

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



أوراق عمل داعمة الوحدة الرابعة الجدول الدوري

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الإماراتية](#) ⇨ [الصف السابع](#) ⇨ [علوم](#) ⇨ [الفصل الأول](#) ⇨ [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-10-23 05:28:20

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السابع



روابط مواد الصف السابع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف السابع والمادة علوم في الفصل الأول

أوراق عمل داعمة الوحدة الرابعة الجدول الدوري	1
حل نماذج أسئلة امتحانات سابقة	2
ملخص الوحدة الأولى ecosystems in energy anf Matter مع تدريبات متنوعة	3
ملخص وشرح الدرس الثالث التغيرات الفيزيائية من الوحدة الثانية	4
ملخص وشرح الدرس الثاني الخواص الفيزيائية من الوحدة الثانية	5

أولاً : الدرس 4.1 : استخدام الجدول الدوري

1- ما الخاصية الفيزيائية التي اعتمدها مندليف لتنظيم العناصر في صفوف في الجدول الدوري ؟



a. تزايد العدد الذري .

c. تزايد الكتلة الذرية.

b. تناقص العدد الذري .

d. تناقص الكتلة الذرية.

2- العدد الذري هو ؟

a. عدد الذرات .

c. عدد البروتونات .

b. عدد النيوترونات .

d. عدد مستويات الطاقة .

3- ما الخاصية الفيزيائية التي اعتمدها موزلي لتنظيم العناصر في صفوف في الجدول ؟

a. تزايد العدد الذري .

c. تزايد الكتلة الذرية.

b. تناقص العدد الذري .

d. تناقص الكتلة الذرية.

4- ما الذي يحدد موقع أي عنصر في الجدول الدوري المعتمد حالياً ؟

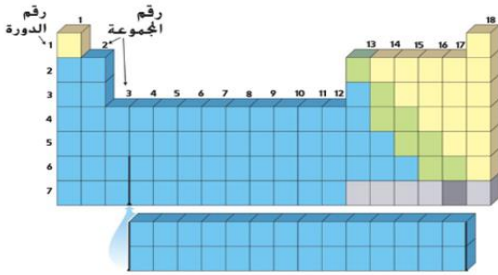
a. تزايد عدد النيوترونات .

c. تزايد الكتلة الذرية .

b. تزايد العدد الكتلي .

d. تزايد العدد الذري .

5- ما اسم مخطط العناصر المرتبة في صفوف و أعمدة وفقاً للتزايد في العدد الذري ؟



a. منظم البيانات .

c. مخطط العناصر .

b. الجدول الدوري .

d. مفتاح العنصر .

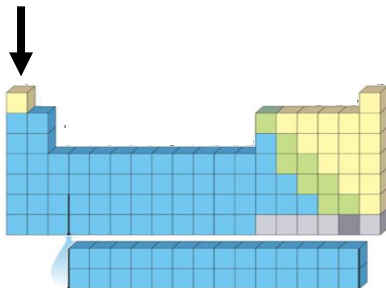
6- المصطلح العلمي المستخدم للأعمدة الرأسية في الجدول الدوري ؟

a. مجموعة .

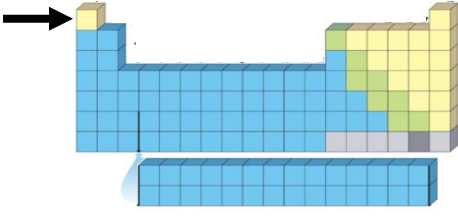
c. عائلة .

b. دورة .

d. فريق .



7- المصطلح العلمي المستخدم للصفوف الأفقية في الجدول الدوري ؟



- a. مجموعة .
b. دورة .
c. عائلة .
d. فريق .

8- كم عدد المجموعات في الجدول الدوري ؟

- a. 2 .
b. 7 .
c. 8 .
d. 18 .



9- كم عدد الدورات في الجدول الدوري ؟

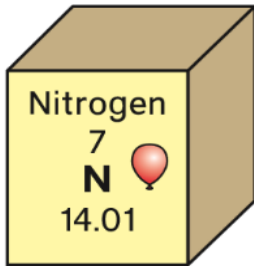
- a. 2 .
b. 7 .
c. 8 .
d. 18 .

10- يتزايد بمعدل واحد لكل عنصر من اليسار إلى اليمين ضمن دورة واحدة .

19 K Potassium 39.0983	20 Ca Calcium 40.078	21 Sc Scandium 44.955908	22 Ti Titanium 47.867	23 V Vanadium 50.9415	24 Cr Chromium 51.9961
--	--------------------------------------	--	---------------------------------------	---------------------------------------	--

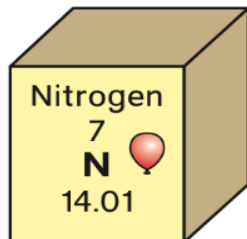
- a. العدد الذري .
b. العدد الكتلي .

11- ما الذي يمثله العدد الذي فيه كسور في مفتاح العنصر ؟



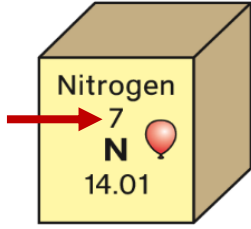
- a. الكتلة الذرية .
b. العدد الذري .
c. الرمز الكيميائي .
d. رمز العنصر .

12- كم تبلغ الكتلة الذرية للنيتروجين ؟



- a. 7 .
b. 7.01 .
c. 14.01 .
d. 21.01 .

13- إلى ماذا يُشير السهم في صورة مفتاح العنصر ؟



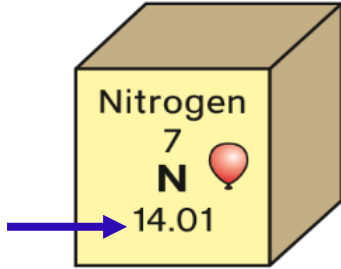
c. الرمز الكيميائي

a. الكتلة الذرية

d. حالة المادة

b. العدد الذري

14- إلى ماذا يُشير السهم في صورة مفتاح العنصر ؟



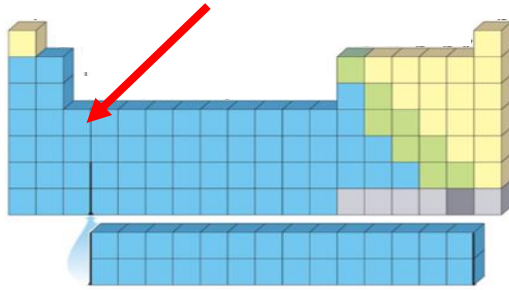
c. الرمز الكيميائي

a. الكتلة الذرية

d. حالة المادة

b. العدد الذري

15- إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟

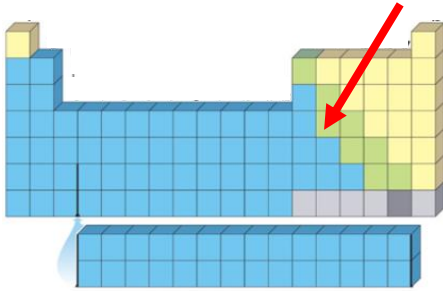


a. الفلزات .

b. اللافلزات .

c. أشباه الفلزات .

16- إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟

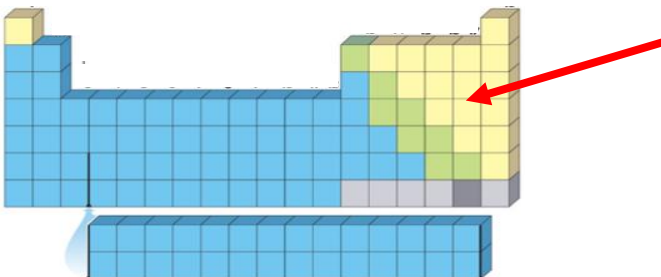


a. الفلزات .

b. اللافلزات .

c. أشباه الفلزات .

17- إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟

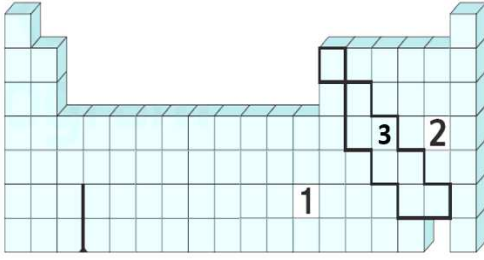


a. الفلزات .

b. اللافلزات .

c. أشباه الفلزات .

18- ما نوع العنصر رقم 1 في الشكل المجاور ؟

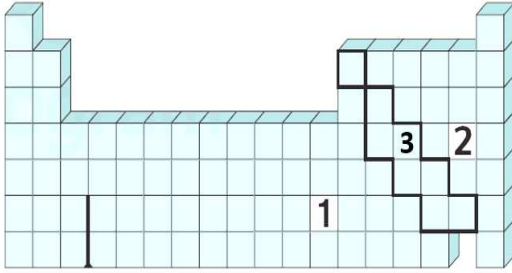


a. فلز .

b. لافلز .

c. شبه فلز .

19- ما نوع العنصر رقم 2 في الشكل المجاور ؟

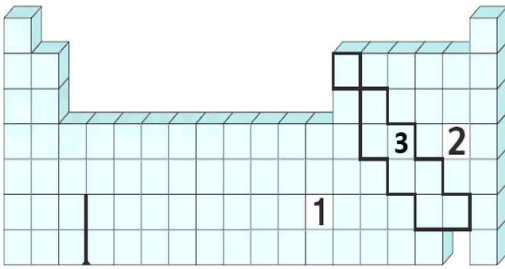


a. فلز .

b. لافلز .

c. شبه فلز .

20- ما نوع العنصر رقم 3 في الشكل المجاور ؟

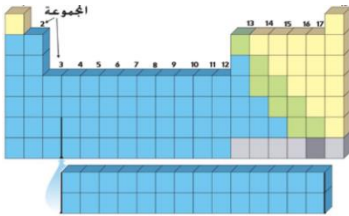


a. فلز .

b. لافلز .

c. شبه فلز .

21- أين توجد معظم الفلزات في الجدول الدوري ؟



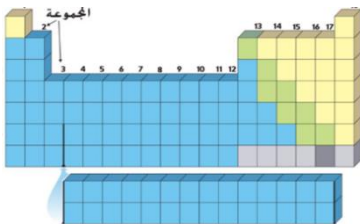
a. على الجانب الأيسر فقط .

c. في الوسط فقط .

b. على الجانب الأيمن فقط .

d. على الجانب الأيسر و في الوسط .

22- أين توجد معظم اللافلزات في الجدول الدوري ؟



a. في الصف السفلي .

c. في الصف العلوي .

b. على الجانب الأيمن .

d. على الجانب الأيسر و في الوسط .

ثانياً : الدرس 4.2 : الفلزات

23- عنصر لامع ويسهل سحبه لصنع أسلاك منه أو طرقه لتحويله إلى صفائح ، وهو موصل جيد للكهرباء و الحرارة .

- a. الفلز .
b. اللافلز .
c. شبه الفلز .
d. الماء .



24- أي خاصية فيزيائية تجعل الفضة مناسبة لصنع المجوهرات ؟

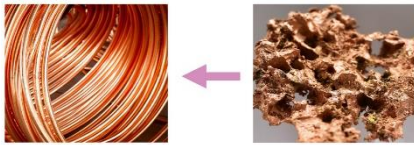
- a. الذوبان .
b. التوصيل .
c. قابلية السحب .
d. الكثافة .

25- ما هو البريق ؟



- a. قدرة المادة على حجب الضوء.
b. قدرة المادة على كشف الضوء.
c. قدرة المادة على عكس الضوء.
d. قدرة المادة على امتصاص الضوء.

26- يستخدم النحاس في صناعة الأسلاك لأنه يتميز بخاصية :



أسلاك من النحاس

فلز النحاس

- a. البريق .
b. قابلية السحب .
c. قابلية الطرق .
d. التوصيل .

27- خاصية تجعل من فلز الألمنيوم مثالياً لصنع الصفائح ، هي :



- a. البريق .
b. قابلية السحب .
c. قابلية الطرق .
d. التوصيل .



28- خاصية تجعل من فلز النحاس مثالياً لنقل الطاقة الكهربائية ، هي :

- a. البريق .
- b. قابلية السحب .
- c. قابلية الطرق .
- d. التوصيل الكهربائي .

29- خاصية تجعل من فلز الألمنيوم مثالياً لنقل الطاقة الحرارية ، هي :



- a. البريق .
- b. قابلية السحب .
- c. قابلية الطرق .
- d. التوصيل الحراري .

30- أي مما يلي ليس من خصائص الفلزات ؟

- a. الهشاشة .
- b. التوصيل .
- c. قابلية السحب .
- d. البريق .

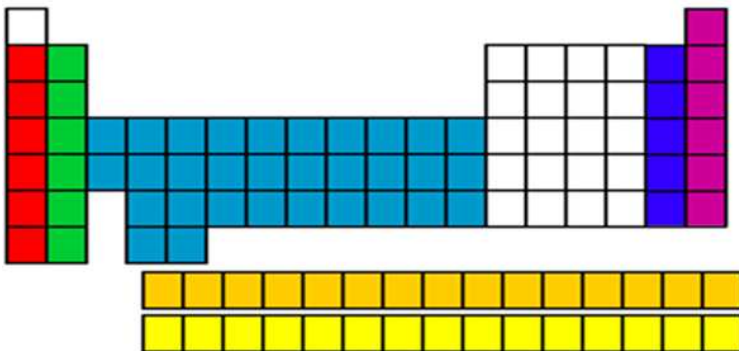
31- ما الخاصيتان اللتان تجعلان الفلز اختياراً صحيحاً لاستخدامه كسلك في الإلكترونيات؟

- a. التوصيل و قابلية الطرق.
- b. قابلية السحب و التوصيل.
- c. البريق و قابلية الطرق .
- d. قابلية الطرق و الكثافة المرتفعة.

32- أي مما يلي من خواص الفلزات ؟

- a. هشّة .
- b. عوازل جيدة .
- c. لها مظهر باهت .
- d. قابلة للطرق .

33- ماذا تسمى العناصر ذات اللون الأحمر في الجدول الدوري ؟



- a. الفلزات القلوية .
- b. الفلزات القلوية الأرضية .
- c. الفلزات الانتقالية .
- d. أشباه الفلزات .

34- ماذا تسمى المجموعة رقم 1 في الجدول الدوري ؟

a. الفلزات القلوية .

b. الفلزات القلوية الأرضية .

c. الفلزات الانتقالية .

d. أشباه الفلزات .

35- عناصر لها درجات الكثافة الأقل بين كل الفلزات ، هي :

a. الفلزات القلوية .

b. العناصر الانتقالية .

c. الفلزات القلوية الأرضية .

d. الغازات النبيلة .

36- ماذا تسمى العناصر ذات اللون الأخضر في الجدول الدوري ؟

a. الفلزات القلوية .

b. الفلزات القلوية الأرضية .

c. الفلزات الانتقالية .

37- ماذا تسمى المجموعة رقم 2 في الجدول الدوري ؟

a. الفلزات القلوية .

b. الفلزات القلوية الأرضية .

c. الفلزات الانتقالية .

d. أشباه الفلزات .

38- أي العناصر يتفاعل بصورة أسرع مع الأكسجين ؟

a. عنصر يقع في المجموعة 1

b. عنصر يقع في المجموعة 2

c. عنصر يقع في المجموعة 5

d. عنصر يقع في المجموعة 10

39- ماذا تسمى العناصر المشار إليها بسهم في الجدول الدوري ؟

a. الفلزات القلوية .

b. الفلزات القلوية الأرضية .

c. الفلزات الانتقالية .

d. أشباه الفلزات

40- أي مما يلي من الخواص الكيميائية للعناصر الانتقالية ؟

a. لها ألوان لامعة .

c. أعلى كثافة من الفلزات القلوية .

b. لها قابلية كبيرة للسحب .

d. تتفاعل قليلاً مع الأكسجين.

41- عناصر لها درجات الكثافة الأعلى بين كل الفلزات و الأكثر صلابة و هي مقاومة للتآكل :

a. الفلزات القلوية .

c. العناصر الانتقالية .

b. الفلزات القلوية الأرضية .

d. الغازات النبيلة .

42- ما وجه الشبه بين العناصر في كل مجموعة ؟

a. الكتلة الذرية .

c. الخواص الكيميائية .

b. الوزن الذري .

d. الاستخدامات العملية .

43- جميع الفلزات في الحالة الصلبة ، باستثناء عنصر ؟

- a. الزئبق .
b. الهيدروجين .
c. الصوديوم .
d. البوتاسيوم .

44- لماذا وضع العلماء سلسلة الأنتيديات و الأكتيدات أسفل الجدول الدوري ؟

- a. حتى لا يكون الجدول أكبر حجماً .
b. لأنها لا تنتمي إلى أي مجموعة في الجدول الدوري.
c. لأنها تختلف عن جميع عناصر الجدول الدوري .

45- إلى أي نوع من العناصر تنتمي سلسلة الأنتيديات و الأكتيدات ؟

- a. الفلزات القلوية .
b. الفلزات القلوية الأرضية .
c. الفلزات الانتقالية .
d. أشباه الفلزات .

46- أي العناصر يمتلك زيادة في الخواص الفلزية ؟

- a. العنصر رقم 1
b. العنصر رقم 2
c. العنصر رقم 3
d. العنصر رقم 4

47- أي العناصر يمتلك زيادة في الخواص الفلزية ؟

- a. العنصر رقم 1
b. العنصر رقم 2
c. العنصر رقم 3
d. العنصر رقم 4

48- أي العناصر يمتلك زيادة في الخواص الفيزية ؟

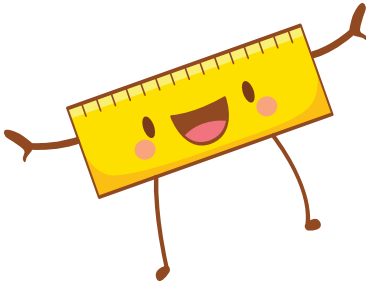
	1				3			4					
	2												

- a. العنصر رقم 1
b. العنصر رقم 2
c. العنصر رقم 3
d. العنصر رقم 4

ثالثاً : الدرس 4.3 : اللافلزات و أشباه الفلزات

49- عنصر موصل رديء للحرارة و الكهرباء ولكنه عازل جيد ، هو :

- a. الفلز .
b. اللافلز .
c. شبه الفلز .
d. الماء .



50- تتكون معظم كتلة الجسم من :

- a. الفلزات .
b. اللافلزات .
c. أشباه الفلزات .
d. ليس أي مما سبق .

51- كم تبلغ نسبة اللافلزات في جسمك ؟

- a. أقل من 20 %
b. أقل من 35 %
c. أقل من 50 %
d. أكثر من 96 %

52- معظم اللافلزات تتواجد في الحالة ...

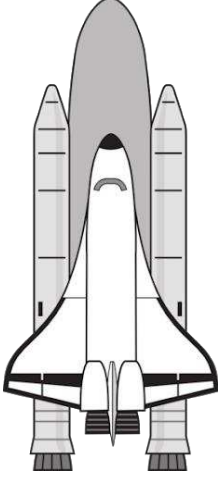
- a. الصلبة .
b. السائلة .
c. الغازية .

53- عنصر لافلزني يستخدم في صنع مادة تعزل الطاقة الحرارية الشديدة الناتجة عن دخول المركبة

الفضائية إلى الغلاف الجوي ، هو

- a. الأكسجين .
b. الكربون .
c. الكبريت .

54- لماذا يُستخدم الكربون في صناعة المركبات الفضائية ؟



- a. لأن الكربون عازل للحرارة .
- b. لأن الكربون موصل للحرارة .
- c. لأن الكربون موصل للكهرباء .
- d. لأن الكربون لامع .

55- ماذا تسمى العناصر التي تقع في المجموعة 17 في الجدول الدوري ؟

- a. الهالوجينات .
- b. أشباه الفلزات .
- c. الفلزات .
- d. الغازات النبيلة .

56- ما معنى كلمة هالوجين ؟

- a. مكون الأحماض .
- b. مكون القلويات .
- c. مكون الملح .
- d. مكون الغازات .

57- عناصر تتفاعل مع الفلزات مكونةً الملح ، هي :

- a. الفلزات القلوية .
- b. الهالوجينات .
- c. العناصر الانتقالية .
- d. الغازات النبيلة .

58- عندما يتفاعل الهالوجين مع الفلز ، يتكون

- a. حمض .
- b. قلوي .
- c. ملح .
- d. غاز .



59- عندما يتفاعل الهالوجين مع ، يتكون ملح .

- a. الفلز .
 b. شبه فلز .
 c. لا فلز .
 d. غاز .

60- يتفاعل غاز الكلور مع الصوديوم الصلب لينتجا

- a. كلوريد الصوديوم .
 b. كلوريد الكالسيوم .
 c. بروميد البوتاسيوم .
 d. فلوريد الصوديوم .

61- غالباً ما يُستخدم ملح على الطرق الجليدية .

- a. كلوريد الصوديوم .
 b. كلوريد الكالسيوم .
 c. بروميد البوتاسيوم .
 d. فلوريد الصوديوم .

62- أي مما يلي من خواص عناصر المجموعة 17 ؟

- a. موصلات .
 b. أشباه موصلات .
 c. لا تتفاعل مع غيرها من العناصر .
 d. تتفاعل بسهولة مع غيرها من العناصر .

63- أي عنصر تزداد احتمالية تفاعله مع البوتاسيوم ؟

- a. البروم .
 b. الكالسيوم .
 c. النيكل .
 d. الصوديوم .

64- ان إمكانية تفاعل الهالوجين مع الفلز لتكوين الملح هي مثال على خاصية :

- a. كيميائية .
- b. للغاز النبيل .
- c. دورية .
- d. فيزيائية .

65- اذا اردت اختيار عنصر ما لملء القارورات التي تحتوي على أوراق قديمة ، من أي مجموعة

سوف تختار هذا العنصر ؟



- a. الفلزات القلوية .
- b. الهالوجينات .
- c. العناصر الانتقالية .
- d. الغازات النبيلة .

66- أكثر العناصر انتشاراً في الكون وهو الوقود الأساسي للتفاعلات النووية التي تحدث في النجوم :

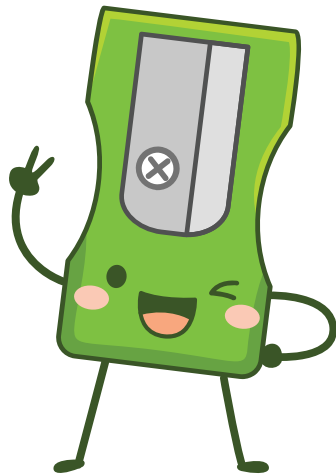
- a. الهيدروجين
- b. الهيليوم
- c. الليثيوم .
- d. الصوديوم .

67- يتميز بأصغر كتلة ذرية .

- a. الهيدروجين
- b. الهيليوم
- c. الليثيوم .
- d. الصوديوم .

68- لماذا يُصنف الهيدروجين في الأغلب على أنه لا فلز ؟

- a. لأنه غاز و له العديد من الخواص التي تشبه خواص اللافلزات .
- b. لأنه يتفاعل بشدة و يوصل الكهرباء عندما يكون سائلاً .



69- لماذا يُصنف الهيدروجين في الأغلب على أنه فلز قلوي ؟

- a. لأنه غاز و له العديد من الخواص التي تشبه خواص اللافلزات .
- b. لأنه يتفاعل بشدة و يوصل الكهرباء عندما يكون سائلاً .

70- اليود لافلز صلب ، ما إحدى خصائص اليود ؟

- c. التوصيل .
c. قابلية الطرق .
d. المظهر الباهت .
d. قابلية السحب .

71- ماذا تسمى العناصر التي تقع في المجموعة 18 في الجدول الدوري ؟

- a. الهالوجينات .
b. أشباه الفلزات .
c. الفلزات .
d. الغازات النبيلة .

72- عناصر لا تتفاعل مع غيرها من العناصر الأخرى ، هي :

- a. الفلزات القلوية .
c. العناصر الانتقالية .
b. الهالوجينات .
d. الغازات النبيلة .

73- أين توجد أشباه الفلزات في الجدول الدوري ؟

- a. في الصف السفلي .
c. بين الفلزات و اللافلزات .
b. على الجانب الأيمن .
d. على الجانب الأيسر و في الوسط .

74- عنصر يجمع بين الخواص الكيميائية و الفيزيائية لكل من الفلزات و اللافلزات ؟

- a. الفلز .
c. لا فلز .
b. شبه الفلز .
d. الماء .

75- عنصر يكون موصلاً جيداً للكهرباء في بعض الأحيان ، و في أحيان أخرى يكون عازلاً جيداً ؟

- a. الفلز .
c. لا فلز .
b. شبه الفلز .
d. الماء .

76- أكثر أشباه الفلزات توافقاً في الكون ، هو :

- a. الهيدروجين .
b. الأكسجين .
c. السيليكون .
d. الألمنيوم .

77- خاصية تتميز بها أشباه الفلزات :

- a. تلمع .
b. باهتة .
c. شبه موصلات .
d. هشّة .

78- العنصر الذي يتفاعل مع الفلزات لتكوين الملح هو :

																			2			
																					5	
1																						3
	4																					

- a. العنصر رقم 1.
b. العنصر رقم 2.
c. العنصر رقم 3.
d. العنصر رقم 4.
e. العنصر رقم 5.

79- العنصر الذي لا يتفاعل بسهولة مع العناصر الأخرى هو :

																						2	
																							5
1																							3
	4																						

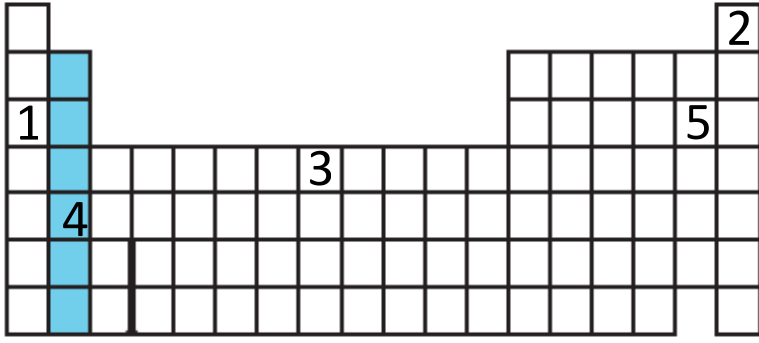
- a. العنصر رقم 1.
b. العنصر رقم 2.
c. العنصر رقم 3.
d. العنصر رقم 4.
e. العنصر رقم 5.

80- العنصر الذي يتفاعل بشدة مع الأكسجين و الماء هو :

																							2	
																								5
1																								3
	4																							

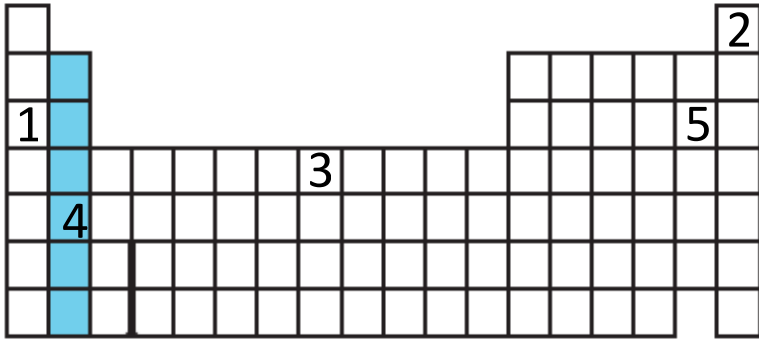
- a. العنصر رقم 1.
b. العنصر رقم 2.
c. العنصر رقم 3.
d. العنصر رقم 4.
e. العنصر رقم 5.

81- عنصر يتميز بالقوة والصلابة ومقاوم للتآكل و يستخدم للبناء هو :



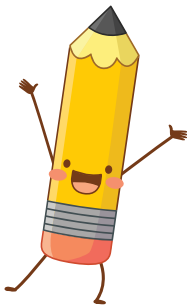
- a. العنصر رقم 1.
- b. العنصر رقم 2.
- c. العنصر رقم 3.
- d. العنصر رقم 4.
- e. العنصر رقم 5.

82- عنصر ينتمي إلى مجموعة الفلزات القوية الأرضية ، هو :



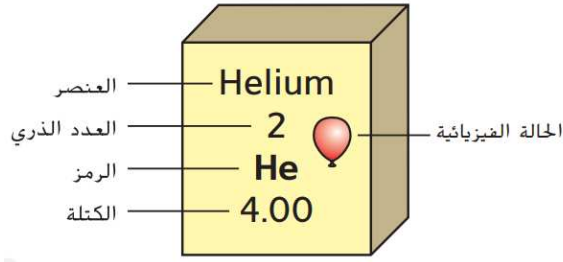
- a. العنصر رقم 1.
- b. العنصر رقم 2.
- c. العنصر رقم 3.
- d. العنصر رقم 4.
- e. العنصر رقم 5.

83- لماذا لا يُستخدم أحد عناصر اللافلزات للبناء ؟



- a. لأنها تتميز بأنها موصلة للكهرباء .
- b. لأنها تتميز بأنها باهتة .
- c. لأنها تتميز بالهشاشة .
- d. لأنها تتميز بالصلابة .

84- في مفتاح العنصر ما الذي يُمثل عدد البروتونات في الذرة؟



A. الكتلة الذرية

B. الرمز الكيميائي

C. العدد الذري

D. رمز العنصر

85- 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

الجدول الدوري للعناصر

1 IA H Hydrogen 1.008	2 IIA He Helium 4.0026											13 IIIA B Boron 10.81	14 IVA C Carbon 12.011	15 VA N Nitrogen 14.007	16 VIA O Oxygen 15.999	17 VIIA F Fluorine 18.998	18 VIIIA Ne Neon 20.180
3 Li Lithium 6.941	4 Be Beryllium 9.012											5 B Boron 10.81	6 C Carbon 12.011	7 N Nitrogen 14.007	8 O Oxygen 15.999	9 F Fluorine 18.998	10 Ne Neon 20.180
11 Na Sodium 22.990	12 Mg Magnesium 24.305											13 Al Aluminum 26.982	14 Si Silicon 28.086	15 P Phosphorus 30.974	16 S Sulfur 32.06	17 Cl Chlorine 35.45	18 Ar Argon 39.948
19 K Potassium 39.098	20 Ca Calcium 40.078	21 Sc Scandium 44.956	22 Ti Titanium 47.88	23 V Vanadium 50.942	24 Cr Chromium 51.996	25 Mn Manganese 54.938	26 Fe Iron 55.845	27 Co Cobalt 58.933	28 Ni Nickel 58.693	29 Cu Copper 63.546	30 Zn Zinc 65.38	31 Ga Gallium 69.723	32 Ge Germanium 72.63	33 As Arsenic 74.922	34 Se Selenium 78.96	35 Br Bromine 79.904	36 Kr Krypton 83.798
37 Rb Rubidium 85.468	38 Sr Strontium 87.62	39 Y Yttrium 88.906	40 Zr Zirconium 91.224	41 Nb Niobium 92.906	42 Mo Molybdenum 95.94	43 Tc Technetium 98	44 Ru Ruthenium 101.07	45 Rh Rhodium 102.906	46 Pd Palladium 106.42	47 Ag Silver 107.868	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 126.905	54 Xe Xenon 131.29
55 Cs Cesium 132.905	56 Ba Barium 137.327	57-71 Lanthanoids	72 Hf Hafnium 178.49	73 Ta Tantalum 180.948	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 196.967	80 Hg Mercury 200.59	81 Tl Thallium 204.38	82 Pb Lead 207.2	83 Bi Bismuth 208.98	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 263	107 Bh Bohrium 264	108 Hs Hassium 265	109 Mt Meitnerium 266	110 Ds Darmstadtium 267	111 Rg Roentgenium 268	112 Cn Copernicium 269	113 Nh Nihonium 270	114 Fl Flerovium 270	115 Mc Moscovium 271	116 Lv Livermorium 273	117 Ts Tennessine 274	118 Og Oganesson 274

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

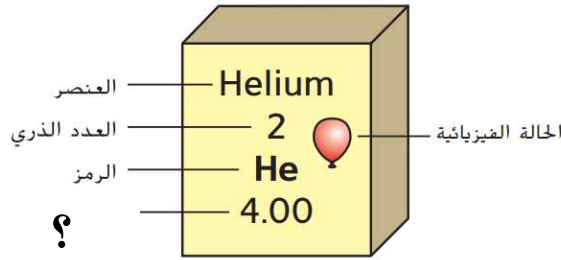
1 .A

7 .B

8 .C

15 .D

87- 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

88- 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 H Hydrogen 1.008	2 IIA He Helium 4.0026											13 IIIA B Boron 10.811	14 IVA C Carbon 12.011	15 VA N Nitrogen 14.007	16 VIA O Oxygen 15.999	17 VIIA F Fluorine 18.998	18 VIIIA Ne Neon 20.180
3 IIIA Li Lithium 6.941	4 IIA Be Beryllium 9.0122											5 IIIA Al Aluminum 26.982	6 IVA Si Silicon 28.086	7 VA P Phosphorus 30.974	8 VIA S Sulfur 32.06	9 VIIA Cl Chlorine 35.45	10 VIIIA Ar Argon 39.948
19 IA K Potassium 39.098	20 IIA Ca Calcium 40.078	21 IIIB Sc Scandium 44.956	22 IVB Ti Titanium 47.88	23 VB V Vanadium 50.942	24 VIB Cr Chromium 51.996	25 VIIB Mn Manganese 54.938	26 VIIIB Fe Iron 55.845	27 VIIIB Co Cobalt 58.933	28 VIIIB Ni Nickel 58.69	29 IIB Cu Copper 63.546	30 IIB Zn Zinc 65.38	31 IIIA Ga Gallium 69.723	32 IIIA Ge Germanium 72.64	33 IIIA As Arsenic 74.922	34 VIA Se Selenium 78.96	35 VIIA Br Bromine 79.904	36 VIIIA Kr Krypton 83.798
37 IA Rb Rubidium 85.468	38 IIA Sr Strontium 87.62	39 IIIB Y Yttrium 88.906	40 IVB Zr Zirconium 91.224	41 VB Nb Niobium 92.906	42 VIB Mo Molybdenum 95.94	43 VIIB Tc Technetium 98	44 VIIIB Ru Ruthenium 101.07	45 VIIIB Rh Rhodium 102.91	46 VIIIB Pd Palladium 106.42	47 IIB Ag Silver 107.87	48 IIB Cd Cadmium 112.41	49 IIIA In Indium 114.82	50 IIIA Sn Tin 118.71	51 IIIA Sb Antimony 121.76	52 VIA Te Tellurium 127.6	53 VIIA I Iodine 126.91	54 VIIIA Xe Xenon 131.29
55 IA Cs Cesium 132.91	56 IIA Ba Barium 137.33	57-71 Lanthanoid La-Lu	72 IVB Hf Hafnium 178.49	73 VB Ta Tantalum 180.95	74 VIB W Tungsten 183.84	75 VIIB Re Rhenium 186.21	76 VIIIB Os Osmium 190.23	77 VIIIB Ir Iridium 192.22	78 VIIIB Pt Platinum 195.08	79 IIB Au Gold 196.97	80 IIB Hg Mercury 200.59	81 IIIA Tl Thallium 204.38	82 IIIA Pb Lead 207.2	83 VIA Bi Bismuth 208.98	84 VIA Po Polonium 209	85 VIIA At Astatine 210	86 VIIIA Rn Radon 222
87 IA Fr Francium 223	88 IIA Ra Radium 226	89-103 Actinoid Ac-Lr	104 IVB Rf Rutherfordium 261	105 VB Db Dubnium 262	106 VIB Sg Seaborgium 263	107 VIIB Bh Bohrium 264	108 VIIIB Hs Hassium 265	109 VIIIB Mt Meitnerium 266	110 VIIIB Ds Darmstadtium 267	111 IIB Rg Roentgenium 268	112 IIB Cn Copernicium 269	113 IIIA Nh Nihonium 270	114 IIIA Fl Flerovium 270	115 VIA Mc Moscovium 270	116 VIA Lv Livermorium 270	117 VIIA Ts Tennessine 270	118 VIIIA Og Oganesson 270

89- أي من قوائم العناصر التالية لا تكون مجموعة في الجدول الدوري ؟

He , Ne , Ar , Kr , Xe , Rn , Og

O , S , Se , Te , Po Lv

B , Al , Ga , In , Tl , Nh

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

90- أي فئات العناصر توصل الكهرباء و الحرارة ؟

- A. الفلزات. B. اللافلزات. C. أشباه الفلزات.

91- التيلوريوم هو عنصر مصنّف من أشباه الفلزات، أي الخصائص التالية هي من أشباه خصائص الفلزات ؟



- A. هي أكبر فئة للعناصر في الجدول الدوري.
B. تمتلك خواص فلزية فقط.
C. جميعها غازات.
D. لها خواص فلزية و لا فلزية.

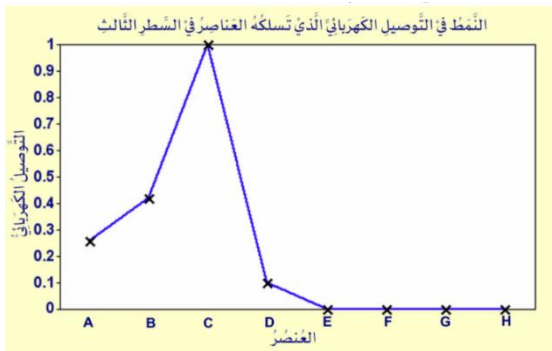
92- أي فئات العناصر تفتقر للخواص الفلزية؟

- A. الفلزات. B. اللافلزات. C. أشباه الفلزات.

93- أي فئات العناصر لها القدرة على العمل كأشباه الموصلات ؟

- A. الفلزات. B. اللافلزات. C. أشباه الفلزات.

94- تبين الصورة النمط في التوصيل الكهربائي للعناصر في الدورة الثالثة من الجدول الدوري:



ما العنصران اللذان يُعدان من اللافلزات ؟

A , B

E , B

H , F

G , C

95- أي مما يلي من خصائص اللافلزات؟

- A. قابلية الطرق.
B. قابلية السحب.
C. التوصيل.
D. المظهر الباهت.

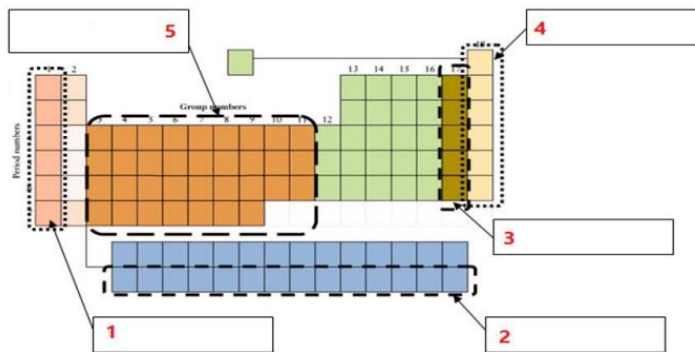
96- الهيليوم هو عنصر موجود في المجموعة 18 من الجدول الدوري ويُصنف على أنه:

- A. فلز قلوي
- B. عنصر انتقالي
- C. هالوجين
- D. غاز نبيل

97- الفلور هو عنصر موجود في المجموعة 17 من الجدول الدوري ويُصنف على أنه:

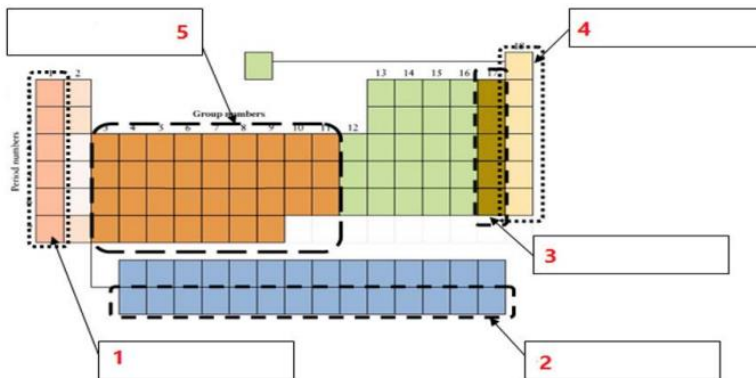
- A. فلز قلوي
- B. عنصر انتقالي
- C. هالوجين
- D. غاز نبيل

98- ما الرقم الذي يشير إلى مجموعة تتفاعل مع الفلزات لتكون الملح؟



- 1 .A
- 2 .B
- 3 .C
- 4 .D
- 5 .E

99- ما الرقم الذي يشير إلى مجموعة لا تتفاعل مع غيرها من العناصر إلا في ظروف خاصة في المختبر



- 1 .A
- 2 .B
- 3 .C
- 4 .D
- 5 .E

100- أي مما يلي لديه القدرة على العمل كشبه موصل؟

- A. النحاس.
B. السيليكون.
C. الكربون.
D. الفضة.

101- أي مما يلي يُستفاد منه في الأجهزة الإلكترونية كالكومبيوتر والتلفاز و الخلايا الشمسية؟

- A. النحاس.
B. السيليكون.
C. الكربون.
D. الفضة.

102- أي مما يلي يستخدم في إزالة عسر الماء و مساحيق الغسيل ويلمع باللون الأخضر المتوهج في الألعاب النارية؟

- A. النحاس.
B. السيليكون.
C. الكربون.
D. البورون.