

TABLEAU PERIODIQUE DES ELEMENTS

Représentation polaire des éléments chimiques.

Centre : éléments de numéro atomique 1 et 2.

Couronnes concentriques : augmentation du nombre quantique principal n .

Les groupes chimiques (1 à 18) sont conservés.

Organisation électronique

Disposition conforme à l'ordre de remplissage des sous-couches (règle de Madelung / Klechkowski) :

$ns \rightarrow (n-2)f \rightarrow (n-1)d \rightarrow np$

Plages de remplissage :

$s^{1-2} \mid f^{1-14} \mid d^{1-10} \mid p^{1-6}$

Les blocs s, d, f et p apparaissent selon cette hiérarchie énergétique.

Stabilité électronique

Stabilité accrue pour certaines sous-couches :
Sans opacité des alvéoles

demi-remplies : d^5, f^7

complètes : d^{10}, f^{14}

