

# Classification périodique



C est le symbole de l'élément

6 est le numéro atomique ( $Z = 6$ )

12 est le nombre de masse ( $A = 12$ )



1							18							
I	<b>H</b> <b>Hydrogène</b> $Z = 1$ $A = 1$ K1						<b>He</b> <b>Hélium</b> $Z = 2$ $A = 4$ K2							
II	<b>Li</b> <b>Lithium</b> $Z = 3$ $A = 7$ K2 L1	2	<b>Be</b> <b>Béryllium</b> $Z = 4$ $A = 9$ K2 L2	13	<b>B</b> <b>Bore</b> $Z = 5$ $A = 11$ K2 L3	14	<b>C</b> <b>Carbone</b> $Z = 6$ $A = 12$ K 2 L 4	15	<b>N</b> <b>Azote</b> $Z = 7$ $A = 14$ K2 L5	16	<b>O</b> <b>Oxygène</b> $Z = 8$ $A = 16$ K2 L6	17	<b>F</b> <b>Fluor</b> $Z = 9$ $A = 19$ K2 L7	<b>Ne</b> <b>Néon</b> $Z = 10$ $A = 20$ K2 L8
III	<b>Na</b> <b>Sodium</b> $Z = 11$ $A = 23$ K2 L8 M1	2	<b>Mg</b> <b>Magnésium</b> $Z = 12$ $A = 24$ K2 L8 M2	13	<b>Al</b> <b>Aluminium</b> $Z = 13$ $A = 27$ K2 L8 M3	14	<b>Si</b> <b>Silicium</b> $Z = 14$ $A = 28$ K2 L8 M4	15	<b>P</b> <b>Phosphore</b> $Z = 15$ $A = 31$ K2 L8 M5	16	<b>S</b> <b>Soufre</b> $Z = 16$ $A = 32$ K2 L8 M6	17	<b>Cl</b> <b>Chlore</b> $Z = 17$ $A = 35$ K2 L8 M7	<b>Ar</b> <b>Argon</b> $Z = 18$ $A = 40$ K2 L8 M8