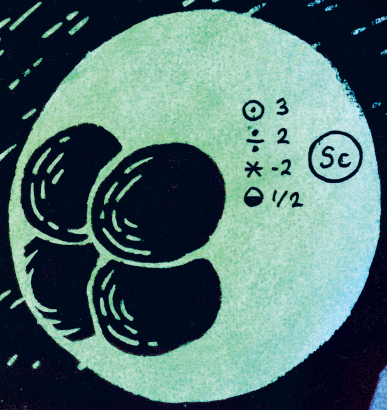
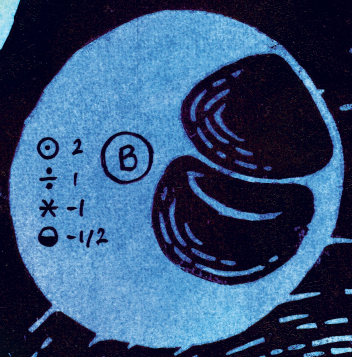
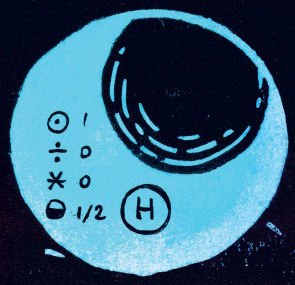
LA FORME CACHÉE DES ATOMES



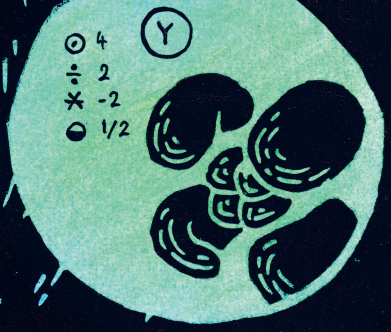


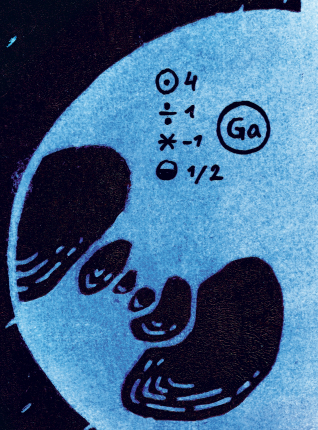


CARTE D'IDENTITÉ

L'identité de chaque électron est défini par quatre nombres quantiques :

- ⊙ n — niveau d'énergie donne l'énergie de l'électron
- ÷ ℓ — le moment orbital : définit la forme de l'orbitale de l'électron
- ✳ m — le moment magnétique : décrit comment l'électron réagit à un champ magnétique
- ◒ s — le spin : nombre à deux valeurs indispensable pour comprendre certains effets





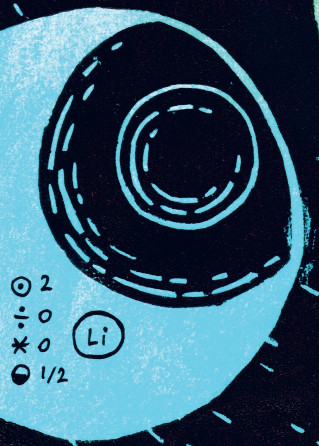
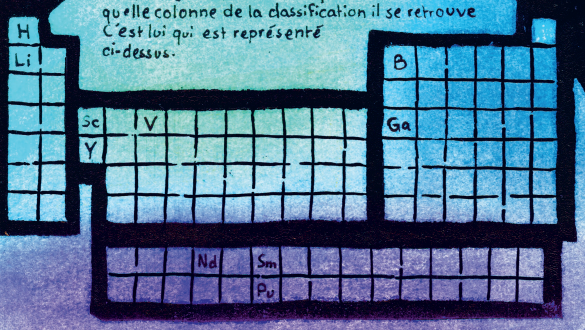


TABLEAU PÉRIODIQUE

Parmi tous les électrons qui composent un atome, c'est celui qui a l'énergie la plus élevée qui détermine dans quelle colonne de la classification il se retrouve. C'est lui qui est représenté ci-dessus.