

العناصر الكيميائية : الرموز والمميزات

طبيعة العنصر الكيميائي	المجموعة	الحالة عند 0°C ; 1atm	M (g. mol ⁻¹)	Z	الرمز الكيميائي	الاسم بالفرنسية	الاسم بالعربية
طبيعي	<i>Non-métaux</i>	غاز	1	1	H	Hydrogène	الهيدروجين
طبيعي	<i>Gaz nobles</i>	غاز	4	2	He	Hélium	الهيليوم
طبيعي	Métaux alcalins	صلب	6,9	3	Li	Lithium	الليثيوم
طبيعي	Alcalino-terreux	صلب	9	4	Be	Béryllium	البيريليوم
طبيعي	Métalloïdes	صلب	10,8	5	B	Bore	البور
طبيعي	<i>Non-métaux</i>	صلب	12	6	C	Carbone	الكربون
طبيعي	<i>Non-métaux</i>	غاز	14	7	N	Nitrogène	الأزوت
طبيعي	<i>Non-métaux</i>	غاز	16	8	O	Oxygène	الأوكسجين
طبيعي	Halogènes	غاز	19	9	F	Fluor	الفلور
طبيعي	<i>Gaz nobles</i>	غاز	20,2	10	Ne	Néon	النيون
طبيعي	Métaux alcalins	صلب	23	11	Na	Sodium	الصوديوم
طبيعي	Alcalino-terreux	صلب	24,3	12	Mg	Magnésium	المغنيزيوم
طبيعي	Métaux pauvres	صلب	27	13	Al	Aluminium	الألومنيوم
طبيعي	Métalloïdes	صلب	28,1	14	Si	Silicium	السليسيوم
طبيعي	<i>Non-métaux</i>	صلب	31,1	15	P	Phosphore	الفوسفور
طبيعي	<i>Non-métaux</i>	صلب	32,1	16	S	Soufre	الكبريت
طبيعي	Halogènes	غاز	35,5	17	Cl	Chlore	الكلور
طبيعي	<i>Gaz nobles</i>	غاز	39,9	18	Ar	Argon	الأرغون
طبيعي	Métaux alcalins	صلب	39,1	19	K	Potassium	البوتاسيوم
طبيعي	Alcalino-terreux	صلب	40,1	20	Ca	Calcium	الكالسيوم
طبيعي	Métaux de transition	صلب	45	21	Sc	Scandium	السكانديوم
طبيعي	Métaux de transition	صلب	47,9	22	Ti	Titan	التيتان
طبيعي	Métaux de transition	صلب	50,9	23	V	Vanadium	الفاناديوم
طبيعي	Métaux de transition	صلب	52	24	Cr	Chrome	الكروم
طبيعي	Métaux de transition	صلب	54,9	25	Mn	Manganèse	المنغنيز
طبيعي	Métaux de transition	صلب	55,8	26	Fe	Fer	الحديد
طبيعي	Métaux de transition	صلب	58,9	27	Co	Cobalt	الكوبالت
طبيعي	Métaux de transition	صلب	58,7	28	Ni	Nickel	النيكل
طبيعي	Métaux de transition	صلب	63,5	29	Cu	Cuivre	النحاس
طبيعي	Métaux pauvres	صلب	65,4	30	Zn	Zinc	الزنك

العناصر الكيميائية : الرموز والمميزات

طبيعة العنصر الكيميائي	المجموعة	الحالة عند 0°C ; 1atm	M (g. mol ⁻¹)	Z	الرمز الكيميائي	الاسم بالفرنسية	الاسم بالعربية
طبيعي	Métaux pauvres	صلب	69,7	31	Ga	Gallium	الغاليوم
طبيعي	Métalloïdes	صلب	72,6	32	Ge	Germanium	الجرمانيوم
طبيعي	Métalloïdes	صلب	74,9	33	As	Arsenic	الزرنخ
طبيعي	<i>Non-métaux</i>	صلب	79	34	Se	Sélénium	السيلينيوم
طبيعي	Halogènes	سائل	79,9	35	Br	Brome	البروم
طبيعي	<i>Gaz nobles</i>	غاز	83,8	36	Kr	Krypton	الكريبتون
طبيعي	Métaux alcalins	صلب	85,5	37	Rb	Rubidium	الروبيديوم
طبيعي	Alcalino-terreux	صلب	87,6	38	Sr	Strontium	السترونتيوم
طبيعي	Métaux de transition	صلب	88,9	39	Y	Yttrium	الإيتريوم
طبيعي	Métaux de transition	صلب	91,2	40	Zr	Zirconium	الزركونيوم أو الزرقون
طبيعي	Métaux de transition	صلب	92,9	41	Nb	Niobium	النيوبيوم
طبيعي	Métaux de transition	صلب	95,9	42	Mo	Molybdène	الموليبدينوم
طبيعي	Métaux de transition	صلب	98,9	43	Tc	Technétium	التكنيشيوم
طبيعي	Métaux de transition	صلب	101,1	44	Ru	Ruthénium	الروثينيوم
طبيعي	Métaux de transition	صلب	102,9	45	Rh	Rhodium	الروديوم
طبيعي	Métaux de transition	صلب	106,4	46	Pd	Palladium	البالاديوم
طبيعي	Métaux de transition	صلب	107,9	47	Ag	Argent	الفضة
طبيعي	Métaux pauvres	صلب	112,4	48	Cd	Cadmium	الكاديوم
طبيعي	Métaux pauvres	صلب	114,8	49	In	Indium	إنديوم
طبيعي	Métaux pauvres	صلب	118,7	50	Sn	Étain	القصدير
طبيعي	Métalloïdes	صلب	121,7	51	Sb	Antimoine	الإثمد
طبيعي	Métalloïdes	صلب	127,6	52	Te	Tellure	التيلوريوم
طبيعي	Halogènes	صلب	126,9	53	I	Iode	اليود
طبيعي	<i>Gaz nobles</i>	غاز	131,1	54	Xe	Xénon	الزينون
طبيعي	Métaux alcalins	صلب	132,9	55	Cs	Césium	السيوم
طبيعي	Alcalino-terreux	صلب	137,3	56	Ba	Baryum	الباريوم
طبيعي	Lanthanides	صلب	138,9	57	La	Lanthane	اللانثانوم
طبيعي	Lanthanides	صلب	140,1	58	Ce	Cérium	السيريوم
طبيعي	Lanthanides	صلب	140,9	59	Pr	Praséodyme	براسوديميوم
طبيعي	Lanthanides	صلب	144,2	60	Nd	Néodyme	نيوديميوم

العناصر الكيميائية : الرموز والمميزات

طبيعة العنصر الكيميائي	المجموعة	الحالة عند 0°C ; 1atm	M (g.mol ⁻¹)	Z	الرمز الكيميائي	الاسم بالفرنسية	الاسم بالعربية
طبيعي	Lanthanides	صلب	145	61	Pm	Prométhium	بروميثيوم
طبيعي	Lanthanides	صلب	150,4	62	Sm	Samarium	ساماريوم
طبيعي	Lanthanides	صلب	152	63	Eu	Europium	يوروبيوم
طبيعي	Lanthanides	صلب	157,2	64	Gd	Gadolinium	غادولينيوم
طبيعي	Lanthanides	صلب	158,9	65	Tb	Terbium	التربيوم
طبيعي	Lanthanides	صلب	162,5	66	Dy	Dysprosium	ديسبروسيوم
طبيعي	Lanthanides	صلب	164,9	67	Ho	Holmium	الهولميوم
طبيعي	Lanthanides	صلب	167,3	68	Er	Erbium	الإربيوم
طبيعي	Lanthanides	صلب	168,9	69	Tm	Thulium	الثوليوم
طبيعي	Lanthanides	صلب	173	70	Yb	Ytterbium	إيتربيوم
طبيعي	Lanthanides	صلب	175	71	Lu	Lutécium	اللوتيشيوم
طبيعي	Métaux de transition	صلب	178,5	72	Hf	Hafnium	الهافنيوم
طبيعي	Métaux de transition	صلب	180,9	73	Ta	Tantale	تاننتالوس
طبيعي	Métaux de transition	صلب	183,9	74	W	Tungstène	التنغستين
طبيعي	Métaux de transition	صلب	186,2	75	Re	Rhénium	الرينيوم
طبيعي	Métaux de transition	صلب	190,2	76	Os	Osmium	الأوزميوم
طبيعي	Métaux de transition	صلب	192,2	77	Ir	Iridium	الإيريديوم
طبيعي	Métaux de transition	صلب	195,1	78	Pt	Platine	البلاتين
طبيعي	Métaux de transition	صلب	197	79	Au	Or	الذهب
طبيعي	Métaux pauvres	سائل	200,6	80	Hg	Mercure	الزئبق
طبيعي	Métaux pauvres	صلب	204,4	81	Tl	Thallium	الثاليوم
طبيعي	Métaux pauvres	صلب	207,2	82	Pb	Plomb	الرصاص
طبيعي	Métaux pauvres	صلب	209	83	Bi	Bismuth	البيزموث
عن طريق التحول النووي	Métaux pauvres	صلب	209	84	Po	Polonium	البولونيوم
عن طريق التحول النووي	Métalloïdes	صلب	210	85	At	Astate	أستاتين
عن طريق التحول النووي	Gaz nobles	غاز	222	86	Rn	Radon	الرادون
عن طريق التحول النووي	Métaux alcalins	صلب	223	87	Fr	Francium	الفرانسيوم
عن طريق التحول النووي	Alcalino-terreux	صلب	226	88	Ra	Radium	الراديوم
عن طريق التحول النووي	Actinides	صلب	227	89	Ac	Actinium	الأكتينيوم
عن طريق التحول النووي	Actinides	صلب	232	90	Th	Thorium	الثوريوم

العناصر الكيميائية : الرموز والمميزات

طبيعة العنصر الكيميائي	المجموعة	الحالة عند 0°C ; 1atm	M (g.mol ⁻¹)	Z	الرمز الكيميائي	الاسم بالفرنسية	الاسم بالعربية
عن طريق التحول النووي	Actinides	صلب	231	91	Pa	Protactinium	البروتكتينيوم
عن طريق التحول النووي	Actinides	صلب	238	92	U	Uranium	الأورانيوم
عن طريق التحول النووي	Actinides	صلب	237	93	Np	Neptunium	النتونيوم
عن طريق التحول النووي	Actinides	صلب	244	94	Pu	Plutonium	البلوتونيوم
اصطناعي	Actinides	صلب	243	95	Am	Américium	الأمريسيوم
اصطناعي	Actinides	صلب	247	96	Cm	Curium	الكوريوم
اصطناعي	Actinides	صلب	247	97	Bk	Berkélium	البركليوم
اصطناعي	Actinides	صلب	251	98	Cf	Californium	الكاليفورنيوم
اصطناعي	Actinides	صلب	254	99	Es	Einsteinium	أينشتاينيوم
اصطناعي	Actinides	صلب	257	100	Fm	Fermium	الفرميوم
اصطناعي	Actinides	صلب	258	101	Md	Mendélévium	المنديليفيوم
اصطناعي	Actinides	صلب	259	102	No	Nobélium	نوبليوم
اصطناعي	Actinides	صلب	266	103	Lr	Lawrencium	لورنسيوم
اصطناعي	Métaux de transition	صلب	267	104	Rf	Rutherfordium	رودرفورديوم
اصطناعي	Métaux de transition	صلب	268	105	Db	Dubnium	دوبنيوم
اصطناعي	Métaux de transition	صلب	269	106	Sg	Seaborgium	السيبورجيوم
اصطناعي	Métaux de transition	صلب	270	107	Bh	Bohrium	بوهريوم
اصطناعي	Métaux de transition	صلب	277	108	Hs	Hassium	هاسيوم
اصطناعي	Non classés	صلب	278	109	Mt	Meitnérium	المائتريوم
اصطناعي	Non classés	صلب	281	110	Ds	Darmstadtium	الدارمشتاتيوم
اصطناعي	Non classés	صلب	282	111	Rg	Roentgenium	الرونتجينيوم
اصطناعي	Métaux de transition	صلب	285	112	Cn	Copernicium	الكوبرنيسيوم
اصطناعي	Non classés	صلب	286	113	Nh	Nihonium	نيهونيوم
اصطناعي	Non classés	صلب	289	114	Fl	Flérovium	الفليروفيوم
اصطناعي	Non classés	صلب	289	115	Mc	Moscovium	الموسكوفيوم أو اليزموث
اصطناعي	Non classés	صلب	293	116	Lv	Livermorium	ليفرموريوم أو تحت البولونيوم
اصطناعي	Non classés	صلب	294	117	Ts	Tennessee	تينيسي
اصطناعي	Non classés	صلب	294	118	Og	Oganesson	الأوغانسون

		الفلزات القلائية Métaux alcalins
		الفلزات القلائية الترابية Alcalino-terreux
	هي عناصر أو مواد تشكل الملح باتحادها المباشر مع معدن . وتقع مجموعة الهالوجينات في الجدول الدوري في المجموعة الرئيسية 7، كل منهم يعطي أيون سالب 1- . مثال ملح به هالوجين: ملح الطعام NaCl	الهالوجينات Les Halogènes
		الفلزات الانتقالية Métaux de transition
		الغازات الخاملة Les gaz nobles
	الفلزات بعد الانتقالية هي العناصر الفلزية الواقعة بين أشباه الفلزات والفلزات الانتقالية. وهي ذات كهرسلبية أكبر من الفلزات الانتقالية، ولكن أقل من الفلزات القلائية والفلزات القلائية الترابية	الفلزات بعد الانتقالية Métaux pauvres
	أشباه الفلزات مثل الفلزات واللافلزات إحدى السلاسل الكيميائية، وتتميز بخصائص معينة من ناحية التأين والترابط	أشباه الفلزات Métalloïdes
		اللانثينيدات Lanthanides الأعداد الذرية 57 إلى 71
		الأكتنيدات Actinides الأعداد الذرية 89 إلى 103