

Memahami Golongan dalam Tabel Periodik: Arti IA–VIIIA vs 1–18

10 Agustus 2026 • Simulasi

Dua baris nomor di atas tabel periodik — IA sampai VIIIA dan 1 sampai 18 — menunjuk kolom yang sama. Artikel ini menjelaskan arti keduanya, tabel konversi lengkap, dan tiga jebakan yang sering keluar di soal.

Tabel Periodik Unsur
110 unsur — video, infografis, PDF, dan Wikipedia

Q Cari unsur (Contoh: Gold, Fe, 79)...

Mode Belajar

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18

1A 2A 3A 4A 5A 6A 7A 8A 9A 10A 11A 12A 13A 14A 15A 16A 17A 18A

1 H Hidrogen 1.008

2 He Helium 4.003

3 Li Litium 6.941

4 Be Berilium 9.012

5 B Boron 10.811

6 C Karbon 12.011

7 N Nitrogen 14.007

8 O Oksigen 15.999

9 F Fluor 18.998

10 Ne Neon 20.180

11 Na Natrium 22.990

12 Mg Magnesium 24.305

13 Al Aluminium 26.982

14 Si Silikon 28.086

15 P Fosfor 30.974

16 S Belerang 32.06

17 Cl Klorin 35.45

18 Ar Argon 39.948

19 K Kalium 39.098

20 Ca Kalsium 40.078

21 Sc Skandium 44.956

22 Ti Tantalum 47.867

23 V Vanadium 50.942

24 Cr Kromium 51.996

25 Mn Mangan 54.938

26 Fe Besi 55.845

27 Co Kobalt 58.933

28 Ni Nikel 58.693

29 Cu Tembaga 63.546

30 Zn Seng 65.38

31 Ga Gallium 69.723

32 Ge Germanium 72.630

33 As Arsenik 74.922

34 Se Selenium 78.96

35 Br Bromin 79.904

36 Kr Kripton 83.798

37 Rb Rubidium 85.468

38 Sr Strontium 87.62

39 Y Yttrium 88.906

40 Zr Zirkonium 91.224

41 Nb Niobium 92.906

42 Mo Molibdenum 95.94

43 Tc Technetium 98

44 Ru Rutenium 101.07

45 Rh Rodium 102.91

46 Pd Paladium 106.42

47 Ag Perak 107.87

48 Cd Kadmium 112.41

49 In Indium 114.82

50 Sn Timah 118.71

51 Sb Stibium 121.76

52 Te Telurium 127.6

53 I Iodin 126.905

54 Xe Xenon 131.29

55 Cs Sesium 132.91

56 Ba Barium 137.33

57-71 Lantanida

72 Hf Hafnium 178.49

73 Ta Tantalum 180.93

74 W Wolfram 183.84

75 Re Rhenium 186.21

76 Os Osmium 190.23

77 Ir Iridium 192.22

78 Pt Platina 195.08

79 Au Emas 196.97

80 Hg Raksa 200.59

81 Tl Thallium 204.38

82 Pb Timbal 207.2

83 Bi Bismut 208.98

84 Po Polonium 209

85 At Astatin 210

86 Rn Radon 222

87 Fr Fransium 223

88 Ra Radium 226

89-103 Aktinida

104 Rf Rutherfordium 261

105 Db Dubnium 262

106 Sg Seaborgium 266

107 Bh Bohrium 264

108 Hs Hassium 277

109 Mt Meitnerium 268

110 Ds Darmstadtium 281

111 Rg Roentgenium 282

112 Cn Copernicium 285

113 Nh Nihonium 286

114 Fl Flerovium 289

115 Mc Moscovium 288

116 Lv Livermorium 293

117 Ts Tenness 289

118 Og Oganesson 294

57-71 La Lantanum 138.91

58 Ce Sesium 140.12

59 Pr Praseodymium 140.91

60 Nd Neodimium 144.24

61 Pm Prometium 145

62 Sm Samarium 150.36

63 Eu Europium 151.96

64 Gd Gadolinium 157.25

65 Tb Terbitum 158.93

66 Dy Disprosium 162.5

67 Ho Holmium 164.93

68 Er Eritium 167.26

69 Tm Tulium 168.93

70 Yb Ytterbium 173.05

71 Lu Lutetium 174.97

89 Ac Aktinium 227

90 Th Thorium 232.04

91 Pa Protaktinium 231.04

92 U Uranium 238.03

93 Np Neptunium 237

94 Pu Plutonium 244

95 Am Amerisium 243

96 Cm Kadmium 247

97 Bk Berkelium 247

98 Cf Californium 251

99 Es Einsteinium 252

100 Fm Fermium 257

101 Md Mendelevium 258

102 No Nobelium 259

103 Lr Lawrencium 262

Kelompokkan menurut: Sifat (logam / nonlogam) Warna Warna bawaan Pembagian yang paling umum dipakai di kelas.

Logam Nonlogam Metaloid Gas Mulia

Lihat bagian atas tabel periodik mana pun — hampir selalu ada **dua baris angka**. Satu baris menghitung lurus dari 1 sampai 18. Satu lagi memakai angka Romawi dengan huruf: IA, IIA, IIIB, sampai VIIIA. Murid yang baru berkenalan dengan tabel periodik wajar bertanya: yang mana yang benar?

Jawabannya: **dua-duanya benar**. Keduanya menunjuk kolom yang sama, hanya lahir dari generasi yang berbeda. Artikel ini menjelaskan arti masing-masing, cara mengubah satu ke yang lain, dan tiga jebakan yang paling sering keluar di soal.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
IA	IIA	IIIB	IVB	VB	VIB	VIIIB	VIIIB	VIIIB	VIIIB	IB	IIIB	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA

Dua notasi golongan berdampingan: 1–18 (IUPAC) di atas, IA–VIIIA (sistem lama) di bawah. Perhatikan VIIIB yang melebar menaungi tiga kolom sekaligus.

Apa itu golongan?

Golongan adalah **kolom tegak** di tabel periodik. Unsur-unsur yang satu kolom punya sifat kimia yang mirip — litium, natrium, dan kalium sama-sama logam lunak yang bereaksi hebat dengan air, padahal massa atomnya jauh berbeda.

Kemiripan itu bukan kebetulan. Unsur sekolom punya **jumlah elektron valensi yang sama** — elektron di kulit terluar, yang menentukan bagaimana sebuah atom berikatan. Karena “tangan untuk bergandengan”-nya sama banyak, kelakuan kimianya pun serupa.

Sistem lama: IA sampai VIIIA (dan IB sampai VIIIB)

Sistem yang lebih tua memakai angka Romawi dengan dua huruf:

- **Huruf A** untuk *golongan utama* — kolom-kolom di blok s dan p (dua kolom paling kiri dan enam paling kanan).
- **Huruf B** untuk *golongan transisi* — kolom-kolom logam di tengah tabel.

Untuk golongan utama, angka Romawinya sekaligus memberi tahu **jumlah elektron valensi**: golongan IA punya satu, IIA punya dua, VIIA punya tujuh. Inilah alasan sistem lama tetap disukai guru — nomornya bermakna, bukan sekadar urutan.

Sistem inilah yang masih dipakai kebanyakan buku pelajaran dan soal ujian di Indonesia. Kalau soal berbunyi “unsur golongan IIA”, yang dimaksud kolom kedua dari kiri.

Sistem IUPAC: 1 sampai 18

Masalah sistem lama: dunia sempit punya **dua varian yang saling bertentangan**. Versi Amerika dan versi Eropa lama memasang huruf A dan B di tempat yang berbeda untuk golongan transisi — kolom yang sama bisa disebut IIIB di satu buku dan IIIA di buku lain. Untuk mengakhiri kebingungan itu, IUPAC menetapkan penomoran lurus **1 sampai 18** dari kiri ke kanan, tanpa huruf, tanpa varian.

Buku Indonesia memakai varian Amerika untuk notasi lamanya: A untuk golongan utama, B untuk transisi.

Tabel konversi lengkap

IUPAC	Notasi lama	Nama populer
1	IA	Logam alkali (kecuali hidrogen)
2	IIA	Logam alkali tanah
3	IIIB	Golongan skandium (+ lantanida & aktinida)
4–7	IVB–VIIB	Logam transisi
8, 9, 10	IIIB	Tiga kolom: besi, kobalt, nikel
11	IB	Golongan tembaga (logam mata uang)
12	IIB	Golongan seng
13	IIIA	Golongan boron
14	IVA	Golongan karbon
15	VA	Golongan nitrogen
16	VIA	Golongan oksigen (kalkogen)
17	IIIA	Halogen
18	IIIA	Gas mulia

Tiga jebakan yang sering keluar di soal

- Hidrogen ada di kolom IA, tapi bukan logam alkali.** Ia menumpang kolom itu karena punya satu elektron valensi, padahal ia nonlogam berwujud gas. Soal yang meminta “logam alkali” tidak pernah menerima hidrogen sebagai jawaban.
- IIIB melebar tiga kolom.** Golongan 8, 9, dan 10 (deret besi-kobalt-nikel) semuanya bernotasi IIIB — satu-satunya notasi lama yang menaungi lebih dari satu kolom. Itulah kenapa notasi lama hanya sampai “delapan” padahal kolomnya delapan belas.
- Golongan 3 itu IIB, bukan IIIA.** Huruf A baru muncul lagi di kolom 13. Urutannya memang tidak intuitif: IA, IIA, lalu melompat ke IIB–IIIB–IB–IIB, baru kembali IIIA sampai VIIIA.

Cara cepat membaca soal

Soal model “unsur golongan VIIA periode 3” tinggal dibaca sebagai koordinat: golongan VIIA = kolom 17, periode 3 = baris ketiga. Jawabannya klorin. Kalau tabel Anda hanya mencantumkan 1–18, konversikan dulu hurufnya dengan tabel di atas — atau pakai tabel yang mencantumkan keduanya.

Tabel Periodik Unsur

Pembagian warna berdasarkan: Golongan

118 unsur · nama Indonesia · versi interaktif dengan video & data lengkap

simu

simu.konsep.com

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
IA	IIA	IIIB	IVB	VB	VIB	VIB	VIII	VIII	VIII	IB	IB	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
1 H Hydrogen 1.008																	2 He Helium 4.0026
3 Li Lithium 6.94	4 Be Beryllium 9.0122											5 B Boron 10.81	6 C Karbon 12.011	7 N Nitrogen 14.007	8 O Oksigen 15.999	9 F Fluorin 18.998	10 Ne Neon 20.180
11 Na Natrium 22.990	12 Mg Magnesium 24.305											13 Al Aluminium 26.982	14 Si Silikon 28.086	15 P Fosfor 30.974	16 S Belerang 32.06	17 Cl Klorin 35.45	18 Ar Argon 39.948
19 K Kalium 39.098	20 Ca Kalsium 40.078	21 Sc Skandium 44.956	22 Ti Titanium 47.867	23 V Vanadium 50.942	24 Cr Kromium 51.996	25 Mn Mangan 54.938	26 Fe Besi 55.845	27 Co Kobalt 58.933	28 Ni Nikel 58.693	29 Cu Tembaga 63.546	30 Zn Seng 65.38	31 Ga Gallium 69.723	32 Ge Germanium 72.630	33 As Arsen 74.922	34 Se Selenium 78.96	35 Br Bromin 79.904	36 Kr Kripton 83.798
37 Rb Rubidium 85.468	38 Sr Strontium 87.62	39 Y Ytrium 88.906	40 Zr Zirkonium 91.224	41 Nb Niobium 92.906	42 Mo Molibdenum 95.95	43 Tc Teknesium (98)	44 Ru Rutenium 101.07	45 Rh Rodium 102.91	46 Pd Paladium 106.42	47 Ag Perak 107.87	48 Cd Kadmium 112.41	49 In Indium 114.82	50 Sn Timah 118.71	51 Sb Antimon 121.76	52 Te Telurium 127.6	53 I Iodin 126.90	54 Xe Xenon 131.29
55 Cs Sesium 132.91	56 Ba Barium 137.33	57-71	72 Hf Hafnium 178.49	73 Ta Tantalum 180.95	74 W Wolfram 183.84	75 Re Reniun 186.21	76 Os Osmium 190.23	77 Ir Iridium 192.22	78 Pt Platina 195.08	79 Au Emas 196.97	80 Hg Raksa 200.59	81 Tl Thallium 204.38	82 Pb Timbal 207.2	83 Bi Bismut 208.98	84 Po Polonium (209)	85 At Astatin (210)	86 Rn Radon (222)
87 Fr Francium (223)	88 Ra Radium (226)	89-103	104 Rf Rutherfordium (261)	105 Db Dubnium (268)	106 Sg Seaborgium (269)	107 Bh Bohrium (270)	108 Hs Hassium (271)	109 Mt Meitnerium (272)	110 Ds Darmstadtium (281)	111 Rg Roentgenium (282)	112 Cn Kopernisium (285)	113 Nh Nihonium (286)	114 Fl Flerovium (289)	115 Mc Moscovium (290)	116 Lv Livermorium (293)	117 Ts Tennessin (294)	118 Og Oganeson (294)
57 La Lantanum 138.91	58 Ce Seriun 140.12	59 Pr Praseodimium 140.91	60 Nd Neodimium 144.24	61 Pm Prometium (145)	62 Sm Samarium 150.36	63 Eu Europium 151.96	64 Gd Gadolinium 157.25	65 Tb Terbium 158.93	66 Dy Dysprosium 162.50	67 Ho Holmium 164.93	68 Er Erbium 167.26	69 Tm Terimium 168.93	70 Yb Ytterbium 173.05	71 Lu Lutetium 174.97			
89 Ac Aktinium (227)	90 Th Torium 232.04	91 Pa Protaktinium 231.04	92 U Uranium 238.03	93 Np Neptunium (237)	94 Pu Plutonium (244)	95 Am Amerisium (243)	96 Cm Kuriun (247)	97 Bk Berkelium (247)	98 Cf Kalifornium (251)	99 Es Einsteinium (252)	100 Fm Fermium (257)	101 Md Mendelevium (258)	102 No Nobelium (259)	103 Lr Lawrensium (262)			

Tabel periodik dengan pewarnaan menurut golongan — tiap kelompok satu warna, kedua notasi tercantum di kepala kolom.

Lihat langsung di tabel interaktif

Tabel yang sama hidup sebagai aplikasi interaktif: ganti pewarnaannya ke golongan, blok s/p/d/f, jenis logam, atau sifat oksida dengan sekali klik — lalu klik unsur mana pun untuk melihat data lengkapnya (konfigurasi elektron, titik leleh dan didih, keelektronegatifan), infografis, plus video untuk unsur-unsur tertentu. Nama Indonesia dan Inggris tampil berdampingan, dan ada mode gelap untuk yang belajar malam hari.

Tabel Periodik Unsur

118 unsur — video, infografis, PDF, dan Wikipedia

Cari unsur (Contoh: Gold, Fe, 79)...

Mode Belajar

simu

1 IA	2 IIA	3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8	9 VIIIB	10	11 IB	12 IIB	13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA
1 H 1.008 Hidrogen																	2 He 4.0026 Helium
3 Li 6.94 Litium	4 Be 9.0122 Beryllium											5 B 10.81 Boron	6 C 12.011 Karbon	7 N 14.007 Nitrogen	8 O 15.999 Oksigen	9 F 18.998 Fluorin	10 Ne 20.180 Neon
11 Na 22.990 Natrium	12 Mg 24.305 Magnesium											13 Al 26.982 Aluminium	14 Si 28.085 Silikon	15 P 30.974 Fosfor	16 S 32.06 Belerang	17 Cl 35.45 Klorin	18 Ar 39.948 Argon
19 K 39.098 Kalium	20 Ca 40.078 Kalsium	21 Sc 44.956 Skandium	22 Ti 47.867 Titanium	23 V 50.942 Vanadium	24 Cr 51.996 Kromium	25 Mn 54.938 Mangan	26 Fe 55.845 Besi	27 Co 58.933 Kobalt	28 Ni 58.693 Nikel	29 Cu 63.546 Tembaga	30 Zn 65.38 Seng	31 Ga 69.723 Gallium	32 Ge 72.630 Germanium	33 As 74.922 Arsen	34 Se 78.96 Selenium	35 Br 79.904 Bromin	36 Kr 83.796 Krypton
37 Rb 85.468 Rubidium	38 Sr 87.62 Strontium	39 Y 88.906 Itium	40 Zr 91.224 Zirkonium	41 Nb 92.906 Niobium	42 Mo 95.95 Molibdenum	43 Tc 98 Teknesium	44 Ru 101.07 Rutenium	45 Rh 101.07 Rodium	46 Pd 106.42 Paladium	47 Ag 107.87 Perak	48 Cd 112.41 Kadmium	49 In 114.82 Indium	50 Sn 118.71 Timah	51 Sb 121.76 Antimon	52 Te 127.60 Telurium	53 I 126.90 Iodin	54 Xe 131.29 Xenon
55 Cs 132.91 Sesium	56 Ba 137.33 Barium	57-71 Lantanida	72 Hf 178.49 Hafnium	73 Ta 180.95 Tantalum	74 W 183.84 Wolfram	75 Re 186.21 Rhenium	76 Os 190.23 Osmium	77 Ir 192.22 Iridium	78 Pt 195.08 Platina	79 Au 196.97 Emas	80 Hg 200.59 Raksa	81 Tl 204.38 Timbal	82 Pb 207.2 Timbal	83 Bi 208.98 Bismut	84 Po (209) Polonium	85 At (210) Astatin	86 Rn (222) Radon
87 Fr (223) Francium	88 Ra (226) Radium	89-103 Aktinida	104 Rf (261) Rutherfordium	105 Db (268) Dubnium	106 Sg (269) Seaborgium	107 Bh (270) Bohrium	108 Hs (277) Hassium	109 Mt (278) Meitnerium	110 Ds (281) Darmstadtium	111 Rg (282) Roentgenium	112 Cn (285) Copernicium	113 Nh (286) Nihonium	114 Fl (289) Flerovium	115 Mc (290) Moscovium	116 Lv (293) Livermorium	117 Ts (294) Tennessin	118 Og (294) Oganesson
57-71 La 138.91 Lantanum	58 Ce 140.12 Selenium	59 Pr 140.91 Praseodimium	60 Nd 144.24 Neodimium	61 Pm (145) Prometium	62 Sm 150.36 Samarium	63 Eu 151.96 Europium	64 Gd 157.25 Gadolinium	65 Tb 158.93 Terbium	66 Dy 162.50 Dysprosium	67 Ho 164.93 Holmium	68 Er 167.26 Erbium	69 Tm 168.93 Terbium	70 Yb 173.05 Ytterbium	71 Lu 174.97 Lutetium			
89-103 Ac (227) Aktinium	90 Th 232.04 Torium	91 Pa 231.04 Protaktinium	92 U 238.03 Uranium	93 Np (237) Neptunium	94 Pu (244) Plutonium	95 Am (243) Amerisium	96 Cm (247) Kuriium	97 Bk (247) Berkelium	98 Cf (251) Kalifornium	99 Es (252) Einsteinium	100 Fm (257) Fermium	101 Md (258) Mendelevium	102 No (259) Nobelium	103 Lr (262) Lawrensium			

Kelompokkan menurut

Sifat (logam / nonlogam)

Warna

Warna bawaan

Pembagian yang paling umum dipakai di kelas.

Logam

Nonlogam

Metaloid

Gas Mulia

Aplikasi tabel periodik interaktif – klik gambar untuk membukanya.

[Buka Tabel Periodik Interaktif](#) → (gratis, cukup daftar akun)

Butuh versi cetak untuk ditempel di kelas? Keenam varian PDF-nya — termasuk pewarnaan golongan seperti gambar di atas — bisa diunduh gratis di [halaman materi Tabel Periodik Siap Cetak](#).

Belajar lebih seru dengan simulasi interaktif

Simu punya ratusan simulasi interaktif Kurikulum Merdeka yang berjalan langsung di browser — tanpa instal apa pun. Jelajahi katalognya di simu.konsep.com/simulasi.

Mulai dengan akun gratis

Akun gratis membuka katalog lengkap, simulasi & materi yang bertanda terbuka, serta soal dan jawaban di tiap bab kurikulum.

simu.konsep.com/register

Ingin semua simulasi terbuka? Lihat paket berlangganan di simu.konsep.com/pricing

Artikel ini tersedia daring di simu.konsep.com/artikel/golongan-tabel-periodik