

Dane Pierwiastków Chemicznych - Układ Okresowy Pierwiastków 2.5.1.FREE

Pierwiastek: H - Wodór
Stan skupienia: gaz
Liczba atomowa: 1
Masa atomowa: 1.00794
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 2.1
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 0.0899
Temperatura topnienia: -259.34 C
Temperatura wrzenia: -252.88 C
Liczba izotopów stałych: 3
Rok odkrycia: 1766
Promień atomu: 30
Liczba elektronów w powłokach: K: 1 L: 0 M: 0 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: He - Hel
Stan skupienia: gaz
Liczba atomowa: 2
Masa atomowa: 4.002602
Charakter tlenku: b.d.
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 0.126
Temperatura topnienia: b.d.
Temperatura wrzenia: -268.9 C
Liczba izotopów stałych: 4
Rok odkrycia: 1868
Promień atomu: 140
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 0 M: 0 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Li - Lit
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 3
Masa atomowa: 6.941
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.0
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 0.532
Temperatura topnienia: 180.6 C
Temperatura wrzenia: 1342 C
Liczba izotopów stałych: 5
Rok odkrycia: 1817
Promień atomu: 152
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 1 M: 0 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Be - Beryl
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 4
Masa atomowa: 9.012182
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.5
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 1.85
Temperatura topnienia: 1287 C
Temperatura wrzenia: 2500 C
Liczba izotopów stałych: 6
Rok odkrycia: 1798
Promień atomu: 112
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 0 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: B - Bor
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 5
Masa atomowa: 10.811
Charakter tlenku: kwasowy
Elektroujemność: 2.0
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 2.35
Temperatura topnienia: 2100 C
Temperatura wrzenia: 3700 C
Liczba izotopów stałych: 8
Rok odkrycia: 1808
Promień atomu: 81
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 3 M: 0 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: C - Węgiel

Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 6
Masa atomowa: 12.011
Charakter tlenku: kwasowy
Elektroujemność: 2.5
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 2.27
Temperatura topnienia: 3850 C
Temperatura wrzenia: 3600 C
Liczba izotopów stałych: 12
Rok odkrycia: staroż.
Promień atomu: 77
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 4 M: 0 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: N - Azot
Stan skupienia: gaz
Liczba atomowa: 7
Masa atomowa: 14.00674
Charakter tlenku: kwasowy
Elektroujemność: 3.0
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 0.808
Temperatura topnienia: -210 C
Temperatura wrzenia: -195.8 C
Liczba izotopów stałych: 11
Rok odkrycia: 1772
Promień atomu: 70
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 5 M: 0 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: O - Tlen
Stan skupienia: gaz
Liczba atomowa: 8
Masa atomowa: 15.9994
Charakter tlenku: b.d.
Elektroujemność: 3.5
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 1.141
Temperatura topnienia: -218.8 C
Temperatura wrzenia: -182.9 C
Liczba izotopów stałych: 12
Rok odkrycia: 1772
Promień atomu: 66
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 6 M: 0 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: F - Fluor
Stan skupienia: gaz
Liczba atomowa: 9
Masa atomowa: 18.9984032
Charakter tlenku: b.d.
Elektroujemność: 4.0
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 1.51
Temperatura topnienia: -218.6 C
Temperatura wrzenia: -188.1 C
Liczba izotopów stałych: 10
Rok odkrycia: 1886
Promień atomu: 64
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 7 M: 0 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Ne - Neon
Stan skupienia: gaz
Liczba atomowa: 10
Masa atomowa: 20.1797
Charakter tlenku: b.d.
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 1.20
Temperatura topnienia: -248.6 C
Temperatura wrzenia: -246.1 C
Liczba izotopów stałych: 13
Rok odkrycia: 1898
Promień atomu: 150
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 0 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Na - Sód
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 11

Masa atomowa: 22.989768
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 0.9
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 0.97
Temperatura topnienia: 97.9 C
Temperatura wrzenia: 881 C
Liczba izotopów stałych: 17
Rok odkrycia: 1807
Promień atomu: 186
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 1 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Mg - Magnez
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 12
Masa atomowa: 24.3050
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.2
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 1.74
Temperatura topnienia: 650 C
Temperatura wrzenia: 1105 C
Liczba izotopów stałych: 15
Rok odkrycia: 1808
Promień atomu: 160
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 2 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Al - Glin
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 13
Masa atomowa: 28.981539
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.5
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 2.70
Temperatura topnienia: 660.3 C
Temperatura wrzenia: 2520 C
Liczba izotopów stałych: 13
Rok odkrycia: 1827
Promień atomu: 143
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 3 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Si - Krzem
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 14
Masa atomowa: 28.0855
Charakter tlenku: kwasowy
Elektroujemność: 1.8
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 2.33
Temperatura topnienia: 1417 C
Temperatura wrzenia: 3280 C
Liczba izotopów stałych: 15
Rok odkrycia: 1823
Promień atomu: 118
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 4 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: P - Fosfor
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 15
Masa atomowa: 30.973762
Charakter tlenku: kwasowy
Elektroujemność: 2.1
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 1.823
Temperatura topnienia: 44.15 C
Temperatura wrzenia: 280.5 C
Liczba izotopów stałych: 17
Rok odkrycia: 1669
Promień atomu: 110
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 5 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: S - Siarka
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 16
Masa atomowa: 32.066
Charakter tlenku: kwasowy

Elektroujemność: 2.5
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 2.07
Temperatura topnienia: 119.6 C
Temperatura wrzenia: 444.6 C
Liczba izotopów stałych: 16
Rok odkrycia: staroż.
Promień atomu: 104
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 6 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Cl - Chlor
Stan skupienia: gaz
Liczba atomowa: 17
Masa atomowa: 35.4527
Charakter tlenku: kwasowy
Elektroujemność: 3.0
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 1.65
Temperatura topnienia: -101.0 C
Temperatura wrzenia: -34.0 C
Liczba izotopów stałych: 15
Rok odkrycia: 1774
Promień atomu: 99
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 7 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Ar - Argon
Stan skupienia: gaz
Liczba atomowa: 18
Masa atomowa: 39.948
Charakter tlenku: b.d.
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 1.40
Temperatura topnienia: -189.3 C
Temperatura wrzenia: -185.9 C
Liczba izotopów stałych: 16
Rok odkrycia: 1894
Promień atomu: 180
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 8 N: 0 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: K - Potas
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 19
Masa atomowa: 39.0983
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 0.9
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 0.86
Temperatura topnienia: 63.7 C
Temperatura wrzenia: 765 C
Liczba izotopów stałych: 20
Rok odkrycia: 1807
Promień atomu: 227
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 8 N: 1 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Ca - Wapń
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 20
Masa atomowa: 40.078
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.0
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 1.55
Temperatura topnienia: 842 C
Temperatura wrzenia: 1490 C
Liczba izotopów stałych: 19
Rok odkrycia: 1808
Promień atomu: 197
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 8 N: 2 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Sc - Skand
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 21
Masa atomowa: 44.955910
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.3
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 2.99

Temperatura topnienia: 1545 C
Temperatura wrzenia: 2750 C
Liczba izotopów stałych: 13
Rok odkrycia: 1879
Promień atomu: 164
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 9 N: 2 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Ti - Tytan
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 22
Masa atomowa: 47.867
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.5
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 4.50
Temperatura topnienia: 1669 C
Temperatura wrzenia: 3330 C
Liczba izotopów stałych: 15
Rok odkrycia: 1791
Promień atomu: 146
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 10 N: 2 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: V - Wanad
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 23
Masa atomowa: 50.9415
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.7
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 6.11
Temperatura topnienia: 1950 C
Temperatura wrzenia: 3400 C
Liczba izotopów stałych: 13
Rok odkrycia: 1830
Promień atomu: 133
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 11 N: 2 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Cr - Chrom
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 24
Masa atomowa: 51.9961
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.9
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 7,17
Temperatura topnienia: 1910 C
Temperatura wrzenia: 2700 C
Liczba izotopów stałych: 18
Rok odkrycia: 1797
Promień atomu: 125
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 13 N: 1 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Mn - Mangan
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 25
Masa atomowa: 54.93805
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.7
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 7.47
Temperatura topnienia: 1240 C
Temperatura wrzenia: 2060 C
Liczba izotopów stałych: 18
Rok odkrycia: 1774
Promień atomu: 137
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 13 N: 2 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Fe - Żelazo
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 26
Masa atomowa: 55.845
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.9
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 7.87
Temperatura topnienia: 1538 C
Temperatura wrzenia: 2800 C

Liczba izotopów stałych: 21
Rok odkrycia: staroż.
Promień atomu: 124
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 14 N: 2 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Co - Kobalt
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 27
Masa atomowa: 58.9332
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 2.0
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 8.9
Temperatura topnienia: 1495 C
Temperatura wrzenia: 3100 C
Liczba izotopów stałych: 18
Rok odkrycia: xviii wiek
Promień atomu: 125
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 15 N: 2 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Ni - Nikiel
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 28
Masa atomowa: 58.6934
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 2.0
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 8.91
Temperatura topnienia: 1454 C
Temperatura wrzenia: 2920 C
Liczba izotopów stałych: 21
Rok odkrycia: xviii wiek
Promień atomu: 124
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 16 N: 2 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Cu - Miedź
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 29
Masa atomowa: 63.546
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.9
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 8.93
Temperatura topnienia: 1085 C
Temperatura wrzenia: 2570 C
Liczba izotopów stałych: 23
Rok odkrycia: staroż.
Promień atomu: 128
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 1 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Zn - Cynk
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 30
Masa atomowa: 65.39
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.6
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 7.14
Temperatura topnienia: 419.5 C
Temperatura wrzenia: 907 C
Liczba izotopów stałych: 24
Rok odkrycia: viii wiek
Promień atomu: 133
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 2 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Ga - Gal
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 31
Masa atomowa: 69.723
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.6
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 5.90
Temperatura topnienia: 26.76 C
Temperatura wrzenia: 2300 C
Liczba izotopów stałych: 24
Rok odkrycia: 1875

Promień atomu: 135
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 3 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Ge - German
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 32
Masa atomowa: 72.61
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.8
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 5.323
Temperatura topnienia: 928 C
Temperatura wrzenia: 2850 C
Liczba izotopów stałych: 24
Rok odkrycia: 1886
Promień atomu: 122
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 4 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: As - Arsen
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 33
Masa atomowa: 74.92159
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 2.0
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 5.78
Temperatura topnienia: 817 C
Temperatura wrzenia: 615 C
Liczba izotopów stałych: 23
Rok odkrycia: średn.
Promień atomu: 120
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 5 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Se - Selen
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 34
Masa atomowa: 78.96
Charakter tlenku: kwasowy
Elektroujemność: 2.4
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 4.81
Temperatura topnienia: 219 C
Temperatura wrzenia: 685 C
Liczba izotopów stałych: 25
Rok odkrycia: 1817
Promień atomu: 118
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 6 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Br - Brom
Stan skupienia: ciecz
Liczba atomowa: 35
Masa atomowa: 79.904
Charakter tlenku: kwasowy
Elektroujemność: 2.8
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 3.13
Temperatura topnienia: -7.25 C
Temperatura wrzenia: 59.5 C
Liczba izotopów stałych: 25
Rok odkrycia: 1826
Promień atomu: 114
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 7 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Kr - Krypton
Stan skupienia: gaz
Liczba atomowa: 36
Masa atomowa: 83.80
Charakter tlenku: b.d.
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 2.16
Temperatura topnienia: -157.2 C
Temperatura wrzenia: -153.4 C
Liczba izotopów stałych: 25
Rok odkrycia: 1898
Promień atomu: 190
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 8 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Rb - Rubid
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 37
Masa atomowa: 85.4678
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 0.8
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 1.53
Temperatura topnienia: 39.3 C
Temperatura wrzenia: 688 C
Liczba izotopów stałych: 28
Rok odkrycia: 1861
Promień atomu: 248
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 8 O: 1 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Sr - Stront
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 38
Masa atomowa: 87.62
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.0
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 2.63
Temperatura topnienia: 768 C
Temperatura wrzenia: 1381 C
Liczba izotopów stałych: 27
Rok odkrycia: 1790
Promień atomu: 215
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 8 O: 2 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Y - Itr
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 39
Masa atomowa: 88.90585
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.3
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 4.45
Temperatura topnienia: 1530 C
Temperatura wrzenia: 3300 C
Liczba izotopów stałych: 25
Rok odkrycia: 1794
Promień atomu: 180
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 9 O: 2 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Zr - Cyrkon
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 40
Masa atomowa: 91.224
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.4
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 6.51
Temperatura topnienia: 1859 C
Temperatura wrzenia: 4300 C
Liczba izotopów stałych: 27
Rok odkrycia: 1789
Promień atomu: 160
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 10 O: 2 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Nb - Niob
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 41
Masa atomowa: 92.90638
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.6
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 8.58
Temperatura topnienia: 2470 C
Temperatura wrzenia: 4800 C
Liczba izotopów stałych: 27
Rok odkrycia: 1801
Promień atomu: 143
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 12 O: 1 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Mo - Molibden

Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 42
Masa atomowa: 95.94
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 12.0
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 10.25
Temperatura topnienia: 2620 C
Temperatura wrzenia: 4700 C
Liczba izotopów stałych: 25
Rok odkrycia: 1778
Promień atomu: 137
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 13 O: 1 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Tc - Technet
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 43
Masa atomowa: (97.905)
Charakter tlenku: kwasowy
Elektroujemność: 1.9
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 11.48
Temperatura topnienia: 2200 C
Temperatura wrzenia: 4600 C
Liczba izotopów stałych: 26
Rok odkrycia: 1937
Promień atomu: 136
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 14 O: 1 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Ru - Ruten
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 44
Masa atomowa: 101.07
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 2.2
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 12.41
Temperatura topnienia: 2282 C
Temperatura wrzenia: 4050 C
Liczba izotopów stałych: 26
Rok odkrycia: 1844
Promień atomu: 134
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 15 O: 1 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Rh - Rod
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 45
Masa atomowa: 102.9055
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 2.2
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 12.4
Temperatura topnienia: 1960 C
Temperatura wrzenia: 3760 C
Liczba izotopów stałych: 24
Rok odkrycia: 1803
Promień atomu: 134
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 16 O: 1 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Pd - Pallad
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 46
Masa atomowa: 106.42
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 2.2
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 11.99
Temperatura topnienia: 1552 C
Temperatura wrzenia: 2940 C
Liczba izotopów stałych: 27
Rok odkrycia: 1803
Promień atomu: 137
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 18 O: 0 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Ag - Srebro
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 47

Masa atomowa: 107.8682
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.9
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 10.5
Temperatura topnienia: 961.8 C
Temperatura wrzenia: 2155 C
Liczba izotopów stałych: 34
Rok odkrycia: staroż.
Promień atomu: 144
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 18 O: 1 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Cd - Kadm
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 48
Masa atomowa: 112.411
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.7
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 8.65
Temperatura topnienia: 320.8 C
Temperatura wrzenia: 907 C
Liczba izotopów stałych: 34
Rok odkrycia: 1817
Promień atomu: 149
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 18 O: 2 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: In - Ind
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 49
Masa atomowa: 114.818
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.7
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 7.30
Temperatura topnienia: 156.6 C
Temperatura wrzenia: 2080 C
Liczba izotopów stałych: 34
Rok odkrycia: 1863
Promień atomu: 167
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 18 O: 3 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Sn - Cyna
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 50
Masa atomowa: 118.71
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.8
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 7.28
Temperatura topnienia: 231.9 C
Temperatura wrzenia: 2610 C
Liczba izotopów stałych: 34
Rok odkrycia: staroż.
Promień atomu: 140
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 18 O: 4 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Sb - Antymon
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 51
Masa atomowa: 121.76
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.9
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 6.69
Temperatura topnienia: 630.6 C
Temperatura wrzenia: 1590 C
Liczba izotopów stałych: 32
Rok odkrycia: staroż.
Promień atomu: 145
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 18 O: 5 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Te - Tellur
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 52
Masa atomowa: 127.60
Charakter tlenku: kwasowy

Elektroujemność: 2.1
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 6.23
Temperatura topnienia: 450 C
Temperatura wrzenia: 988 C
Liczba izotopów stałych: 33
Rok odkrycia: 1782
Promień atomu: 137
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 18 O: 6 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: I - Jod
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 53
Masa atomowa: 128.90447
Charakter tlenku: kwasowy
Elektroujemność: 2.5
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 4.94
Temperatura topnienia: 113.6 C
Temperatura wrzenia: 185.2 C
Liczba izotopów stałych: 35
Rok odkrycia: 1811
Promień atomu: 133
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 18 O: 7 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Xe - Ksenon
Stan skupienia: gaz
Liczba atomowa: 54
Masa atomowa: 131.29
Charakter tlenku: kwasowy
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 3.0
Temperatura topnienia: -111.8 C
Temperatura wrzenia: -108.1 C
Liczba izotopów stałych: 36
Rok odkrycia: 1898
Promień atomu: 210
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 18 O: 8 P: 0 Q: 0

Pierwiastek: Cs - Cez
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 55
Masa atomowa: 132.90543
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 0.7
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 1.90
Temperatura topnienia: 28.5 C
Temperatura wrzenia: 705 C
Liczba izotopów stałych: 36
Rok odkrycia: 1860
Promień atomu: 267
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 18 O: 8 P: 1 Q: 0

Pierwiastek: Ba - Bar
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 56
Masa atomowa: 137.327
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 0.9
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 3.62
Temperatura topnienia: 727 C
Temperatura wrzenia: 1850 C
Liczba izotopów stałych: 33
Rok odkrycia: 1774
Promień atomu: 219
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 18 O: 8 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: La - Lantan
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 57
Masa atomowa: 138.9055
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.1
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 6.17

Temperatura topnienia: 920 C
Temperatura wrzenia: 3420 C
Liczba izotopów stałych: 31
Rok odkrycia: 1839
Promień atomu: 187
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 18 O: 9 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Ce - Cer
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 58
Masa atomowa: 140.115
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.1
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 6.77
Temperatura topnienia: 804 C
Temperatura wrzenia: 3470 C
Liczba izotopów stałych: 30
Rok odkrycia: 1803
Promień atomu: 182.5
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 20 O: 8 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Pr - Prazeodym
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 59
Masa atomowa: 140.90765
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.1
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 6.48
Temperatura topnienia: 935 C
Temperatura wrzenia: 3020 C
Liczba izotopów stałych: 31
Rok odkrycia: 1885
Promień atomu: 182.4
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 21 O: 8 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Nd - Neodym
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 60
Masa atomowa: 144.24
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.2
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 7.0
Temperatura topnienia: 1020 C
Temperatura wrzenia: 3030 C
Liczba izotopów stałych: 30
Rok odkrycia: 1885
Promień atomu: 181.4
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 22 O: 8 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Pm - Promet
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 61
Masa atomowa: (144.913)
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.2
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 7.26
Temperatura topnienia: 1042 C
Temperatura wrzenia: 2400 C
Liczba izotopów stałych: 28
Rok odkrycia: 1947
Promień atomu: 183.4
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 23 O: 8 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Sm - Samar
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 62
Masa atomowa: 150.36
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.2
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 7.54
Temperatura topnienia: 1072 C
Temperatura wrzenia: 1800 C

Liczba izotopów stałych: 30
Rok odkrycia: 1879
Promień atomu: 180.4
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 24 O: 8 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Eu - Europ
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 63
Masa atomowa: 151.965
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.0
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 5.25
Temperatura topnienia: 826 C
Temperatura wrzenia: 1439 C
Liczba izotopów stałych: 29
Rok odkrycia: 1892
Promień atomu: 204
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 25 O: 8 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Gd - Gadolin
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 64
Masa atomowa: 157.25
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.1
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 7.89
Temperatura topnienia: 1312 C
Temperatura wrzenia: 3000 C
Liczba izotopów stałych: 28
Rok odkrycia: 1880
Promień atomu: 178.7
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 25 O: 9 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Tb - Terb
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 65
Masa atomowa: 158.92534
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.2
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 8.25
Temperatura topnienia: 1356 C
Temperatura wrzenia: 2800 C
Liczba izotopów stałych: 26
Rok odkrycia: 1843
Promień atomu: 176.3
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 27 O: 8 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Dy - Dysproz
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 66
Masa atomowa: 162.50
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.2
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 8.56
Temperatura topnienia: 1408 C
Temperatura wrzenia: 2600 C
Liczba izotopów stałych: 29
Rok odkrycia: 1886
Promień atomu: 175.2
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 28 O: 8 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Ho - Holm
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 67
Masa atomowa: 164.93032
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.2
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 8.79
Temperatura topnienia: 1465 C
Temperatura wrzenia: 2600 C
Liczba izotopów stałych: 30
Rok odkrycia: 1879

Promień atomu: 174.3
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 29 O: 8 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Er - Erb
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 68
Masa atomowa: 167.26
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.2
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 9.05
Temperatura topnienia: 1510 C
Temperatura wrzenia: 2900 C
Liczba izotopów stałych: 31
Rok odkrycia: 1843
Promień atomu: 173.4
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 30 O: 8 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Tm - Tul
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 69
Masa atomowa: 168.93421
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.2
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 9.32
Temperatura topnienia: 1545 C
Temperatura wrzenia: 1730 C
Liczba izotopów stałych: 32
Rok odkrycia: 1879
Promień atomu: 172.4
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 31 O: 8 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Yb - Iterb
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 70
Masa atomowa: 173.04
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.1
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 6.97
Temperatura topnienia: 824 C
Temperatura wrzenia: 1430 C
Liczba izotopów stałych: 30
Rok odkrycia: 1878
Promień atomu: 194
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 8 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Lu - Lutet
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 71
Masa atomowa: 174.967
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.2
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 9.84
Temperatura topnienia: 1655 C
Temperatura wrzenia: 3300 C
Liczba izotopów stałych: 35
Rok odkrycia: 1905
Promień atomu: 171.8
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 9 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Hf - Hafn
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 72
Masa atomowa: 178.49
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.3
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 13.29
Temperatura topnienia: 2233 C
Temperatura wrzenia: 4700 C
Liczba izotopów stałych: 32
Rok odkrycia: 1922
Promień atomu: 159
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 10 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Ta - Tantal
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 73
Masa atomowa: 180.9479
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.5
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 16.65
Temperatura topnienia: 3022 C
Temperatura wrzenia: 5530 C
Liczba izotopów stałych: 31
Rok odkrycia: 1802
Promień atomu: 143
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 11 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: W - Wolfram
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 74
Masa atomowa: 183.84
Charakter tlenku: kwasowy
Elektroujemność: 2.0
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 19.27
Temperatura topnienia: 3420 C
Temperatura wrzenia: 5700 C
Liczba izotopów stałych: 33
Rok odkrycia: 1781
Promień atomu: 137
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 12 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Re - Ren
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 75
Masa atomowa: 186.207
Charakter tlenku: kwasowy
Elektroujemność: 1.9
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 21.0
Temperatura topnienia: 3180 C
Temperatura wrzenia: 5700 C
Liczba izotopów stałych: 33
Rok odkrycia: 1925
Promień atomu: 137
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 13 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Os - Osm
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 76
Masa atomowa: 190.23
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 2.2
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 22.57
Temperatura topnienia: 3045 C
Temperatura wrzenia: 5030 C
Liczba izotopów stałych: 35
Rok odkrycia: 1803
Promień atomu: 135
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 14 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Ir - Iryd
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 77
Masa atomowa: 192.217
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 2.2
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 22.61
Temperatura topnienia: 2443 C
Temperatura wrzenia: 4550 C
Liczba izotopów stałych: 33
Rok odkrycia: 1803
Promień atomu: 136
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 15 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Pt - Platyna

Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 78
Masa atomowa: 195.08
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 2.2
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 21.46
Temperatura topnienia: 1770 C
Temperatura wrzenia: 4170 C
Liczba izotopów stałych: 37
Rok odkrycia: XVI wiek
Promień atomu: 138
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 17 P: 1 Q: 0

Pierwiastek: Au - Złoto
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 79
Masa atomowa: 196.96654
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 2.4
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 19.28
Temperatura topnienia: 1064 C
Temperatura wrzenia: 2800 C
Liczba izotopów stałych: 34
Rok odkrycia: staroż.
Promień atomu: 144
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 18 P: 1 Q: 0

Pierwiastek: Hg - Rtęć
Stan skupienia: ciecz
Liczba atomowa: 80
Masa atomowa: 200.59
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.9
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 13.534
Temperatura topnienia: -38.83 C
Temperatura wrzenia: 356.9 C
Liczba izotopów stałych: 34
Rok odkrycia: staroż.
Promień atomu: 150
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 18 P: 2 Q: 0

Pierwiastek: Tl - Tal
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 81
Masa atomowa: 204.3833
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.8
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 11.86
Temperatura topnienia: 303 C
Temperatura wrzenia: 1460 C
Liczba izotopów stałych: 31
Rok odkrycia: 1861
Promień atomu: 170
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 18 P: 3 Q: 0

Pierwiastek: Pb - Ołów
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 82
Masa atomowa: 207.2
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.8
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 11.34
Temperatura topnienia: 327.5 C
Temperatura wrzenia: 1756 C
Liczba izotopów stałych: 35
Rok odkrycia: staroż.
Promień atomu: 176
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 18 P: 4 Q: 0

Pierwiastek: Bi - Bismut
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 83

Masa atomowa: 208.98037
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.9
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 9.81
Temperatura topnienia: 271.4 C
Temperatura wrzenia: 1564 C
Liczba izotopów stałych: 30
Rok odkrycia: średn.
Promień atomu: 155
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 18 P: 5 Q: 0

Pierwiastek: Po - Polon
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 84
Masa atomowa: (208.982)
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: (2.0)
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 9.14
Temperatura topnienia: 250 C
Temperatura wrzenia: 962 C
Liczba izotopów stałych: 28
Rok odkrycia: 1898
Promień atomu: 167
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 18 P: 6 Q: 0

Pierwiastek: At - Astat
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 85
Masa atomowa: (209.987)
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: (2.2)
Gęstość: [g/cm sześcienny]: b.d.
Temperatura topnienia: b.d.
Temperatura wrzenia: b.d.
Liczba izotopów stałych: 29
Rok odkrycia: 1940
Promień atomu: b.d.
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 18 P: 7 Q: 0

Pierwiastek: Rn - Radon
Stan skupienia: gaz
Liczba atomowa: 86
Masa atomowa: (222.018)
Charakter tlenku: b.d.
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 4.4
Temperatura topnienia: -71 C
Temperatura wrzenia: -62 C
Liczba izotopów stałych: 33
Rok odkrycia: 1902
Promień atomu: 220
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 18 P: 8 Q: 0

Pierwiastek: Fr - Frans
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 87
Masa atomowa: (223.020)
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: (0.7)
Gęstość: [g/cm sześcienny]: b.d.
Temperatura topnienia: b.d.
Temperatura wrzenia: b.d.
Liczba izotopów stałych: 33
Rok odkrycia: 1939
Promień atomu: b.d.
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 18 P: 8 Q: 1

Pierwiastek: Ra - Rad
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 88
Masa atomowa: (226.025)
Charakter tlenku: zasadowy

Elektroujemność: (0.9)
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 5.50
Temperatura topnienia: 700 C
Temperatura wrzenia: 1700 C
Liczba izotopów stałych: 32
Rok odkrycia: 1898
Promień atomu: (225)
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 18 P: 8 Q: 2

Pierwiastek: Ac - Aktyn
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 89
Masa atomowa: (227.028)
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: (1.1)
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 10.1
Temperatura topnienia: 817 C
Temperatura wrzenia: (3200) C
Liczba izotopów stałych: 28
Rok odkrycia: 1899
Promień atomu: 188
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 18 P: 9 Q: 2

Pierwiastek: Th - Tor
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 90
Masa atomowa: 232.0381
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.3
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 11.78
Temperatura topnienia: 1750 C
Temperatura wrzenia: 4600 C
Liczba izotopów stałych: 27
Rok odkrycia: 1828
Promień atomu: 180
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 18 P: 10 Q: 2

Pierwiastek: Pa - Protaktyn
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 91
Masa atomowa: 231.03588
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: 1.5
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 15.4
Temperatura topnienia: 1552 C
Temperatura wrzenia: 4200 C
Liczba izotopów stałych: 22
Rok odkrycia: 1913
Promień atomu: 156
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 20 P: 9 Q: 2

Pierwiastek: U - Uran
Stan skupienia: stały
Liczba atomowa: 92
Masa atomowa: 238.0289
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: 1.7
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 19.05
Temperatura topnienia: 1135 C
Temperatura wrzenia: 3930 C
Liczba izotopów stałych: 22
Rok odkrycia: 1789
Promień atomu: 138
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 21 P: 9 Q: 2

Pierwiastek: Np - Neptun
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 93
Masa atomowa: (237.048)
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 20.45

Temperatura topnienia: 640 C
Temperatura wrzenia: 5200 C
Liczba izotopów stałych: 19
Rok odkrycia: 1940
Promień atomu: 155
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 22 P: 9 Q: 2

Pierwiastek: Pu - Pluton
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 94
Masa atomowa: (244.064)
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 19.86
Temperatura topnienia: 640 C
Temperatura wrzenia: 3300 C
Liczba izotopów stałych: 16
Rok odkrycia: 1940
Promień atomu: 159
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 24 P: 8 Q: 2

Pierwiastek: Am - Ameryk
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 95
Masa atomowa: (243.061)
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 13.78
Temperatura topnienia: 1174 C
Temperatura wrzenia: 2600 C
Liczba izotopów stałych: 14
Rok odkrycia: 1944
Promień atomu: 173
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 25 P: 8 Q: 2

Pierwiastek: Cm - Kiur
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 96
Masa atomowa: (247.070)
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 13.5
Temperatura topnienia: 1350 C
Temperatura wrzenia: 3100 C
Liczba izotopów stałych: 14
Rok odkrycia: 1944
Promień atomu: 174
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 25 P: 9 Q: 2

Pierwiastek: Bk - Berkel
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 97
Masa atomowa: (247.070)
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 14.8
Temperatura topnienia: 986 C
Temperatura wrzenia: 2600 C
Liczba izotopów stałych: 12
Rok odkrycia: 1949
Promień atomu: 172
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 26 P: 9 Q: 2

Pierwiastek: Cf - Kaliforn
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 98
Masa atomowa: (251.080)
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 9.3
Temperatura topnienia: 900 C
Temperatura wrzenia: 1470 C

Liczba izotopów stałych: 18
Rok odkrycia: 1950
Promień atomu: 199
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 28 P: 8 Q: 2

Pierwiastek: Es - Einstein
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 99
Masa atomowa: (254.088)
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: 8.8
Temperatura topnienia: 860 C
Temperatura wrzenia: 1500 C
Liczba izotopów stałych: 16
Rok odkrycia: 1952
Promień atomu: 203
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 29 P: 8 Q: 2

Pierwiastek: Fm - Ferm
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 100
Masa atomowa: (257.095)
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: b.d.
Temperatura topnienia: b.d.
Temperatura wrzenia: b.d.
Liczba izotopów stałych: 18
Rok odkrycia: 1952
Promień atomu: b.d.
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 30 P: 8 Q: 2

Pierwiastek: Md - Mendelew
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 101
Masa atomowa: (258.098)
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: b.d.
Temperatura topnienia: b.d.
Temperatura wrzenia: b.d.
Liczba izotopów stałych: 16
Rok odkrycia: 1958
Promień atomu: b.d.
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 31 P: 8 Q: 2

Pierwiastek: No - Nobel
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 102
Masa atomowa: (255.101)
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: b.d.
Temperatura topnienia: b.d.
Temperatura wrzenia: b.d.
Liczba izotopów stałych: 11
Rok odkrycia: 1965
Promień atomu: b.d.
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 32 P: 8 Q: 2

Pierwiastek: Lr - Lorens
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 103
Masa atomowa: (262.110)
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: b.d.
Temperatura topnienia: b.d.
Temperatura wrzenia: b.d.
Liczba izotopów stałych: 11
Rok odkrycia: ok. 1965

Promień atomu: b.d.
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 32 P: 9 Q: 2

Pierwiastek: Rf - Rutherford
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 104
Masa atomowa: (261.109)
Charakter tlenku: amfoteryczny
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: b.d.
Temperatura topnienia: b.d.
Temperatura wrzenia: b.d.
Liczba izotopów stałych: 10
Rok odkrycia: 1969
Promień atomu: b.d.
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 32 P: 10 Q: 2

Pierwiastek: Db - Dubn
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 105
Masa atomowa: (263.115)
Charakter tlenku: zasadowy
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: b.d.
Temperatura topnienia: b.d.
Temperatura wrzenia: b.d.
Liczba izotopów stałych: 9
Rok odkrycia: 1970
Promień atomu: b.d.
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 32 P: 11 Q: 2

Pierwiastek: Sg - Seaborg
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 106
Masa atomowa: (265.121)
Charakter tlenku: b.d.
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: b.d.
Temperatura topnienia: b.d.
Temperatura wrzenia: b.d.
Liczba izotopów stałych: 5
Rok odkrycia: 1974
Promień atomu: b.d.
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 32 P: 12 Q: 2

Pierwiastek: Bh - Bohr
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 107
Masa atomowa: (264.1)
Charakter tlenku: b.d.
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: b.d.
Temperatura topnienia: b.d.
Temperatura wrzenia: b.d.
Liczba izotopów stałych: 3
Rok odkrycia: 1976
Promień atomu: b.d.
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 32 P: 13 Q: 2

Pierwiastek: Hs - Has
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 108
Masa atomowa: (269.1)
Charakter tlenku: b.d.
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: b.d.
Temperatura topnienia: b.d.
Temperatura wrzenia: b.d.
Liczba izotopów stałych: 5
Rok odkrycia: 1984
Promień atomu: b.d.
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 32 P: 14 Q: 2

Pierwiastek: Mt - Meitner
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 109
Masa atomowa: (268.1)
Charakter tlenku: b.d.
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: b.d.
Temperatura topnienia: b.d.
Temperatura wrzenia: b.d.
Liczba izotopów stałych: 2
Rok odkrycia: 1982
Promień atomu: b.d.
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 32 P: 15 Q: 2

Pierwiastek: Ds - Darmsztadt
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 110
Masa atomowa: (271.1)
Charakter tlenku: b.d.
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: b.d.
Temperatura topnienia: b.d.
Temperatura wrzenia: b.d.
Liczba izotopów stałych: 3
Rok odkrycia: 1994
Promień atomu: b.d.
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 32 P: 16 Q: 2

Pierwiastek: Rg - Roentgen
Stan skupienia: syntet.
Liczba atomowa: 111
Masa atomowa: (272.1)
Charakter tlenku: b.d.
Elektroujemność: b.d.
Gęstość: [g/cm sześcienny]: b.d.
Temperatura topnienia: b.d.
Temperatura wrzenia: b.d.
Liczba izotopów stałych: 1
Rok odkrycia: 1994
Promień atomu: b.d.
Liczba elektronów w powłokach: K: 2 L: 8 M: 18 N: 32 O: 32 P: 17 Q: 2