

أسئلة المحتوى وإجاباتها

الفلزات واللافلزات

أتأمل الجدول صفحة (46):

The image shows a periodic table of elements. A blue box highlights Hydrogen (H) with atomic number 1 and mass 1.008. A blue arrow points from this box to a label 'الدورة' (Period) in a white box. A vertical blue arrow on the left points to a label 'المجموعة' (Group) in a white box. Below the main table is a separate section for the lanthanide and actinide series.

1	1.008																	2	4.002										
H	Hydrogen																	He	Helium										
3	6.94	4	9.012																	10	39.948								
Li	Lithium	Be	Beryllium																	Ne	Neon								
11	22.989	12	24.305																	18	39.948								
Na	Sodium	Mg	Magnesium																	Ar	Argon								
19	39.098	20	40.078	21	44.955	22	47.867	23	50.941	24	51.996	25	54.938	26	55.845	27	58.933	28	58.933	29	63.546	30	65.38						
K	Potassium	Ca	Calcium	Sc	Scandium	Ti	Titanium	V	Vanadium	Cr	Chromium	Mn	Manganese	Fe	Iron	Co	Cobalt	Ni	Nickel	Cu	Copper	Zn	Zinc						
37	85.467	38	87.62	39	88.905	40	91.224	41	92.906	42	95.94	43	(98)	44	101.07	45	102.905	46	106.42	47	107.868	48	112.414						
Rb	Rubidium	Sr	Strontium	Y	Yttrium	Zr	Zirconium	Nb	Niobium	Mo	Molybdenum	Tc	Technetium	Ru	Ruthenium	Rh	Rhodium	Pd	Palladium	Ag	Silver	Cd	Cadmium						
55	132.905	56	137.327	57-71	Lanthanide	72	178.49	73	180.947	74	183.84	75	186.207	76	193.22	77	197.223	78	197.223	79	196.966	80	200.592						
Cs	Cesium	Ba	Barium				Hf	Hafnium	Ta	Tantalum	W	Tungsten	Re	Rhenium	Os	Osmium	Ir	Iridium	Pt	Platinum	Au	Gold	Hg	Mercury					
87	(223)	88	(226)	89-103	Actinide	104	(261)	105	(262)	106	(263)	107	(264)	108	(265)	109	(266)	110	(267)	111	(268)	112	(269)						
Fr	Francium	Ra	Radium				Rf	Rutherfordium	Db	Dubnium	Sg	Seaborgium	Bh	Berkelium	Hs	Hassium	Mt	Moscovium	Ds	Darmstadtium	Rg	Roentgenium	Cn	Copernicium					
113	(284)	114	(285)	115	(286)	116	(287)	117	(288)	118	(289)	119	(290)	120	(291)	121	(292)	122	(293)	123	(294)	124	(295)						
Nh	Nihonium	Fl	Flerovium	Mc	Moscovium	Lv	Livermorium	Ts	Tennessine	Og	Oganesson																		
57	138.905	58	140.908	59	140.908	60	140.908	61	(140)	62	150.36	63	151.964	64	157.25	65	158.925	66	162.5	67	164.93	68	167.259	69	168.934	70	173.045	71	174.967
La	Lanthanum	Ce	Cerium	Pr	Praseodymium	Nd	Niodymium	Pm	Promethium	Sm	Samarium	Eu	Europium	Gd	Gadolinium	Tb	Terbium	Dy	Dysprosium	Ho	Holmium	Er	Erbium	Tm	Thulium	Yb	Ytterbium	Lu	Lutetium
89	(223)	90	232.037	91	231.036	92	238.028	93	(237)	94	(240)	95	(241)	96	(242)	97	(247)	98	(247)	99	(251)	100	(257)	101	(258)	102	(259)	103	(260)
Ac	Actinium	Th	Thorium	Pa	Protactinium	U	Uranium	Np	Neptunium	Pu	Plutonium	Am	Americium	Cm	Curium	Bk	Berkelium	Cf	Californium	Es	Einsteinium	Fm	Fermium	Md	Mendelevium	No	Nobelium	Lr	Lruthenium

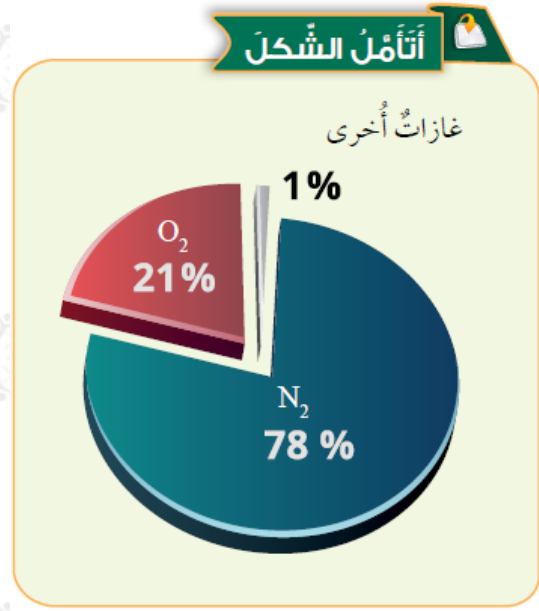
أكتب أسماء العناصر ورموزها التي تقع في الدورة الثالثة من الجدول الدوري.

أسماء العناصر ورموزها من اليسار إلى اليمين:

Na صوديوم (Na)، Mg مغنيسيوم (Mg)، Al ألومنيوم (Al)، Si سيليكون (Si)، P فسفور (P)، K كبريت (S)، Cl كلور (Cl)، Ar أرجون (Ar).

أتأمل الشكل صفحة (51):

أَتَأَمَّلُ الشَّكْلَ



ما نسبة غاز الأكسجين وغاز النيتروجين في الغلاف الجوي؟

نسبة غاز الأكسجين: 21% ، نسبة غاز النيتروجين: 78%

✓ أتتحقق صفحة (53):

ما خصائص اللافلزات؟

1. اللافلزات عناصر صلبة أو سائلة أو غازية في درجة حرارة الغرفة.
2. اللافلزات غير لامعة.
3. اللافلزات غير قابلة للطرق والسحب، وعند الطرق على اللافلزات الصلبة فإنها تتفتت.
4. اللافلزات رديئة التوصيل الحراري والكهربائي.