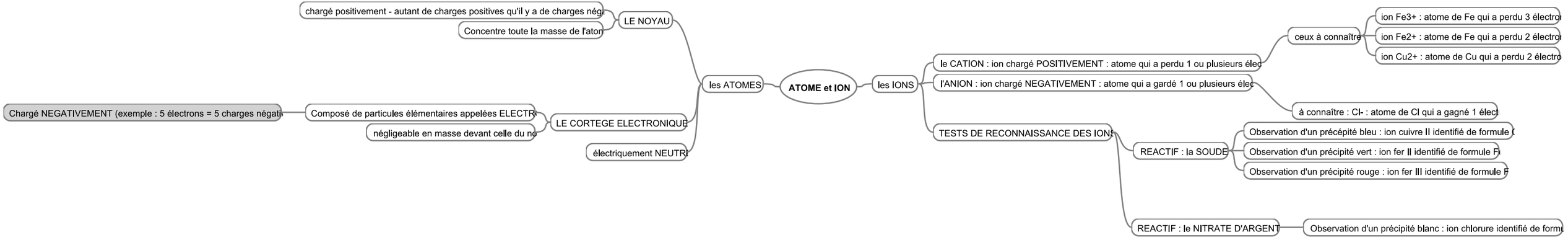
ATOME et ION
les ATOMES
LE NOYAU
chargé positivement - autant de charges positives qu'il y a de charges néga
Concentre toute la masse de l'atom
LE CORTEGE ELECTRONIQUE
Composé de particules élémentaires appelées ELECTR
Chargé NEGATIVEMENT (exemple : 5 électrons = 5 charges négati
négligeable en masse devant celle du no
électriquement NEUTR
les IONS
le CATION : ion chargé POSITIVEMENT : atome qui a perdu 1 ou plusieurs élec
ceux à connaître
ion Fe3+ : atome de Fe qui a perdu 3 électron
ion Fe2+ : atome de Fe qui a perdu 2 électron
ion Cu2+ : atome de Cu qui a perdu 2 électro
l'ANION : ion chargé NEGATIVEMENT : atome qui a gardé 1 ou plusieurs élec
à connaître : Cl- : atome de Cl qui a gagné 1 élect
TESTS DE RECONNAISSANCE DES IONS
REACTIF : la SOUDE
Observation d'un précépité bleu : ion cuivre II identifié de formule C
Observation d'un précipité vert : ion fer II identifié de formule Fe
Observation d'un précipité rouge : ion fer III identifié de formule F
REACTIF : le NITRATE D'ARGENT
Observation d'un précipité blanc : ion chlorure identifié de form