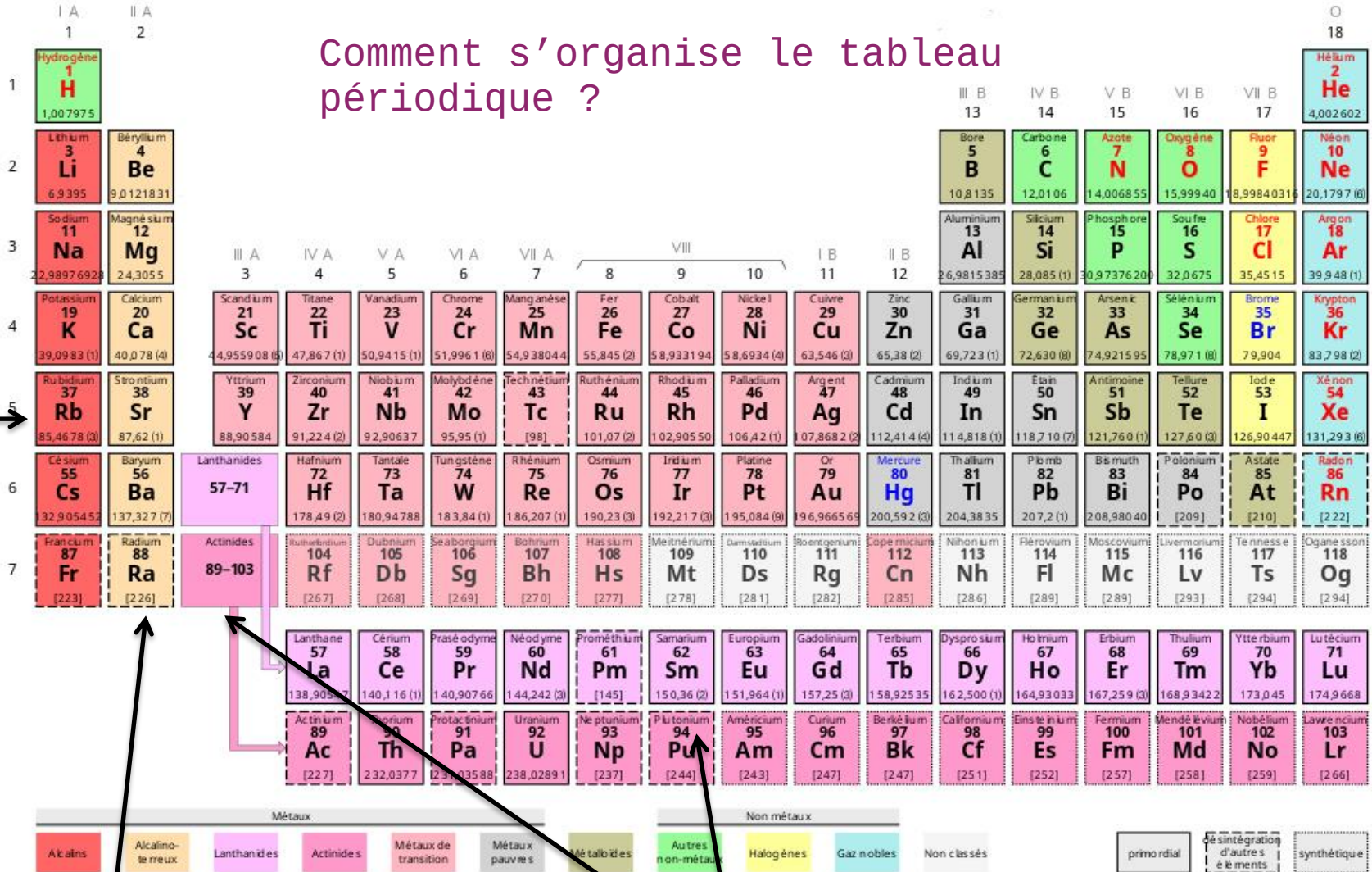


# Comment s'organise le tableau périodique ?

Chaque ligne est appelée une période. Dans une période, chaque élément comporte un proton de plus que le précédent.



Chaque colonne forme un groupe ayant des propriétés chimiques similaires. La masse atomique des éléments qui la composent augmente de haut en bas.

Pour faciliter la lecture du tableau, ces éléments sont indiqués en-dessous. Ils devraient figurer en réalité au niveau des deux cases 57-71 et 89-103, mais le tableau serait alors beaucoup plus large !