

➤ Pour devenir stable un atome ou un groupement d'atomes peut perdre ou gagner des électrons et ainsi devenir **un ion** positif ou négatif.

- Un atome qui perd des électrons sera chargé positivement, on l'appelle **cation**
- Un atome qui gagne des électrons sera chargé négativement, on l'appelle **anion**

➤ L'attraction électrostatique entre les cations et les anions forment des **sels**.

➤ Le sel de formule chimique (Na^+Cl^-) se dissout dans l'eau pour former une solution aqueuse. Le sel est le **soluté** et l'eau est le **solvant**

➤ Ces ions **ne sont pas visibles** et pour savoir s'ils sont présents dans la solution aqueuse, on effectue des tests à l'aide d'un **réactif caractéristique** de l'ion étudié.

➤ Si la solution se trouble et forme un précipité ou si le résultat du test est positif, on aura identifié la présence de l'ion recherché.

ORGANIGRAMME DE RECHERCHE DES IONS (Merci à G BOURGOGNE !)

