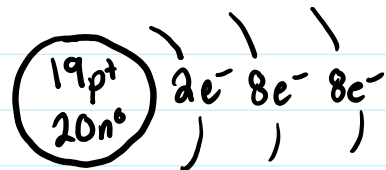
Presque toutes les atomes sont plus stables si leur niveau de valence est complète alors ils vont perdre ou gagner les e^- .

Ex. Potassium
un atome

pt: 19
n°: 20
e⁻: 19



Quand potassium devient un ion, il perd 1 e^- et devient positif.



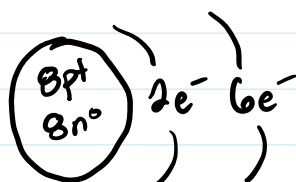
pt: 19
n°: 20
e⁻: 18

son charge est +1

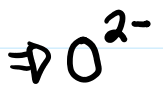
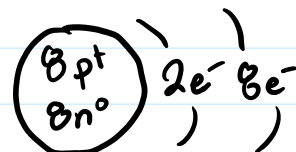


Ex. Oxygène
l'atome

pt: 8
n°: 8
e⁻: 8



Un ion d'oxygène



pt: 8
n°: 8
e⁻: 10

" : 8
e⁻ : 8

☺)

| ☺ ' /

p⁺ : 8
n⁰ : 8
e⁻ : 10