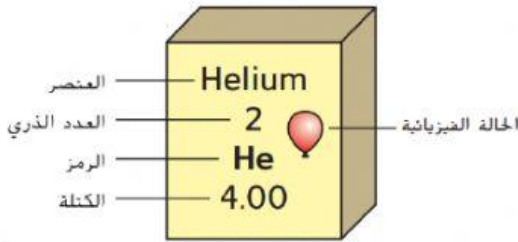
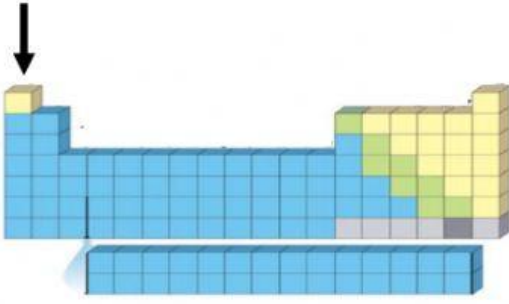
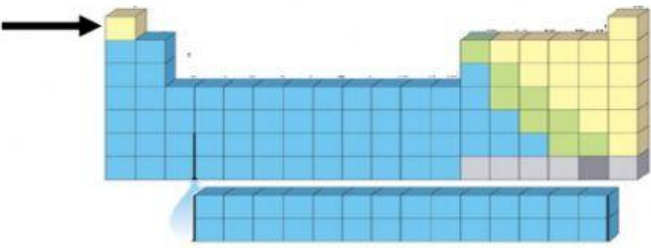
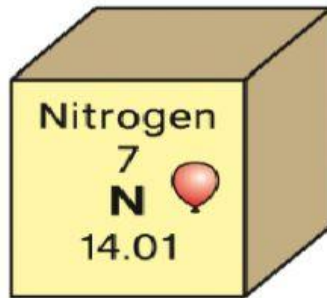


الهدف	كيف تطور الجدول الدوري وكيف نستخدمه؟
اسم الطالبة - الصف	السابع /
1	ما الخاصية الفيزيائية التي اعتمدها مندليف لتنظيم العناصر في الجدول الدوري؟ A. تزايد العدد الذري. B. تزايد الكتلة الذرية. C. تناقص العدد الذري. D. تناقص الكتلة الذرية.
	2 في مفتاح العنصر ما الذي يمثل عدد البروتونات في الذرة؟  A. 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؟



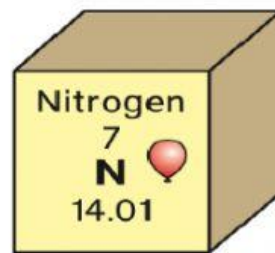
A. الكتلة الذرية

B. الرمز الكيميائي

C. العدد الذري

D. رمز العنصر

11 كم تبلغ الكتلة الذرية للنيتروجين؟



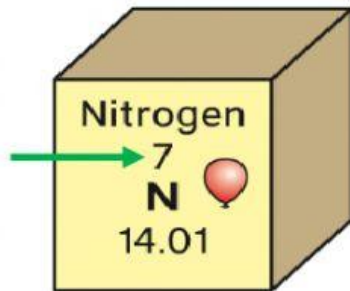
A. 7

B. 14.01

C. 7.01

D. 21.01

12 إلى ماذا يُشير السهم في صورة مفتاح العنصر؟



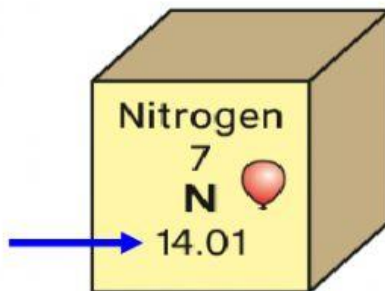
A. الكتلة الذرية

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	

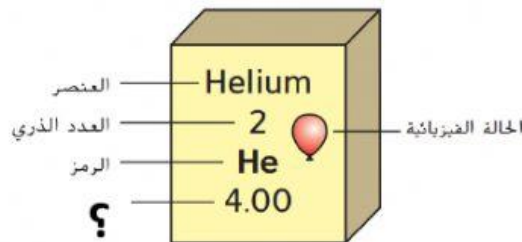
الجدولُ الدَّوْرِيُّ للعناصرِ

1 IA																				2 VIIIA															
1 H Hydrogen 1.008																				2 He Helium 4.002602															
3 Li Lithium 6.94		4 Be Beryllium 9.00918												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												31 Al Aluminum 26.9815385		32 Si Silicon 28.085		33 P Phosphorus 30.973761998		34 S Sulfur 32.06		35 Cl Chlorine 35.45		36 Ar Argon 39.948											
19 K Potassium 39.0983		20 Ca Calcium 40.078		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 102.9055		46 Pd Palladium 106.42		47 Ag Silver 107.8652		48 Cd Cadmium 112.411		49 In Indium 114.818		50 Sn Tin 118.710		51 Sb Antimony 121.757		52 Te Tellurium 127.6		53 I Iodine 126.90447		54 Xe Xenon 131.29	
37 Rb Rubidium 85.4678		38 Sr Strontium 87.62		71 La 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]	
55 Cs Cesium 132.90545196		56 Ba Barium 137.327		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 [276]		110 Ds Darmstadtium [285]		111 Rg Roentgenium [282]		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 الدَّورِيُّ للعناصر

1 IA																				18 VIIIA															
1 H Hydrogen 1.008																				2 He Helium 4.002602															
3 Li Lithium 6.94		4 Be Beryllium 9.012182												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												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		3 III		4 IV		5 V		6 VI		7 VII		8 VIII		9 VIII		10 VIII		11 IB		12 IIB		31 Ga Gallium 69.723		32 Ge Germanium 72.630		33 As Arsenic 74.921595		34 Se Selenium 78.9718		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 92.90637		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 [286]		114 Fl Flerovium [289]		115 Mc Moscovium [290]		116 Lv Livermorium [293]		117 Ts Tennessine [294]		118 Og Oganesson [294]	