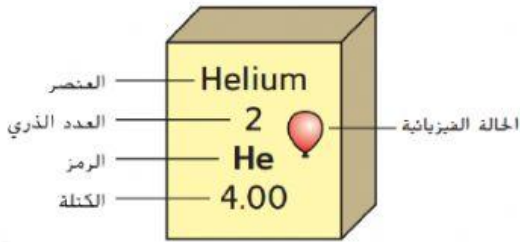
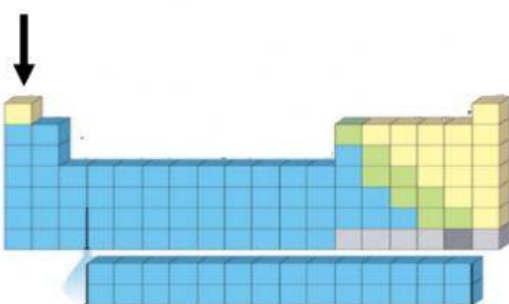
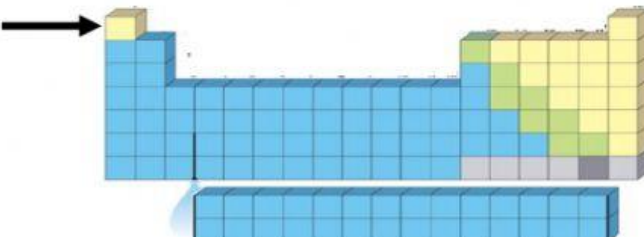
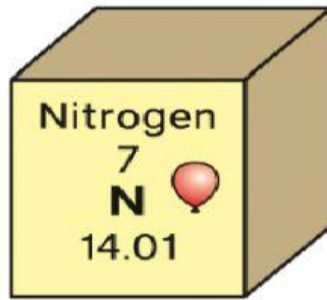


الهدف	كيف تطور الجدول الدوري وكيف نستخدمه؟
اسم الطالبة - الصف	السابع /
1	ما الخاصية الفيزيائية التي اعتمدها مندليف لتنظيم العناصر في الجدول الدوري؟ A. تزايد العدد الذري. B. تزايد الكتلة الذرية. C. تناقص العدد الذري. D. تناقص الكتلة الذرية.
	2 في مفتاح العنصر ما الذي يمثل عدد البروتونات في الذرة؟  A. الكتلة الذرية B. الرمز الكيميائي C. العدد الذري D. رمز العنصر
	3 ما الخاصية الفيزيائية التي اعتمدها موزلي لتنظيم العناصر في الجدول الدوري؟ A. تزايد العدد الذري. B. تزايد الكتلة الذرية. C. تناقص العدد الذري. D. تناقص الكتلة الذرية.
	4 ما الذي يحدد ترتيب العناصر في الجدول الدوري المعتمد حالياً؟ A. تزايد عدد النيوترونات. B. تزايد الكتلة الذرية. C. تزايد العدد الكتلي. D. تزايد العدد الذري.

	5 ماذا يُسمى العمود الرأسى من الجدول الدوري؟ A. مجموعة. B. عائلة. C. دورة. D. فريق.
	6 ماذا يُسمى الصف الأفقى من الجدول الدوري؟ A. مجموعة. B. عائلة. C. دورة. D. فريق.
	7 كم عدد المجموعات في الجدول الدوري ؟ A. 2 B. 8 C. 7 D. 18
	8 كم عدد الدورات في الجدول الدوري ؟ A. 2 B. 8 C. 7 D. 18
	9 أي مما يلي يتزايد بمعدل واحد لكل عنصر من اليسار إلى اليمين ضمن دورة واحدة في الجدول الدوري ؟ A. العدد الذري B. العدد الكتلي C. متوسط الكتلة الذرية D. درجة الانصهار

10 ما الذي يمثله العدد الذي فيه كسور في مفتاح العنصر؟



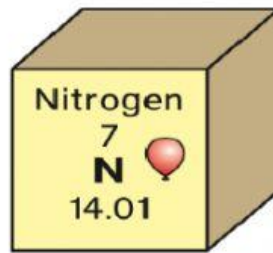
A. الكتلة الذرية

B. الرمز الكيميائي

C. العدد الذري

D. رمز العنصر

11 كم تبلغ الكتلة الذرية للنيتروجين؟



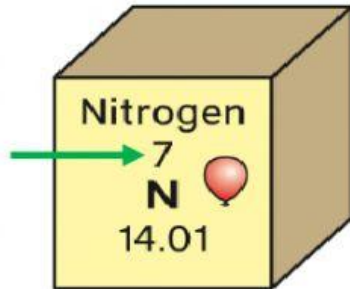
A. 7

B. 14.01

C. 7.01

D. 21.01

12 إلى ماذا يُشير السهم في صورة مفتاح العنصر؟



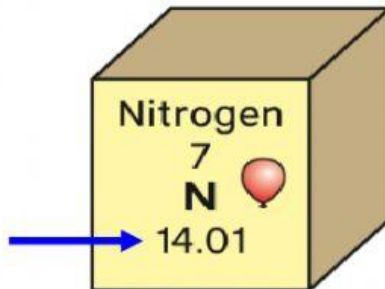
A. الكتلة الذرية

B. الرمز الكيميائي

C. العدد الذري

D. حالة المادة

13 إلى ماذا يُشير السهم في صورة مفتاح العنصر؟



A. الكتلة الذرية

B. الرمز الكيميائي

C. العدد الذري

D. حالة المادة

14 أي من قوائم العناصر التالية تكون دورة في الجدول الدوري ؟

Na, Mg, Al , Si , P , S , Cl , Ar	
F , Cl , Br , I ,At , Ts	
B , Si , Te , At, Og	
C , P ,Se , I , Rn	

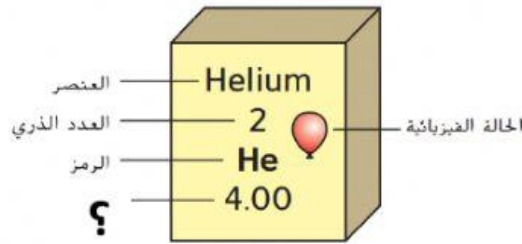
الجدولُ الدَّوْرِيُّ للعناصرِ

I A										VIII A													
1 H Hydrogen 1.008										2 He Helium 4.002602													
3 Li Lithium 6.94		4 Be Beryllium 9.00794								13 B Boron 10.81		14 C Carbon 12.01		15 N Nitrogen 14.007		16 O Oxygen 15.999		17 F Fluorine 18.99847363		18 Ne Neon 20.1797			
11 Na Sodium 22.98976928		12 Mg Magnesium 24.304		3 III B		4 IV B		5 V B		6 VI B		7 VII B		8 VIII B		9 VIII B		10 VIII B		11 IB		12 IIB	
19 K Potassium 39.0983		20 Ca Calcium 40.078		21 Sc Scandium 44.955912		22 Ti Titanium 47.88		23 V Vanadium 50.9415		24 Cr Chromium 51.9961		25 Mn Manganese 54.938044		26 Fe Iron 55.845		27 Co Cobalt 58.933194		28 Ni Nickel 58.6934		29 Cu Copper 63.546		30 Zn Zinc 65.38	
37 Rb Rubidium 85.4678		38 Sr Strontium 87.62		39 Y Yttrium 88.90584		40 Zr Zirconium 91.224		41 Nb Niobium 92.90637		42 Mo Molybdenum 95.94		43 Tc Technetium [98]		44 Ru Ruthenium 101.07		45 Rh Rhodium 102.90550		46 Pd Palladium 106.42		47 Ag Silver 107.8682		48 Cd Cadmium 112.414	
55 Cs Cesium 132.90545196		56 Ba Barium 137.327		57 - 71 Lanthanoids		72 Hf Hafnium 178.49		73 Ta Tantalum 180.94788		74 W Tungsten 183.84		75 Re Rhenium 186.207		76 Os Osmium 190.23		77 Ir Iridium 192.222		78 Pt Platinum 195.084		79 Au Gold 196.966569		80 Hg Mercury 200.59	
87 Fr Francium [223]		88 Ra Radium [226]		89 - 103 Actinoids		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 [271]		111 Rg Roentgenium [272]		112 Cn Copernicium [285]	
						113 Nh Nihonium [284]		114 Fl Flerovium [289]		115 Mc Moscovium [288]		116 Lv Livermorium [293]		117 Ts Tennessine [294]		118 Og Oganesson [294]							

15 ما العدد الذري للعنصر الذي يقع في الدورة الثانية و المجموعة 15 من الجدول الدوري ؟

- 1 .A
7 .B
8 .C
15 .D

16 في مفتاح العنصر ، ماذا يسمى الرقم المرتبط بكتل نظائر العنصر ؟



A. متوسط الكتلة الذرية

B. متوسط كتلة العنصر

C. العدد الذري

D. الكتلة الذرية للعنصر

17 أي من قوائم العناصر التالية تكون مجموعة في الجدول الدوري ؟

Na, Mg, Al , Si , P , S , Cl , Ar

F , Cl , Br , I ,At , Ts

B , Si , Te , At, Og

C , P ,Se , I , Rn

الجدول الدّوريّ للعناصر

1 IA	2 IIA	3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VIIIB	9 VIIIB	10 VIIIB	11 IB	12 IIB	13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA
1 H Hydrogen 1.008	2 He Helium 4.002602																
3 Li Lithium 6.94	4 Be Beryllium 9.0122											5 B Boron 10.81	6 C Carbon 12.011	7 N Nitrogen 14.007	8 O Oxygen 15.999	9 F Fluorine 18.99842316	10 Ne Neon 20.1797
11 Na Sodium 22.990	12 Mg Magnesium 24.305											13 Al Aluminum 26.9815385	14 Si Silicon 28.085	15 P Phosphorus 30.973761998	16 S Sulfur 32.06	17 Cl Chlorine 35.45	18 Ar Argon 39.948
19 K Potassium 39.0983	20 Ca Calcium 40.078	21 Sc Scandium 44.955912	22 Ti Titanium 47.88	23 V Vanadium 50.9415	24 Cr Chromium 51.9961	25 Mn Manganese 54.938044	26 Fe Iron 55.845	27 Co Cobalt 58.933194	28 Ni Nickel 58.6934	29 Cu Copper 63.546	30 Zn Zinc 65.38	31 Ga Gallium 69.723	32 Ge Germanium 72.630	33 As Arsenic 74.921595	34 Se Selenium 78.96	35 Br Bromine 79.904	36 Kr Krypton 83.798
37 Rb Rubidium 85.4678	38 Sr Strontium 87.62	39 Y Yttrium 88.90584	40 Zr Zirconium 91.224	41 Nb Niobium 92.90638	42 Mo Molybdenum 95.94	43 Tc Technetium 98	44 Ru Ruthenium 101.07	45 Rh Rhodium 102.9055	46 Pd Palladium 106.42	47 Ag Silver 107.8682	48 Cd Cadmium 112.411	49 In Indium 114.818	50 Sn Tin 118.710	51 Sb Antimony 121.757	52 Te Tellurium 127.60	53 I Iodine 126.90447	54 Xe Xenon 131.29
55 Cs Cesium 132.90545196	56 Ba Barium 137.327	57-71 Lanthanoids	72 Hf Hafnium 178.49	73 Ta Tantalum 180.94788	74 W Tungsten 183.84	75 Re Rhenium 186.207	76 Os Osmium 190.23	77 Ir Iridium 192.222	78 Pt Platinum 195.084	79 Au Gold 196.966569	80 Hg Mercury 200.59	81 Tl Thallium 204.38	82 Pb Lead 207.2	83 Bi Bismuth 208.9804	84 Po Polonium [209]	85 At Astatine [210]	86 Rn Radon [222]
87 Fr Francium [223]	88 Ra Radium [226]	89-103 Actinoids	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 [271]	111 Rg Roentgenium [272]	112 Cn Copernicium [285]	113 Nh Nihonium [284]	114 Fl Flerovium [289]	115 Mc Moscovium [288]	116 Lv Livermorium [293]	117 Ts Tennessine [294]	118 Og Oganesson [294]