


1 IA LITOWCE		2 IIA BERYLOWCE	
1 1,0079 14,01 -259,14 20,28 -252,87 0,0899 2,1 1312 1s ¹ ● Wodór (Hydrogenium)		3 6,941 453,69 180,54 1615 1341,85 0,534 1,0 520 [He]2s ¹ ● Lit (Lithium)	4 9,01218 1551 1277,85 3243 2969,85 1,85 1,5 899 [He]2s ² ● Beryl (Beryllium)
3 22,98977 370,96 97,81 1156 882,85 0,97 0,9 496 [Ne]3s ¹ ● Sód (Natrium)	11	12 24,305 922 648,85 1380 1106,85 1,74 1,2 738 [Ne]3s ² ● Magnez (Magnesium)	12
4 39,0983 336,40 63,25 1033 759,85 0,86 0,9 419 [Ar]4s ¹ ● Potas (Kalium)	19	20 40,08 1112 838,85 1757 1483,85 1,54 1,0 590 [Ar]4s ² ● Wapń (Calcium)	20

Liczba atomowa	79	196,9665	Masa atomowa*
Temperatura topnienia (K)	1337,58	1 3	Wartościowość
Temperatura topnienia (°C)	1064,43		(typowa , rzadko spotykana)
Temperatura wrzenia (K)	3353		Symbol chemiczny
Temperatura wrzenia (°C)	3079,85		Elektroujemność (wg Paulinga)
Gęstość (g/cm ³)**	18,88	2,4 890	Energia jonizacji (kJ/mol)
Konfiguracja elektronowa	[Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ¹		S - Ciała stałe, C - Ciecze, G - Gazy - w 298,15 K
Charakter tlenku przy typowej wartościowości (kwasowy, zasadowy, amfoteryczny)	● Złoto		Nazwa pierwiastka
	(Aurum)		Nazwa łacińska

- * Masa atomowa wyrażona w skali węglowej w odniesieniu do izotopu ¹²C, w nawiasach podano liczby masowe izotopów najtrwalszych, lub najbardziej rozpowszechnionych.
- ** Wartości podane dla pierwiastków gazowych w temperaturze 273,15 K (0°C).
(p) - 3,5 MPa, (b) - fosfor biały, (sub.) - sublimuje, (d,g) - diament 3,51; grafit 2,1 - 2,3
-  Tylko izotopy promieniotwórcze.

3 IIB SKANDOWCE	4 IVB TYTANOWCE	5 VB WANADOWCE	6 VIB CHROMOWCE	7 VIIB MANGANOWCE
21 44,9559 1814 1540,85 3104 2830,85 2,989 1,3 633 [Ar]3d ¹ 4s ² ● Skand (Scandium)	22 47,88 1933 1659,85 3560 3286,85 4,54 1,5 659 [Ar]3d ² 4s ² ● Tytan (Titanium)	23 50,9415 2163 1889,85 3653 3379,85 5,96 1,7 650 [Ar]3d ³ 4s ² ● Wanad (Vanadium)	24 51,996 2130 1856,85 2946 2672,85 7,20 1,9 653 [Ar]3d ⁵ 4s ¹ ● Chrom (Chromium)	25 54,9380 1517 1243,85 2235 1961,85 7,20 1,7 718 [Ar]3d ⁵ 4s ² ● Mangan (Manganum)