

Tableau périodique des éléments chimiques

groupe : 1		Masse atomique (g.mol ⁻¹)										Numero atomique										18	
État du corps pur sous les CNPT		Électronégativité échelle de Pauling										États d'oxydation (fréquents en gras)										Hélium	
1 ^{re} én. d'ionisation (eV)		Masse volumique solides, liquides à 300 K (×10 ³ kg.m ⁻³)										Rayon covalent (pm)										2	
Point d'ébullition (K)		s = sublimé, p = sous pression																				He	
Point de fusion (K)		Symbole chimique en rouge, les éléments artificiels.																				Ne	
Nom		Configuration électronique																				Neon	
2		État du corps pur ■ solide ■ liquide ■ gaz (sous les conditions normales de pression et température)																				Neon	
3																						Neon	
4																						Neon	
5																						Neon	
6																						Neon	
7																						Neon	

- Métaux alcalins
- Métaux alcalino-terreux
- Autres métaux
- Métaux de transition
- Lanthanides
- Actinides
- Métalloïdes
- Non-métaux
- Halogènes
- Gaz nobles
- Inconnus

Radioélément à activité notable.
 Lorsque la masse atomique est entre parenthèses, il s'agit de celle de l'isotope le plus stable.

6																						70	
7																						71	
8																						72	
9																						73	
10																						74	
11																						75	
12																						76	
13																						77	
14																						78	
15																						79	
16																						80	
17																						81	
18																						82	
19																						83	
20																						84	
21																						85	
22																						86	