

# TABLEAU

# PERIODIQUE

**DXEXS**

# 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) :

$$nS_3(n-2)f_3(n-1)d_3np$$

Plages de remplissage :

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<sup>5</sup>, f<sup>7</sup>

consulter : d[10, f14]

