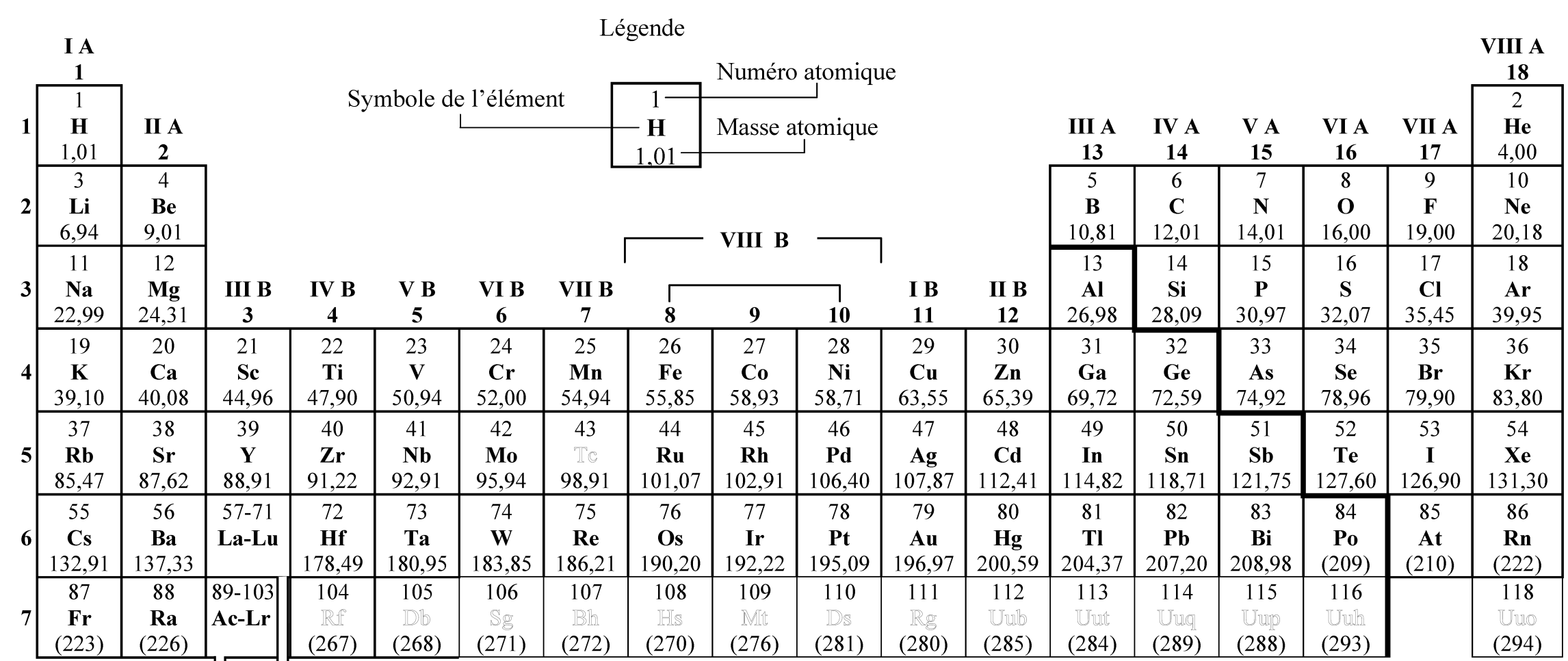
**TABLEAU DE LA CLASSIFICATION PÉRIODIQUE DES ÉLÉMENTS**



# ANNEXE II

**FORMULES ET GRANDEUR**

|  |  |
| --- | --- |
| **FORMULES** | |
| Q = mc∆t | PV = nRT |
| P1V1 = P2V2  n1T1 n2T2 | PT = PpA + PpB + PpC + … |
| PpA = PTnA  nT |  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **GRANDEUR** | | |
| NOM | SYMBOLE | VALEUR (pour l’eau) |
| Masse volumique de l’eau |  | 1,0 g/mL ou  1,0 kg/L ou  1 000 kg/m3 |
| Capacité thermique de l’eau |  | 4190 J/(kg•°C) ou  4,19 J/(g•°C) |
| Constante des gaz parfaits | *R* | 8,31 kPa•L/(mol•K) |