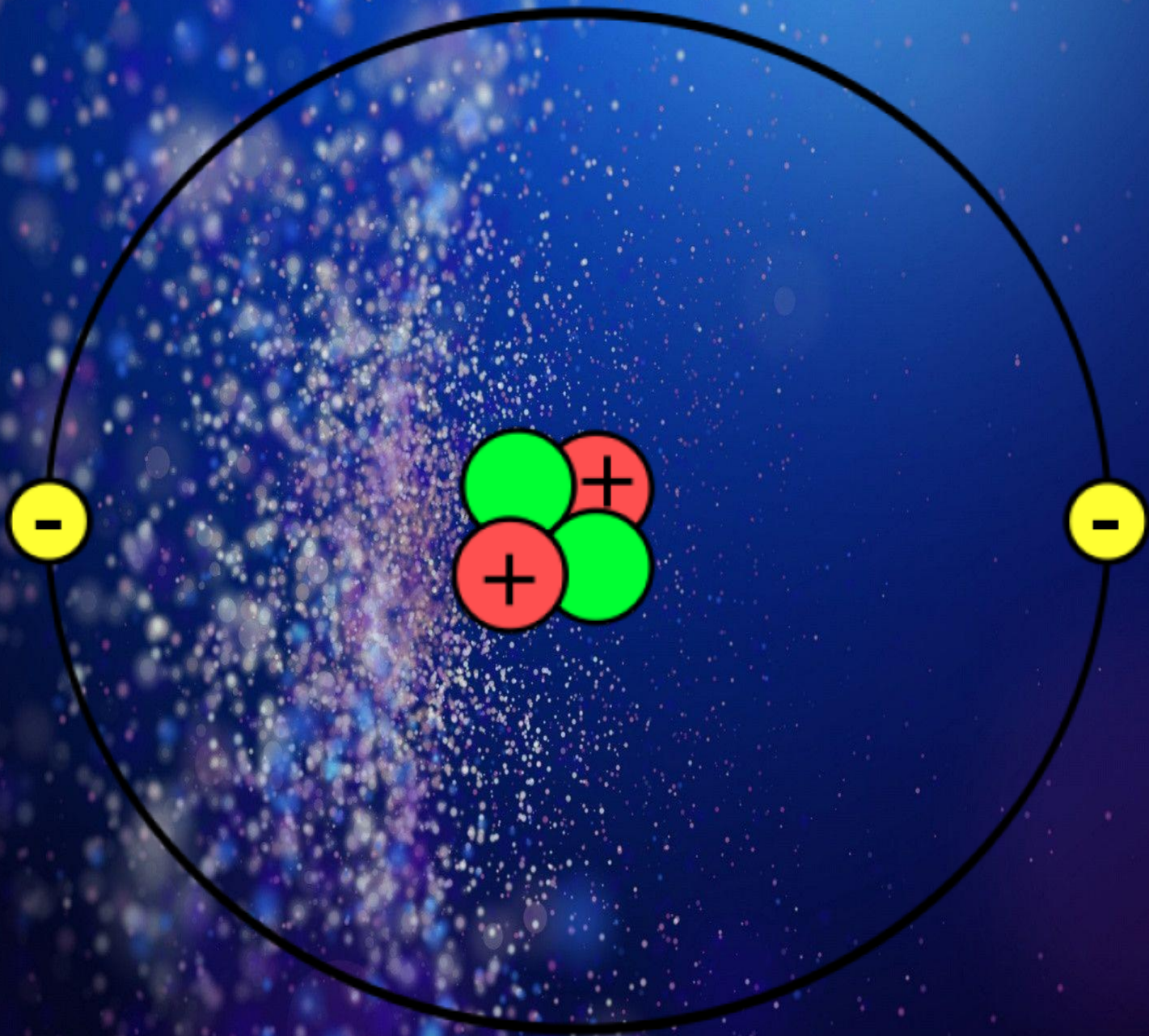


# Les charges positives et négatives s'équilibrent

- Normalement, le nombre de charges positives du noyau est égal au nombre d'électrons négatifs qui tournent autour du noyau

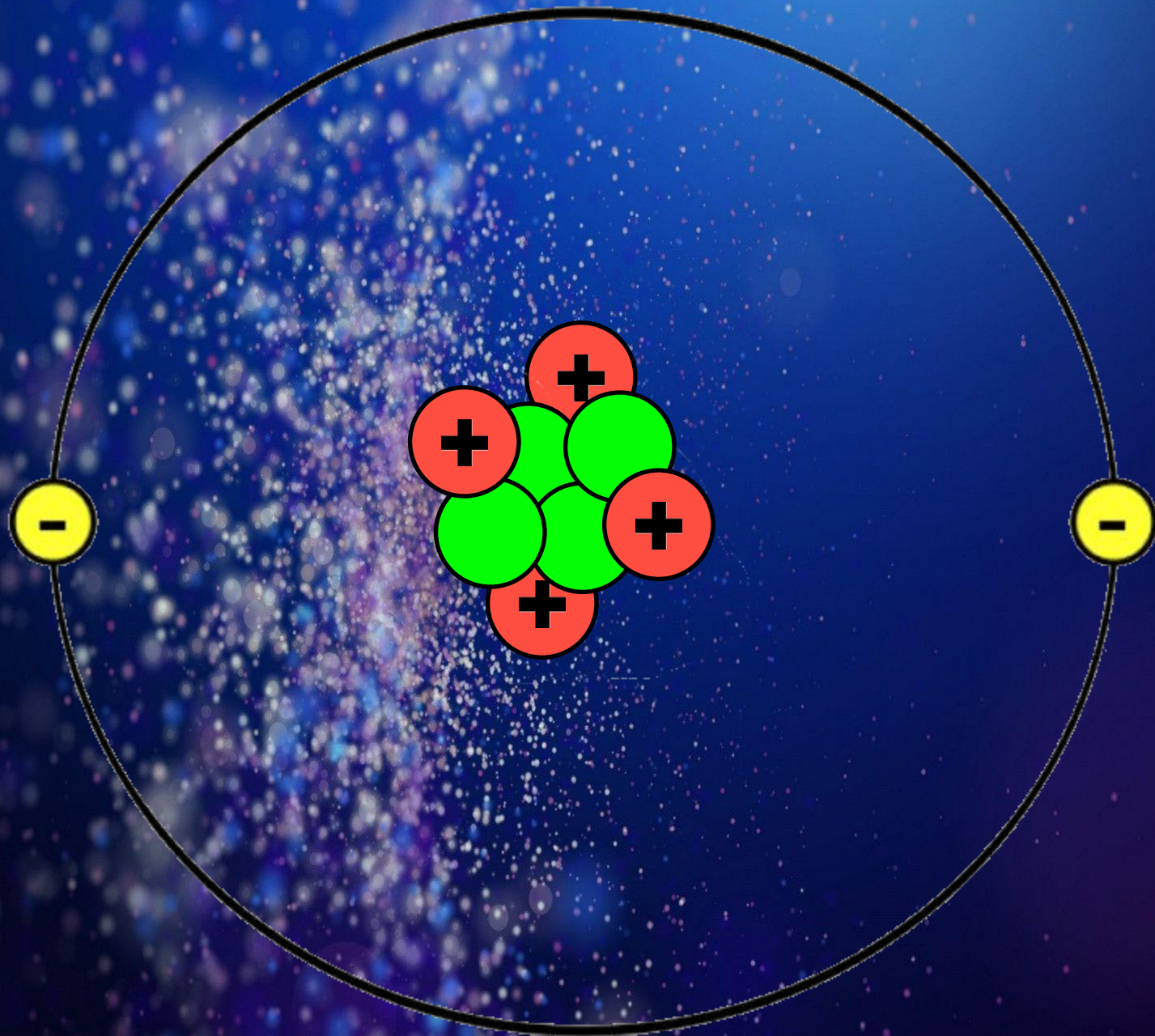




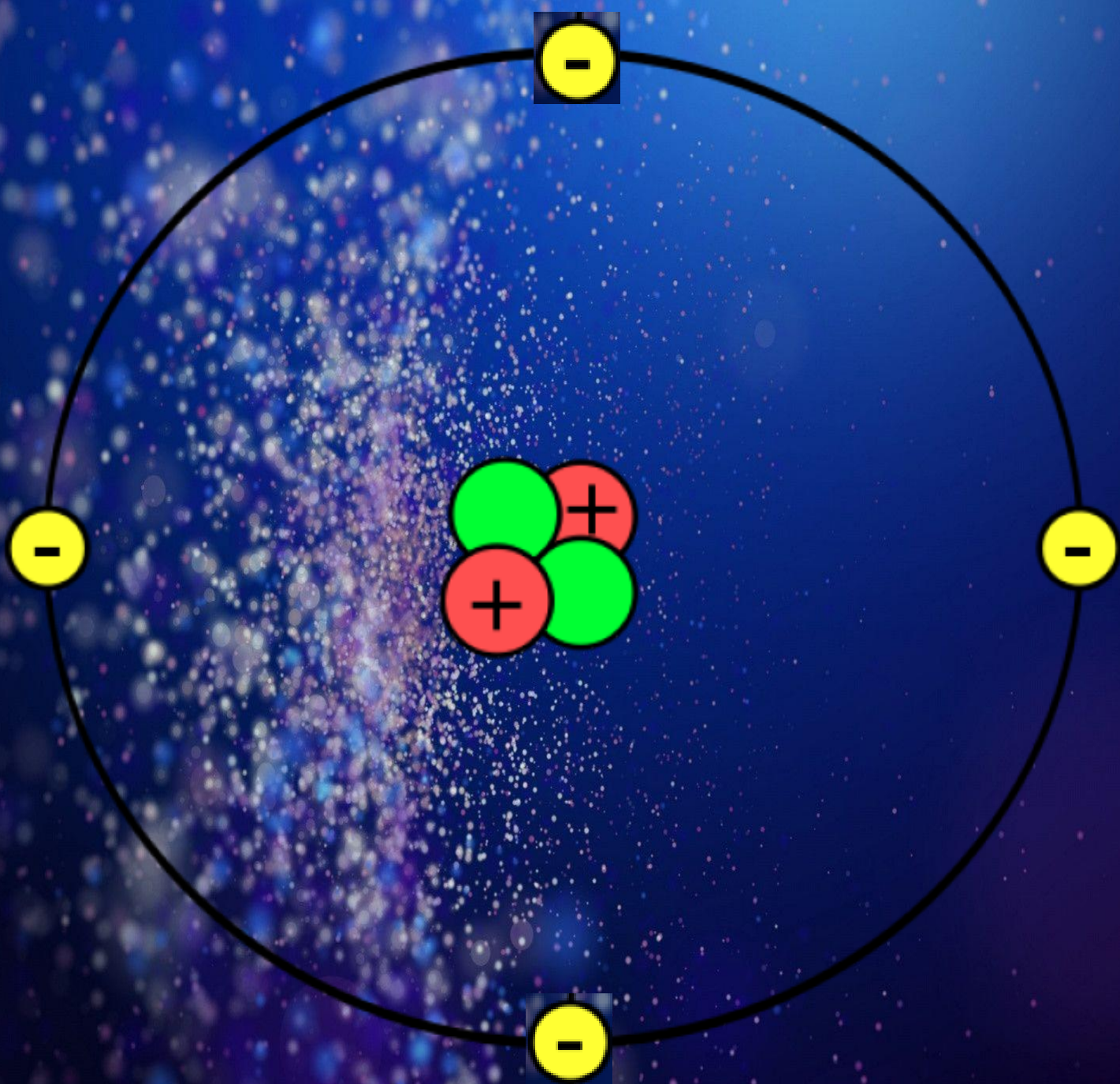


- Dans ce cas, l'atome est non-chargé ou électriquement neutre
- Mais qu'est-ce qui arrive quand le nombre de charges positives n'est pas égal au nombre de charges négatives?
- par exemple...



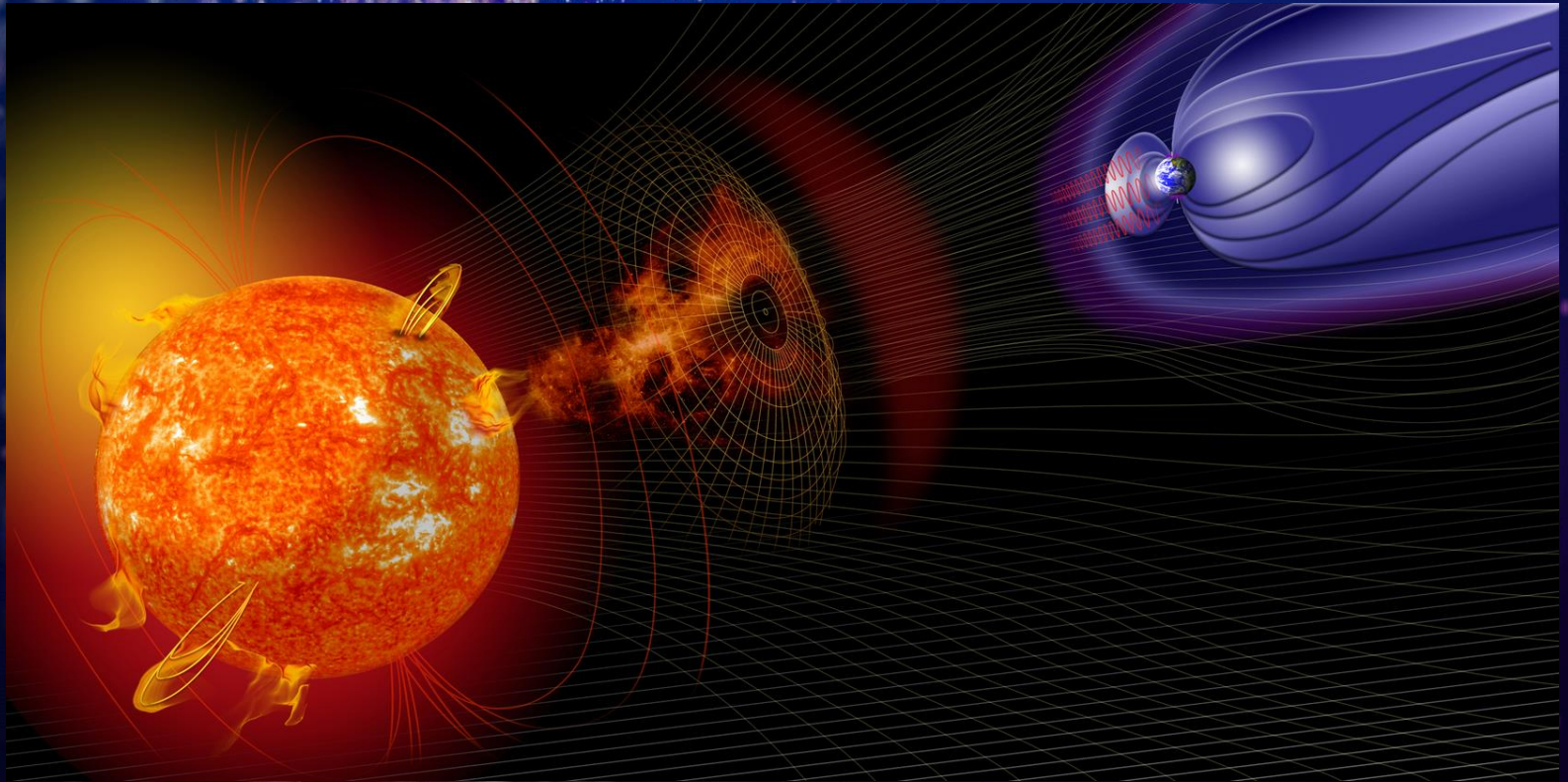






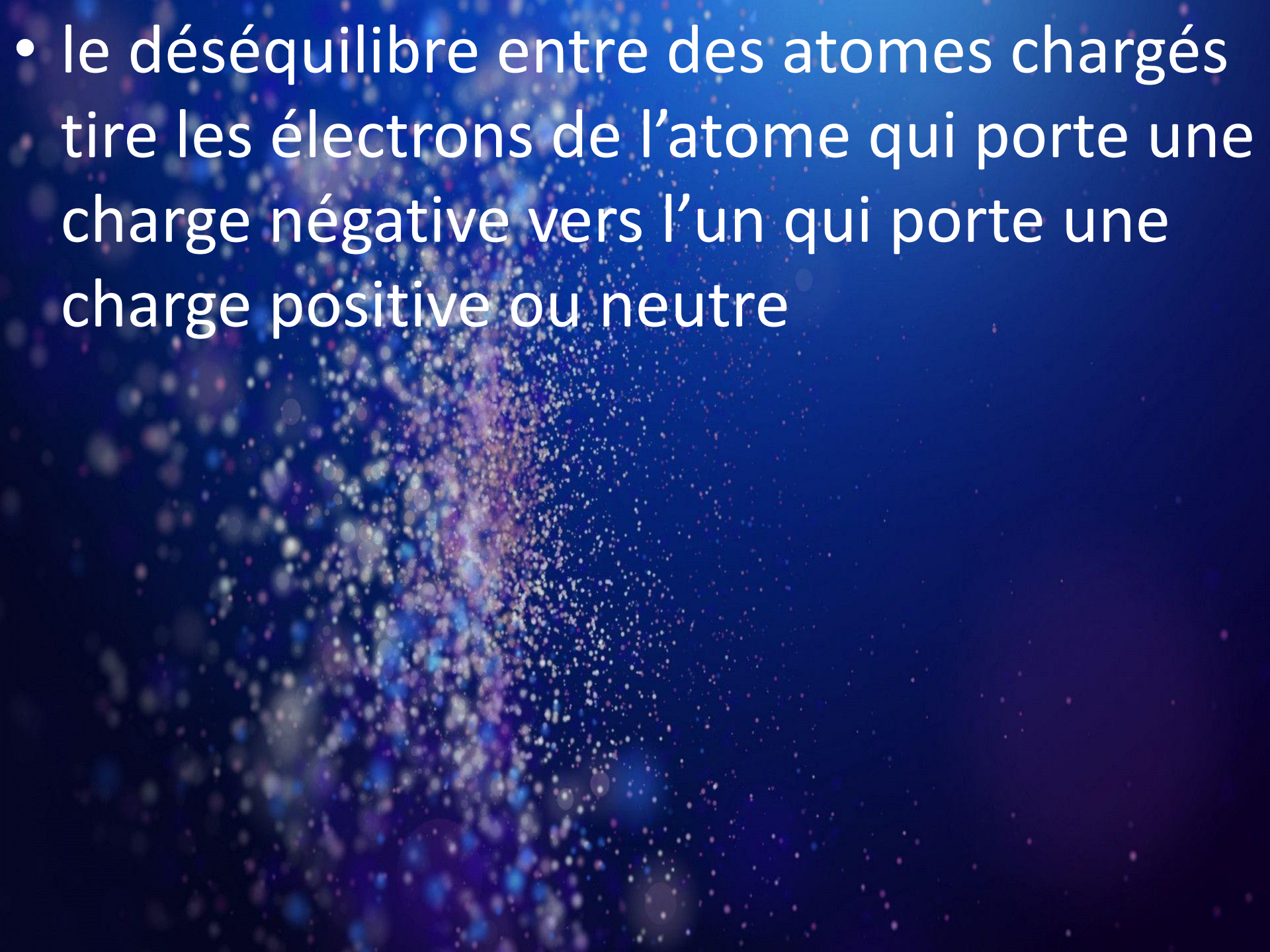


- Un atome dont les charges positives ou négatives sont en nombre inégal est un atome chargé



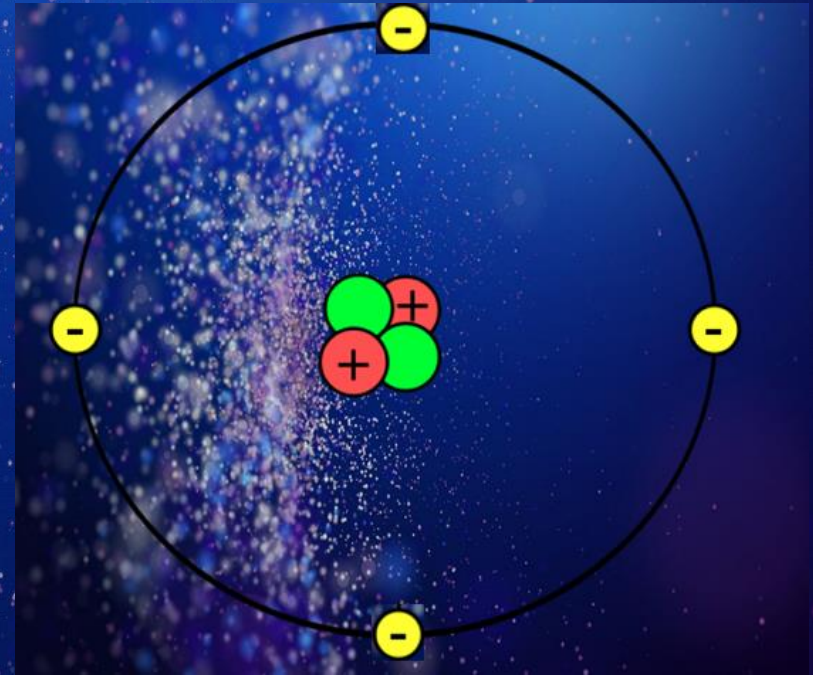
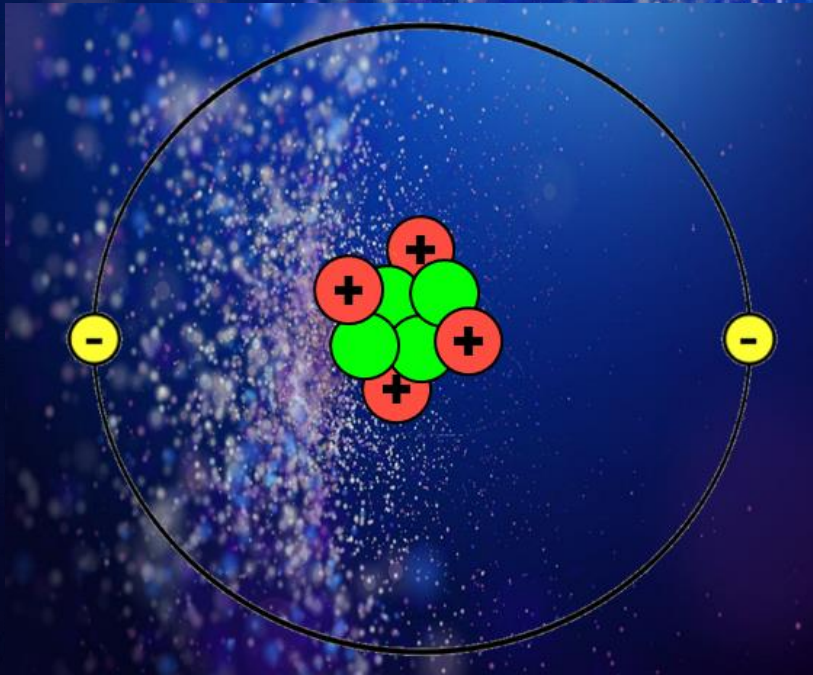


- le déséquilibre entre des atomes chargés tire les électrons de l'atome qui porte une charge négative vers l'un qui porte une charge positive ou neutre



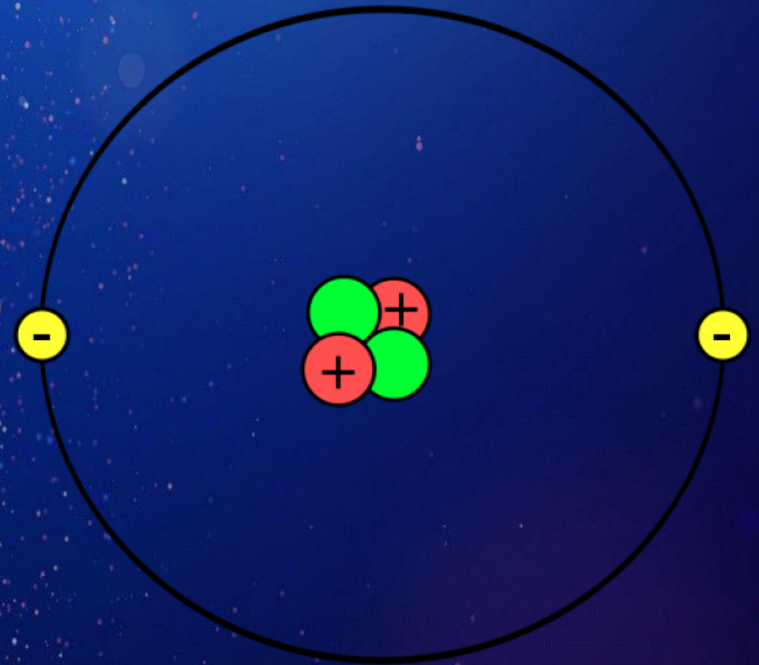
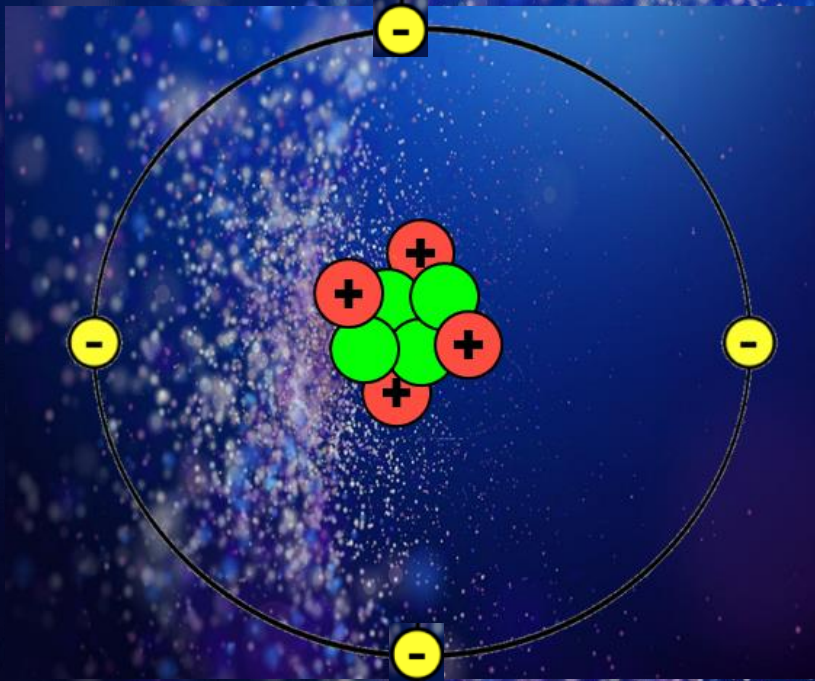


Par exemple, si tu commences avec ça:





Tu vas finir avec ça:





# Il faut savoir que...

- le nombre total d'électrons ne change jamais
- On ne parle pas de la « création » des électrons, mais une « transfère »



- Donc, peut-être on entend parfois parler de « création » d'électricité, mais en réalité, les électrons ne font que se déplacer

