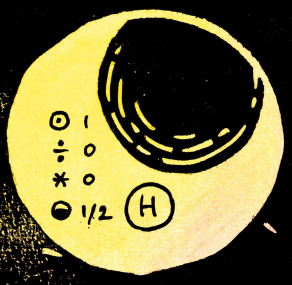
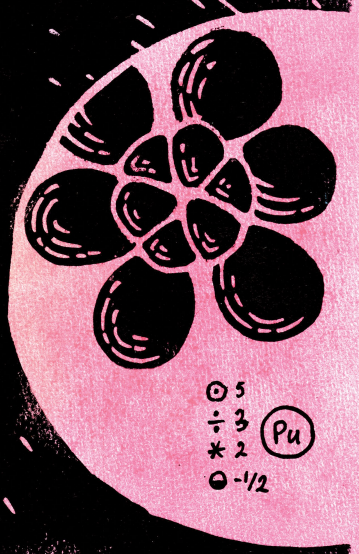
LA FORME CACHÉE DES ATOMES

⊙ 3
÷ 2
✱ -2
◒ 1/2
Sc

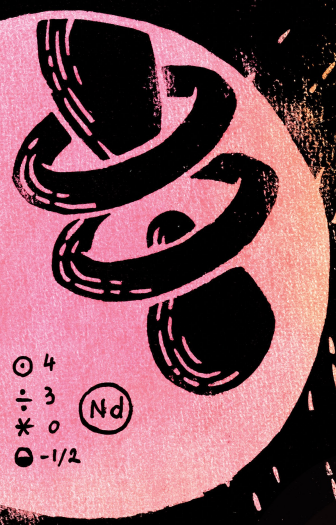
⊙ 2
÷ 1
✱ -1
◒ -1/2
B



⊙ 1
÷ 0
✱ 0
◒ 1/2
H



⊙ 5
÷ 3
✱ 2
◒ -1/2
Pu



⊙ 4
÷ 3
✱ 0
◒ -1/2
Nd

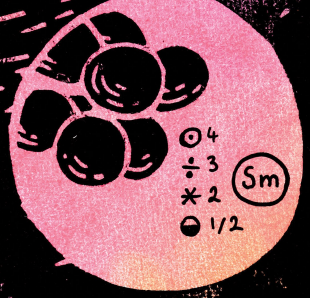
CARTE D'IDENTITÉ

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

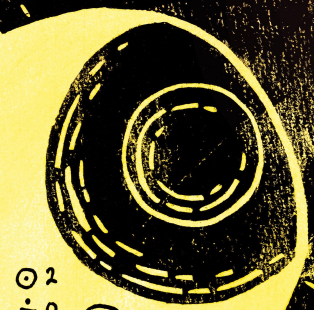
⊙ 4
÷ 2
✱ -2
◒ 1/2
Y

⊙ 3
÷ 2
✱ 0
◒ 1/2
V

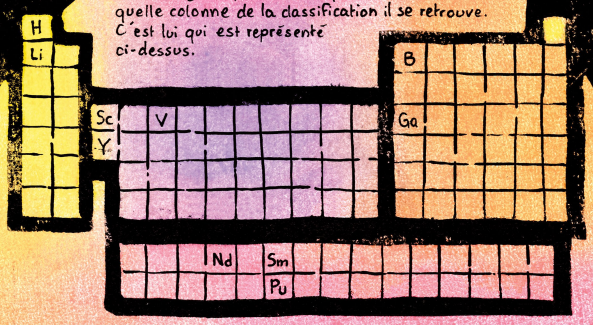


⊙ 4
÷ 3
✱ 2
◒ 1/2
Sm

⊙ 4
÷ 1
✱ -1
◒ 1/2
Ga



⊙ 2
÷ 0
✱ 0
◒ 1/2
Li

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.