

Tabela Periódica dos Elementos

Cores reais dos elementos puros no estado padrão

1 H Hidrogênio																	2 He Hélio
3 Li Lítio	4 Be Berílio											5 B Boro	6 C Carbono	7 N Nitrogênio	8 O Oxigênio	9 F Fluor	10 Ne Neônio
11 Na Sódio	12 Mg Magnésio											13 Al Alumínio	14 Si Silício	15 P Fósforo	16 S Enxofre	17 Cl Cloro	18 Ar Argônio
19 K Potássio	20 Ca Cálcio	21 Sc Escândio	22 Ti Titânio	23 V Vanádio	24 Cr Cromo	25 Mn Manganês	26 Fe Ferro	27 Co Cobalto	28 Ni Níquel	29 Cu Cobre	30 Zn Zinco	31 Ga Gálio	32 Ge Germânio	33 As Arsênio	34 Se Selênio	35 Br Bromo	36 Kr Criptônio
37 Rb Rubídio	38 Sr Estrôncio	39 Y Ítrio	40 Zr Zircônio	41 Nb Níbio	42 Mo Molibdênio	43 Tc Tecnécio	44 Ru Rutênio	45 Rh Ródio	46 Pd Paládio	47 Ag Prata	48 Cd Cádmio	49 In Índio	50 Sn Estanho	51 Sb Antimônio	52 Te Telúrio	53 I Iodo	54 Xe Xenônio
55 Cs Césio	56 Ba Bário	57-71	72 Hf Háfnio	73 Ta Tântalo	74 W Tungstênio	75 Re Rênio	76 Os Osmio	77 Ir Iridio	78 Pt Platina	79 Au Ouro	80 Hg Mercúrio	81 Tl Tálio	82 Pb Chumbo	83 Bi Bismuto	84 Po Polônio	85 At Astato	86 Rn Radônio
87 Fr Frâncio	88 Ra Rádio	89-103	104 Rf Rutherfordio	105 Db Dubnio	106 Sg Seabórgio	107 Bh Bóhrio	108 Hs Hássio	109 Mt Meitnério	110 Ds Darmstácio	111 Rg Roentgênio	112 Cn Copernício	113 Nh Nhônio	114 Fl Fleróvio	115 Mc Moscóvio	116 Lv Livermório	117 Ts Tenessino	118 Og Oganesônio

Lantanoides	57 La Lantânio	58 Ce Cério	59 Pr Praseodímio	60 Nd Neodímio	61 Pm Promécio	62 Sm Samário	63 Eu Európio	64 Gd Gadolínio	65 Tb Térbio	66 Dy Disprósio	67 Ho Hólmio	68 Er Érbio	69 Tm Tulio	70 Yb Ítérbio	71 Lu Lutécio
Actinoides	89 Ac Actínio	90 Th Tório	91 Pa Protactínio	92 U Urânio	93 Np Netúnio	94 Pu Plutônio	95 Am Americio	96 Cm Cúrio	97 Bk Berquélio	98 Cf Califórnio	99 Es Einsteinio	100 Fm Férmio	101 Md Mendelevio	102 No Nobelio	103 Lr Lawrêncio

Dourado (Au)

Preto

Acobreado (Cu)

Amarelo (S)

Prateado-dourado (Cs)

Vermelho (Br)

Prateado

Incolor

Cinza

Cor não observada

Cinza-ardósia

Nota: As cores referem-se ao elemento puro no estado padrão. A aparência pode variar conforme estado físico, pureza, óxidos, alótropos e iluminação. Esta tabela tem caráter educacional; para maior rigor, consulte a literatura especializada.

Guia de Cores dos Elementos

Elementos organizados em ordem alfabética · 118 elementos

Página 2

	Actínio (Ac) Z = 89 O actínio é prateado. Brilha azulado no escuro — sua radioatividade ioniza o ar ao redor, produzindo luminescência.
	Alumínio (Al) Z = 13 O alumínio é prateado. Forma instantaneamente uma camada protetora de óxido de nanômetros que lhe dá aspecto levemente fosco, mas o metal fresco é prateado brilhante.
	Amerício (Am) Z = 95 O amerício é prateado. Seus compostos podem ser rosados, mas o metal puro é prateado.
	Antimônio (Sb) Z = 51 O antimônio é prateado com leve aspecto azulado. Quebradiço, descama em cristais.
	Argônio (Ar) Z = 18 COR NÃO OBSERVADA O argônio é um gás nobre completamente incolor. Em tubos de descarga emite luz violeta-azulada, mas o gás puro é incolor.
	Arsênio (As) Z = 33 O arsênio (forma cinza, a mais estável) é classificado como prateado — cinza metálico brilhante que oxida rapidamente, tornando-se negro. Também existe como arsênio amarelo (instável).
	Astato (At) Z = 85 COR NÃO OBSERVADA O astato ocorre naturalmente em traços (~25 g na crosta terrestre), mas nunca foi observado em quantidade macroscópica — qualquer amostra visível vaporizaria pela própria radioatividade. Pela tendência dos halogênios (cada vez mais escuros: F amarelo-pálido → Cl amarelo-esverdeado → Br vermelho-escuro → I quase preto), seria provavelmente preto ou cinza-escuro metálico.
	Berquílio (Bk) Z = 97 O berquílio é prateado, consistente com os demais actinoides. Metal já observado em amostras macroscópicas.
	Berílio (Be) Z = 4 O berílio puro é cinza-aço — um metal cinza neutro sem tom esverdeado ou azulado. Embora seus minerais (como a esmeralda) sejam verdes, o metal puro é estritamente cinza.
	Bismuto (Bi) Z = 83 O bismuto puro possui um tom cinza-rosado característico — um reflexo rosado natural que o distingue de outros metais cinza. Quando cristalizado lentamente, forma cristais em escada com cores de arco-íris espetaculares por interferência da fina camada de óxido superficial.
	Boro (B) Z = 5 O boro é classificado como preto. Na forma cristalina é preto brilhante; na forma amorfa é um pó marrom-escuro a preto. O elemento puro é essencialmente preto.
	Bromo (Br) Z = 35 O bromo é vermelho-escuro — um líquido denso marrom-avermelhado que libera vapores alaranjados. A cor escura vem da absorção de luz na região azul-verde pela molécula Br ₂ .
	Bário (Ba) Z = 56 O bário é prateado. Oxida rapidamente ao ar, escurecendo.
	Bóhrío (Bh) Z = 107 COR NÃO OBSERVADA O bóhrío tem meia-vida de ~61s. Abaixo do rênio (cinza), seria teoricamente cinza-prateado. Pouquíssimos átomos foram produzidos.
	Califórnio (Cf) Z = 98 O califórnio é branco-prateado — metal observado em amostras macroscópicas, maleável e macio.
	Carbono (C) Z = 6 O carbono no estado padrão (grafite) é classificado como preto — cinza-escuro a preto. O grafite absorve luz em todas as frequências visíveis. O diamante (transparente) é um alótropo diferente.
	Chumbo (Pb) Z = 82 O chumbo é cinza-ardósia — cinza-azulado escuro. Recém-cortado é mais claro, mas escurece rapidamente ao ar.

	Cloro (Cl) Z = 17	
	O cloro gasoso é amarelo-esverdeado — um dos poucos gases com cor visível a olho nu. O nome vem do grego "chloros" (verde).	
	Cobalto (Co) Z = 27	
	O cobalto é classificado como cinza, com leve tonalidade azulada. Historicamente, compostos de cobalto produziram o famoso "azul cobalto", mas o metal puro é cinza com sutil brilho azulado.	
	Cobre (Cu) Z = 29	
	O cobre é o único metal classificado como acobreado — alaranjado-avermelhado inconfundível. A cor vem de transições de elétrons da banda d que absorvem luz azul/verde. Um dos poucos metais coloridos.	
	Copernício (Cn) Z = 112	COR NÃO OBSERVADA
	O copernício tem meia-vida de ~29s. Abaixo do mercúrio (prateado líquido), cálculos preveem que poderia ser gasoso ou líquido volátil com propriedades muito incomuns. É um dos elementos mais debatidos.	
	Criptônio (Kr) Z = 36	INCOLOR
	O criptônio é um gás incolor e inodoro. Em tubos de descarga emite luz branca com linhas verdes e amarelas.	
	Cromo (Cr) Z = 24	
	O cromo é prateado — extremamente brilhante e reflexivo. O nome vem do grego "chroma" (cor) porque seus compostos têm cores vivas, mas o metal puro é prateado.	
	Cádmio (Cd) Z = 48	
	O cádmio é prateado. Seus compostos são coloridos (amarelo-cádmio, vermelho-cádmio), mas o metal puro é prateado.	
	Cálcio (Ca) Z = 20	
	O cálcio metálico puro é prateado. Oxida ao ar formando camada branca-acinzentada. Algumas referências notam leve tom amarelado-pálido, mas a classificação é prateado.	
	Cério (Ce) Z = 58	
	O cério é prateado. Produz faíscas quando riscado — o brilho metálico é visível na superfície fresca.	
	Césio (Cs) Z = 55	
	O césio é classificado como prateado pelas referências padrão, mas é amplamente descrito como prateado-dourado — com com tom dourado-pálido distinto. É um dos raríssimos metais não-cinza/prateado. A cor dourada vem de transições eletrônicas que absorvem na faixa azul-violeta do espectro.	
	Cúrio (Cm) Z = 96	
	O cúrio é prateado. Tão radioativo que brilha vermelho-púrpura no escuro — a autoirradiação excita os átomos ao redor, emitindo luz visível.	
	Darmstácio (Ds) Z = 110	COR NÃO OBSERVADA
	O darmstácio tem meia-vida de ~11s. Abaixo da platina (cinza), seria teoricamente cinza-prateado. Efeitos relativísticos intensos poderiam torná-lo mais reativo que a platina.	
	Disprósio (Dy) Z = 66	
	O disprósio é prateado.	
	Dúbnio (Db) Z = 105	COR NÃO OBSERVADA
	O dúbnio tem meia-vida de ~28h. Abaixo do tântalo (cinza), cálculos relativísticos sugerem que seria um sólido metálico cinza, possivelmente com tonalidade azulada.	
	Einstênio (Es) Z = 99	
	O einstênio é descrito como prateado. Foi observado a olho nu em 1961, embora a intensa auto-irradiação dificulte estudos prolongados da aparência.	
	Enxofre (S) Z = 16	
	O enxofre é um sólido amarelo vivo — classificado como amarelo. Uma das cores mais distintivas da tabela periódica. A cor vem da absorção de luz azul/violeta pelas moléculas cíclicas S ₈ .	
	Escândio (Sc) Z = 21	
	O escândio é prateado. Oxida lentamente ao ar.	
	Estanho (Sn) Z = 50	
	O estanho é prateado brilhante. Em baixas temperaturas pode se transformar em "estanho cinza" (pó escuro) — a chamada "peste do estanho".	

	Estrôncio (Sr) Z = 38 O estrôncio é prateado. Oxida rapidamente ao ar, escurecendo.	
	Európio (Eu) Z = 63 O európio é prateado. Seus compostos são famosos por luminescência vermelha e azul, mas o metal puro é prateado.	
	Ferro (Fe) Z = 26 O ferro puro é classificado como cinza. Embora associado à ferrugem marrom-avermelhada, o metal polido é cinza prateado. Reflete luz uniformemente no espectro visível.	
	Fleróvio (Fl) Z = 114 O fleróvio tem meia-vida de ~2s. Abaixo do chumbo (cinza-ardósia), mas poderia ser gasoso ou metal volátil por forte acoplamento spin-órbita. Propriedades muito incertas.	COR NÃO OBSERVADA
	Flúor (F) Z = 9 O flúor gasoso é amarelo-pálido — uma cor tênue mas claramente documentada na literatura química. A tonalidade vem de transições eletrônicas na molécula F ₂ que absorvem levemente na faixa violeta/azul do espectro. É o halogênio mais leve e mais reativo.	
	Frâncio (Fr) Z = 87 O frâncio ocorre naturalmente em traços (~20-30 g na crosta terrestre, pelo decaimento de Ac-227), mas nunca foi observado macroscopicamente. Apesar de os efeitos relativísticos serem mais intensos no frâncio do que no cério, isso não o tornaria mais dourado: a estabilização do orbital 7s empurra a frequência de absorção de volta para o ultravioleta, ao contrário do cério, onde a absorção cai na faixa azul-violeta (gerando o tom dourado). Portanto, o frâncio seria provavelmente prateado metálico padrão, sem tom dourado.	COR NÃO OBSERVADA
	Férmio (Fm) Z = 100 O férmio foi descoberto em restos de teste nuclear. Apenas átomos individuais produzidos — cor desconhecida (N/A). Pela analogia com érbio, seria teoricamente prateado.	COR NÃO OBSERVADA
	Fósforo (P) Z = 15 O fósforo branco, estado termodinâmico de referência padrão, é um sólido branco-ceroso translúcido com aspecto leitoso. Na prática não é transparente — forma uma massa sólida esbranquiçada. Vale notar que a forma alotrópica mais estável em condições ambientes é o fósforo preto (cinza-escuro), seguido pelo violeta e o vermelho. Este é um caso raro em que o estado de referência não coincide com a forma mais estável.	
	Gadolínio (Gd) Z = 64 O gadolínio é prateado brilhante.	
	Germânio (Ge) Z = 32 O germânio é cinza com brilho metálico. Semicondutor com aparência semelhante ao silício.	
	Gálio (Ga) Z = 31 O gálio é prateado brilhante. Derrete perto da temperatura corporal, formando poças espelhadas quando líquido.	
	Hidrogênio (H) Z = 1 O hidrogênio é um gás incolor e inodoro. Quando liquefeito forma um líquido transparente. No estado gasoso é completamente incolor.	INCOLOR
	Háfnio (Hf) Z = 72 O háfnio é cinza metálico. Quimicamente quase idêntico ao zircônio, com aparência semelhante.	
	Hássio (Hs) Z = 108 O hássio tem meia-vida de ~9s. Abaixo do ósmio (o metal mais azulado), poderia ter tonalidade azulada semelhante. Cálculos sugerem propriedades ópticas possivelmente alteradas por efeitos relativísticos intensos.	COR NÃO OBSERVADA
	Hélio (He) Z = 2 O hélio é um gás nobre totalmente incolor e inodoro. Mesmo liquefeito, permanece incolor. Em tubos de descarga emite brilho alaranjado, mas o gás puro não tem cor.	INCOLOR
	Hólmio (Ho) Z = 67 O hólmio é prateado. Seus compostos mudam de cor conforme a iluminação, mas o metal puro é prateado.	
	Iodo (I) Z = 53 O iodo sólido forma cristais muito escuros, quase pretos, com brilho metálico e reflexos violeta. Sublima facilmente, produzindo vapores violeta intenso. O nome vem do grego "íodes" (violeta).	

	Irídio (Ir) Z = 77 O irídio é prateado. O nome vem de Íris (arco-íris) pelas cores variadas de seus sais, mas o metal puro é prateado.	
	Itérbio (Yb) Z = 70 O itérbio é prateado.	
	Lantânio (La) Z = 57 O lantânio é prateado. Oxida rapidamente ao ar, escurecendo.	
	Laurêncio (Lr) Z = 103 O laurêncio encerra os actinoides. Meia-vida ~10h. Cor desconhecida. Análogo ao lutécio, seria teoricamente prateado.	COR NÃO OBSERVADA
	Livermório (Lv) Z = 116 O livermório tem meia-vida de ~60ms. Abaixo do polônio (prateado), poderia ser sólido metálico ou semimetal volátil. Cor teórica impossível de determinar com confiança.	COR NÃO OBSERVADA
	Lutécio (Lu) Z = 71 O lutécio é prateado.	
	Lítio (Li) Z = 3 O lítio metálico recém-cortado é prateado brilhante. Oxida rapidamente ao ar, escurecendo para cinza. Classificado como prateado nas referências.	
	Magnésio (Mg) Z = 12 O magnésio é um metal prateado que forma rapidamente uma fina camada de óxido branco-acinzentada ao ar. O metal polido é brilhante e prateado.	
	Manganês (Mn) Z = 25 O manganês é cinza-prateado. A tonalidade rosada por vezes mencionada é característica dos sais de Mn ²⁺ em solução, não do metal puro, que é estritamente cinza-prateado.	
	Meitnério (Mt) Z = 109 O meitnério (homenagem a Lise Meitner) tem meia-vida de ~7s. Abaixo do irídio (prateado), seria teoricamente prateado. Jamais observado em quantidade visível.	COR NÃO OBSERVADA
	Mendelévio (Md) Z = 101 O mendelévio (homenagem a Mendeleev) — produzido apenas ~17 átomos por vez. Cor desconhecida. Pela analogia com túlio, seria teoricamente prateado.	COR NÃO OBSERVADA
	Mercúrio (Hg) Z = 80 O mercúrio é prateado — líquido à temperatura ambiente, com brilho metálico intenso e alta reflexividade.	
	Molibdênio (Mo) Z = 42 O molibdênio é cinza metálico brilhante.	
	Moscóvio (Mc) Z = 115 O moscóvio tem meia-vida de ~0,6s. Abaixo do bismuto (cinza), poderia ser um semimetal ou metal com propriedades exóticas. Efeitos relativísticos tornam as previsões muito incertas.	COR NÃO OBSERVADA
	Neodímio (Nd) Z = 60 O neodímio é prateado. Seus sais são rosados/violeta, mas o metal puro é prateado.	
	Netúnio (Np) Z = 93 O netúnio é prateado. Oxida ao ar, escurecendo.	
	Neônio (Ne) Z = 10 O neônio é um gás nobre completamente incolor. Famoso pela cor vermelho-alaranjada em tubos de descarga (letreiros de neon), mas o gás puro é incolor e inodoro.	INCOLOR
	Nihônio (Nh) Z = 113 O nihônio tem meia-vida de ~10s. Abaixo do tálio (prateado), seria teoricamente metálico. Cálculos relativísticos sugerem que poderia ser menos metálico que o esperado.	COR NÃO OBSERVADA
	Nitrogênio (N) Z = 7 O nitrogênio gasoso é completamente incolor e inodoro. Mesmo liquefeito, permanece incolor.	INCOLOR

	Nióbio (Nb) Z = 41 O níobio é cinza metálico. Quando anodizado produz cores iridescentes espetaculares, mas o metal puro é cinza.	
	Nobélio (No) Z = 102 O nobélio (homenagem a Alfred Nobel) tem meia-vida de ~58 min. Cor desconhecida. Análogo ao itérbio, seria teoricamente prateado.	COR NÃO OBSERVADA
	Níquel (Ni) Z = 28 O níquel é cinza com brilho prateado.	
	Oganessônio (Og) Z = 118 O oganessônio tem meia-vida de ~0,7ms. Apesar de ser gás nobre, cálculos preveem que seria sólido à temperatura ambiente e possivelmente semicondutor — radicalmente diferente dos outros gases nobres. Cor puramente teórica.	COR NÃO OBSERVADA
	Ouro (Au) Z = 79 O ouro é classificado como dourado — amarelo-dourado inconfundível. Junto com o cobre e o céσιο, é um dos únicos metais com cor distinta. A cor vem de efeitos relativísticos nos elétrons internos que alteram os níveis de energia e absorvem luz azul.	
	Oxigênio (O) Z = 8 O oxigênio gasoso é incolor. Quando liquefeito torna-se azul-pálido devido a transições eletrônicas que absorvem luz vermelha, mas no estado gasoso é completamente incolor.	INCOLOR
	Paládio (Pd) Z = 46 O paládio é prateado brilhante, semelhante à platina.	
	Platina (Pt) Z = 78 A platina é cinza-branca com brilho sofisticado. Não oxida, mantendo seu aspecto inalterado indefinidamente.	
	Plutônio (Pu) Z = 94 O plutônio recém-preparado é prateado brilhante, mas oxida rapidamente para cinza-amarronzado. Possui 7 alótropos, o que faz sua aparência variar conforme a fase cristalina.	
	Polônio (Po) Z = 84 O polônio é prateado. Sua intensa radioatividade faz com que brilhe azulado no escuro, ionizando o ar ao redor.	
	Potássio (K) Z = 19 O potássio recém-cortado é prateado brilhante, oxidando em segundos ao ar para cinza opaco.	
	Praseodímio (Pr) Z = 59 O praseodímio é prateado. O nome significa "gêmeo verde" pela cor de seus sais, mas o metal puro é prateado, embora desenvolva camada de óxido esverdeada ao ar.	
	Prata (Ag) Z = 47 A prata é o metal mais reflexivo. Seu brilho branco-prateado intenso vem da reflexão eficiente de quase toda luz visível.	
	Promécio (Pm) Z = 61 O promécio é prateado. Único lantanídeo sem isótopos estáveis, mas amostras macroscópicas já foram preparadas e é classificado como prateado nas referências.	
	Protactínio (Pa) Z = 91 O protactínio é prateado brilhante, mantendo o brilho por algum tempo ao ar.	
	Radônio (Rn) Z = 86 O radônio é um gás incolor. Quando concentrado pode emitir fosforescência por autoirradiação, mas o gás em si é incolor.	INCOLOR
	Roentgênio (Rg) Z = 111 O roentgênio tem meia-vida de ~26s. Abaixo do ouro (dourado), cálculos relativísticos sugerem que poderia ser prateado — os efeitos que dão cor ao ouro se inverteriam no Rg, tornando-o o "anti-ouro".	COR NÃO OBSERVADA
	Rubídio (Rb) Z = 37 O rubídio é prateado. O nome vem do latim "rubidus" (vermelho-escuro) por suas linhas espectrais, mas o metal puro é prateado. Oxida instantaneamente ao ar.	
	Rutherfórdio (Rf) Z = 104 O rutherfórdio jamais foi observado macroscopicamente (meia-vida ~1h). Abaixo do háfnio (cinza), seria teoricamente um metal cinza-prateado semelhante aos metais do grupo 4.	COR NÃO OBSERVADA

	Rutênio (Ru) Z = 44 O rutênio é prateado. Não oxida ao ar, mantendo brilho metálico.
	Rádío (Ra) Z = 88 O rádio é prateado. Escurece rapidamente ao ar para preto. Sua radioatividade excita o nitrogênio do ar, produzindo luminescência azulada.
	Rênio (Re) Z = 75 O rênio é cinza metálico brilhante.
	Ródio (Rh) Z = 45 O ródio é prateado — extremamente brilhante e reflexivo. O nome vem do grego "rhodon" (rosa) pela cor rosada de seus sais, mas o metal é prateado.
	Samário (Sm) Z = 62 O samário é prateado. Mais estável ao ar que outros lantanoides, mantendo o brilho por mais tempo.
	Seabórgio (Sg) Z = 106 COR NÃO OBSERVADA O seabórgio tem meia-vida de ~2 min. Abaixo do tungstênio (cinza-aço), seria teoricamente cinza-prateado metálico. Efeitos relativísticos poderiam alterar levemente suas propriedades ópticas.
	Selênio (Se) Z = 34 O selênio na forma trigonal (mais estável) é cinza metálico. Na forma amorfa pode ser vermelho-vivo ou preto vítreo.
	Silício (Si) Z = 14 O silício cristalino é cinza-escuro com brilho metálico. Como semicondutor, reflete parcialmente na faixa cinza-azulada.
	Sódio (Na) Z = 11 O sódio recém-cortado é prateado brilhante. Oxida em segundos ao ar, tornando-se cinza opaco.
	Tecnécio (Tc) Z = 43 O tecnécio é prateado. Embora radioativo, amostras macroscópicas foram produzidas e observadas: prateado metálico, consistente com sua posição entre Mo e Ru.
	Telúrio (Te) Z = 52 O telúrio é prateado — semimetal com brilho metálico.
	Tenessino (Ts) Z = 117 COR NÃO OBSERVADA O tenessino tem meia-vida de ~51ms. A tendência dos halogênios (gás → gás → líquido → sólido) sugere que seria sólido, possivelmente metálico e escuro, talvez preto.
	Titânio (Ti) Z = 22 O titânio é prateado. Quando anodizado pode exibir cores variadas (azul, roxo, dourado) por interferência na camada de óxido, mas o metal puro polido é prateado brilhante.
	Tungstênio (W) Z = 74 O tungstênio é cinza-aço. O símbolo W vem de "Wolfram".
	Tálio (Tl) Z = 81 O tálio é prateado. O nome vem do grego "thallos" (ramo verde) pela sua linha espectral verde, mas o metal puro é prateado.
	Tântalo (Ta) Z = 73 O tântalo é cinza quando bruto, mas polido torna-se prateado brilhante.
	Térbio (Tb) Z = 65 O térbio é prateado. Seus compostos emitem verde brilhante, mas o metal puro é prateado.
	Tório (Th) Z = 90 O tório é prateado. Escurece lentamente ao ar para cinza-escuro, depois preto.
	Túlio (Tm) Z = 69 O túlio é prateado.
	Urânio (U) Z = 92 O urânio é prateado. Oxida ao ar formando camadas progressivamente mais escuras.



Vanádio (V) Z = 23

O vanádio é prateado. Seus compostos são famosos por cores variadas (o nome vem de Vanadis, deusa da beleza), mas o metal puro é prateado.



Xenônio (Xe) Z = 54

INCOLOR

O xenônio é um gás incolor e inodoro. Em tubos de descarga emite luz azul-lavanda.



Zinco (Zn) Z = 30

O zinco é branco-prateado brilhante com levíssimo tom azulado. Ao ar, desenvolve uma pátina fosca acinzentada.



Zircônio (Zr) Z = 40

O zircônio é prateado, resistente à corrosão.



Érbio (Er) Z = 68

O érbio é prateado. Seus compostos são caracteristicamente rosa/vermelho, mas o metal puro é prateado.



Índio (In) Z = 49

O índio é prateado. O nome vem da linha espectral índigo que o identificou, mas o metal puro é prateado.



Ítrio (Y) Z = 39

O ítrio é prateado. Estável ao ar graças à camada de óxido protetor.



Ósmio (Os) Z = 76

O ósmio é cinza-ardósia — o mais azulado dos metais. A tonalidade azulada é visível em amostras polidas e o distingue de outros metais do grupo da platina.