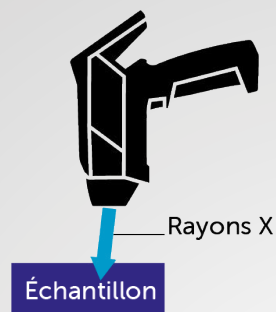
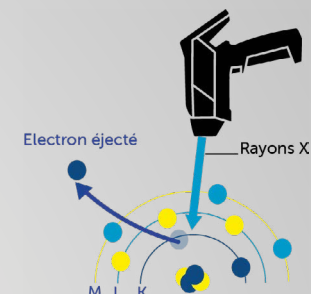


La fluorescence X

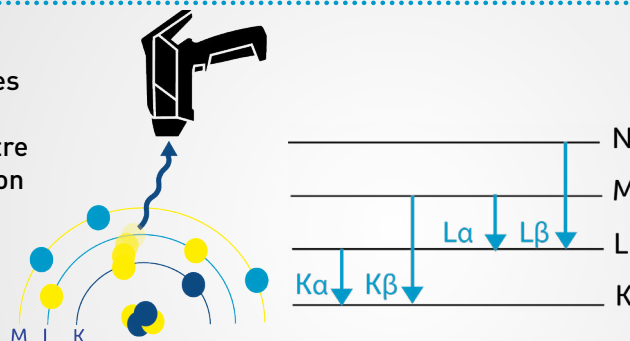
- 1 Le tube de l'analyseur émet des rayons X vers l'échantillon.



- 2 Cette énergie incidente éjecte des électrons. Seules les couches K, L et M nous intéressent.



- 3 Les couches internes des atomes se réorganisent en récupérant des électrons des couches supérieures pour retrouver un état stable. La différence de niveau d'énergie entre les différentes couches entraîne une émission secondaire : c'est la fluorescence X.



- 4 Les photons interagissent avec le cristal de silicium du détecteur pour créer un signal qui sera proportionnel à l'énergie du photon.

- 5 Le signal est amplifié et mis en forme par le codeur pour générer un spectre.

- 6 Le spectre est traité par un logiciel qui calcule la composition chimique de l'échantillon.

