

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



حل 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 .

b. تناقص العدد الذري .

c. تزايد الكتلة الذرية.

d. تناقص الكتلة الذرية.

2- العدد الذري هو ؟

a. عدد الذرات .

b. عدد النيوترونات .

c. عدد البروتونات .

d. عدد مستويات الطاقة .

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

a. تزايد العدد الذري .

b. تناقص العدد الذري .

c. تزايد الكتلة الذرية.

d. تناقص الكتلة الذرية.

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

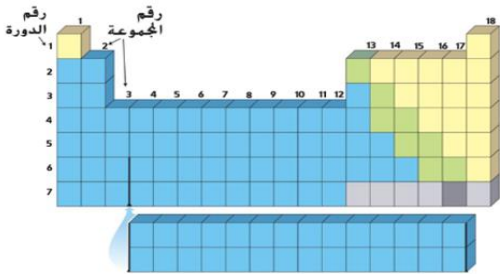
a. تزايد عدد النيوترونات .

b. تزايد العدد الكلي .

c. تزايد الكتلة الذرية .

d. تزايد العدد الذري .

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



a. منظم البيانات .

b. الجدول الدوري .

c. مخطط العناصر .

d. مفتاح العنصر .

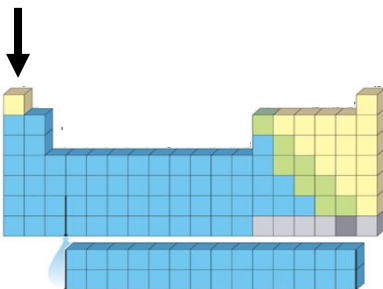
6- المصطلح العلمي المستخدم للأعمدة الرأسية في الجدول الدوري ؟

a. مجموعة .

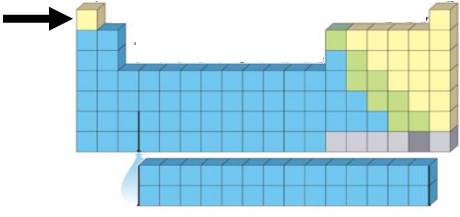
b. عائلة .

c. فريق .

d. دورة .



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 ؟

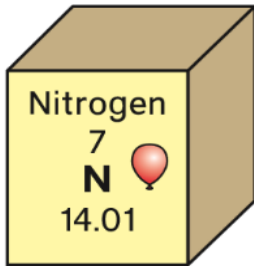
- a. 2 .
b. 7 .
c. 8 .
d. 18 .

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
--	--------------------------------------	--	---------------------------------------	---------------------------------------	--

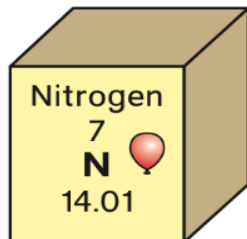
- a. العدد الذري .
b. العدد الكتلي .

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

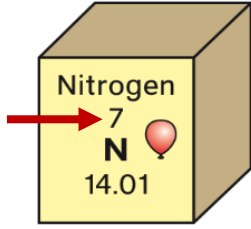


- a. الكتلة الذرية .
b. العدد الذري .
c. الرمز الكيميائي .
d. رمز العنصر .

12- كم تبلغ الكتلة الذرية للنيتروجين ؟



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



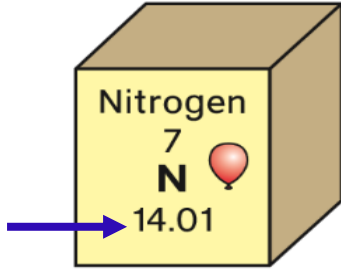
13- إلى ماذا يُشير السهم في صورة مفتاح العنصر ؟

c. الرمز الكيميائي

a. الكتلة الذرية

d. حالة المادة

b. العدد الذري



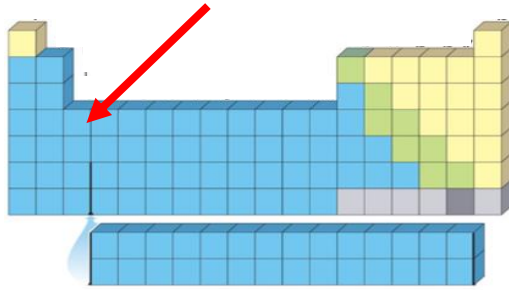
14- إلى ماذا يُشير السهم في صورة مفتاح العنصر ؟

c. الرمز الكيميائي

a. الكتلة الذرية

d. حالة المادة

b. العدد الذري

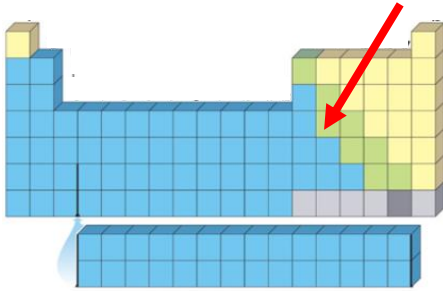


15- إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟

a. الفلزات .

b. اللافلزات .

c. أشباه الفلزات .

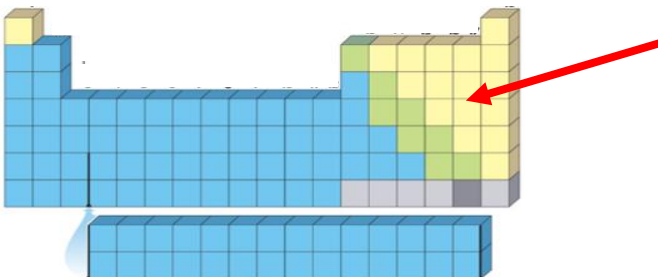


16- إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟

a. الفلزات .

b. اللافلزات .

c. أشباه الفلزات .



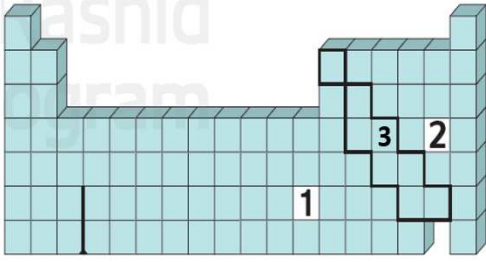
17- إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟

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 .

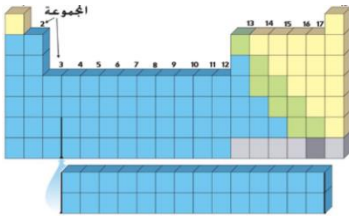
20- ما نوع العنصر رقم 3 في الشكل المجاور ؟

a. فلز .

b. لافلز .

c. شبه فلز .

21- أين توجد معظم الفلزات في الجدول الدوري ؟



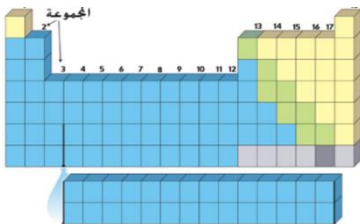
a. على الجانب الأيسر فقط .

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 .

c. شبه الفلز .

a. الفلز .

d. الماء .

b. اللافلز .

24- أي خاصية فيزيائية تجعل الفضة مناسبة لصنع المجوهرات ؟

c. قابلية السحب .

a. الذوبان .

d. الكثافة .

b. التوصيل .



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 :

c. قابلية الطرق .

a. البريق .

d. التوصيل .

b. قابلية السحب .



أسلاك من النحاس



فلز النحاس

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

c. قابلية الطرق .

a. البريق .

d. التوصيل .

b. قابلية السحب .





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

a. البريق .

c. قابلية الطرق .

d. التوصيل الكهربائي .

b. قابلية السحب .

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

a. البريق .

c. قابلية الطرق .

d. التوصيل الحراري .

b. قابلية السحب .



30- أي مما يلي ليس من خصائص الفلزات ؟

c. قابلية السحب .

a. الهشاشة .

d. البريق .

b. التوصيل .

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

c. البريق و قابلية الطرق .

a. التوصيل و قابلية الطرق.

d. قابلية الطرق و الكثافة المرتفعة.

b. قابلية السحب و التوصيل.

32- أي مما يلي من خواص الفلزات ؟

c. لها مظهر باهت .

a. هشّة .

d. قابلة للطرق .

b. عوازل جيدة .

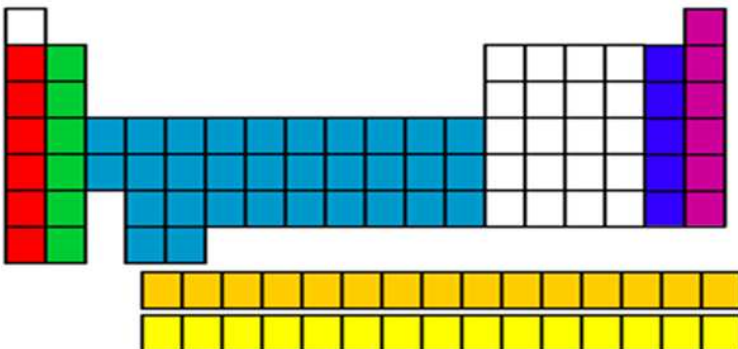
33- ماذا تسمى العناصر ذات اللون الأحمر في الجدول الدوري ؟

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 ؟

1 2 5 10

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 ؟

c. الصوديوم .

a. الزئبق .

d. البوتاسيوم .

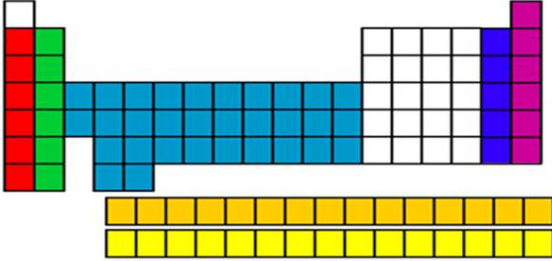
b. الهيدروجين .

44- لماذا وضع العلماء سلسلة الأنتنيدات و الأكتنيدات 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 .



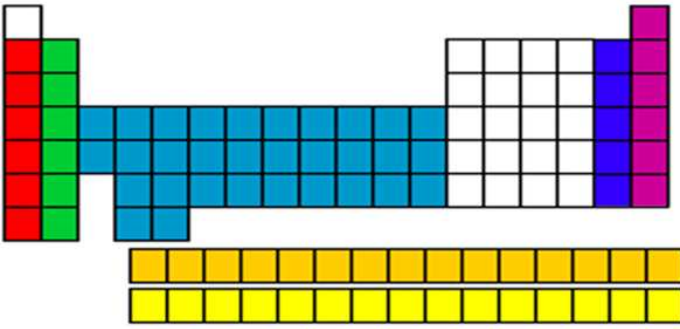
45- إلى أي نوع من العناصر تنتمي سلسلة الأنتنيدات و الأكتنيدات ؟

a. الفلزات القلوية .

b. الفلزات القلوية الأرضية .

c. الفلزات الانتقالية .

d. أشباه الفلزات .



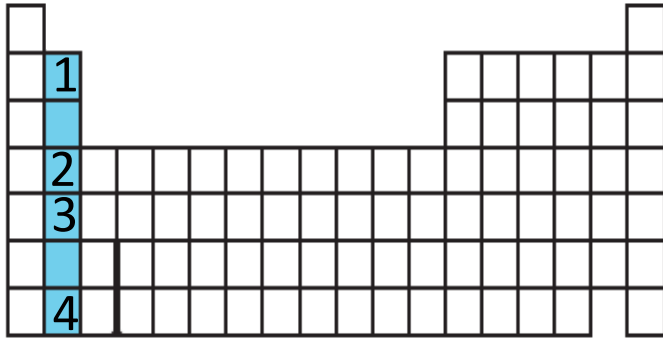
46- أي العناصر يمتلك زيادة في الخواص الفلزية ؟

a. العنصر رقم 1

b. العنصر رقم 2

c. العنصر رقم 3

d. العنصر رقم 4



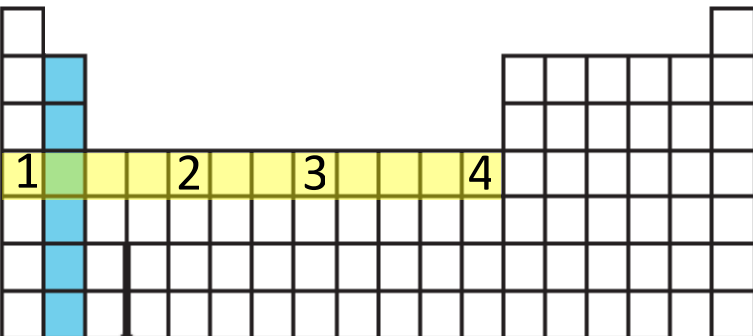
47- أي العناصر يمتلك زيادة في الخواص الفلزية ؟

a. العنصر رقم 1

b. العنصر رقم 2

c. العنصر رقم 3

d. العنصر رقم 4



48- أي العناصر يمتلك زيادة في الخواص الفلزية ؟

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 .

c. شبه الفلز .

d. الماء .

b. اللافلز .

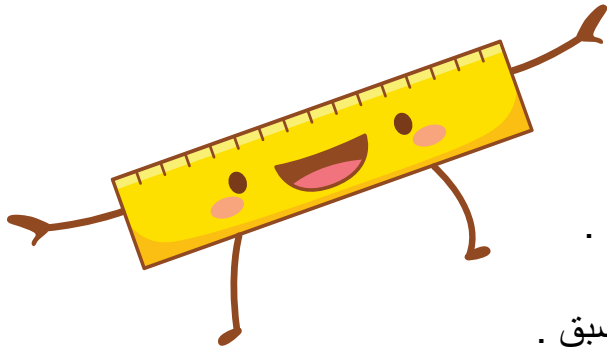
50- تتكون معظم كتلة الجسم من :

a. الفلزات .

c. أشباه الفلزات .

d. ليس أي مما سبق .

b. اللافلزات .



51- كم تبلغ نسبة اللافلزات في جسمك ؟

a. أقل من 20 %

c. أقل من 50 %

b. أقل من 35 %

d. أكثر من 96 %

52- معظم اللافلزات تتواجد في الحالة ...

a. الصلبة .

b. السائلة .

c. الغازية .

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

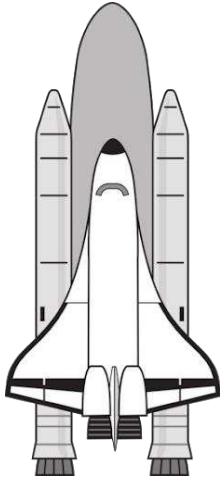
الفضائية إلى الغلاف الجوي ، هو

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 .

c. مكون الملح .

b. مكون القلويات .

d. مكون الغازات .

57- عناصر تتفاعل مع الفلزات مكونةً الملح ، هي :

a. الفلزات القلوية .

c. العناصر الانتقالية .

b. الهالوجينات .

d. الغازات النبيلة .

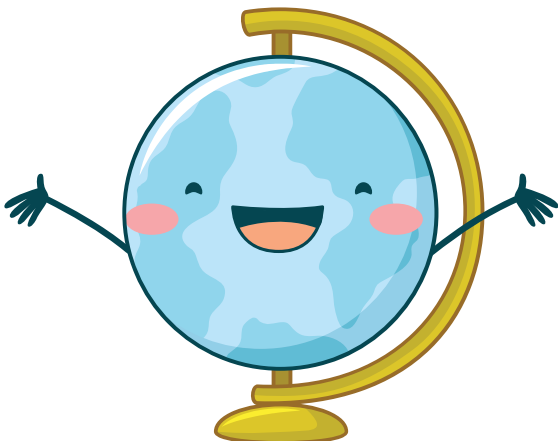
58- عندما يتفاعل الهالوجين مع الفلز ، يتكون

c. ملح .

a. حمض .

d. غاز .

b. قلوي .



59- عندما يتفاعل الهالوجين مع ، يتكون ملح .

c. لا فلز .

a. الفلز .

d. غاز .

b. شبه فلز .

60- يتفاعل غاز الكلور مع الصوديوم الصلب لينتجأ

c. بروميد البوتاسيوم .

a. كلوريد الصوديوم .

d. فلوريد الصوديوم .

b. كلوريد الكالسيوم .

61- غالباً ما يُستخدم ملح على الطرق الجليدية .

c. بروميد البوتاسيوم .

a. كلوريد الصوديوم .

d. فلوريد الصوديوم .

b. كلوريد الكالسيوم .

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 :

c. دورية .

a. كيميائية .

d. فيزيائية .

b. للغاز النبيل .

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

سوف تختار هذا العنصر ؟



c. العناصر الانتقالية .

a. الفلزات القلوية .

d. الغازات النبيلة .

b. الهالوجينات .

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

c. الليثيوم .

a. الهيدروجين

d. الصوديوم .

b. الهيليوم

67- يتميز بأصغر كتلة ذرية .

c. الليثيوم .

a. الهيدروجين

d. الصوديوم .

b. الهيليوم

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 ؟

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

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 .
b. الهالوجينات .
c. العناصر الانتقالية .
d. الغازات النبيلة .

73- أين توجد أشباه الفلزات في الجدول الدوري ؟

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

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

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

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

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

76- أكثر أشباه الفلزات توافقاً في الكون ، هو :

c. السيليكون .

a. الهيدروجين .

d. الألمنيوم .

b. الأكسجين .

77- خاصية تتميز بها أشباه الفلزات :

c. شبه موصلات .

a. تلمع .

d. هشّة .

b. باهتة .

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.

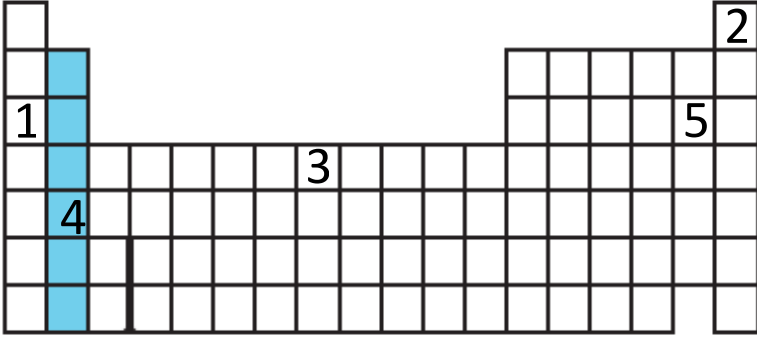
b. العنصر رقم 2.

c. العنصر رقم 3.

d. العنصر رقم 4.

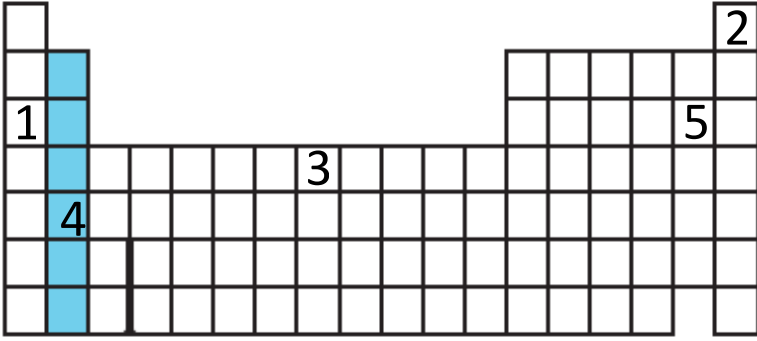
e. العنصر رقم 5.

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.

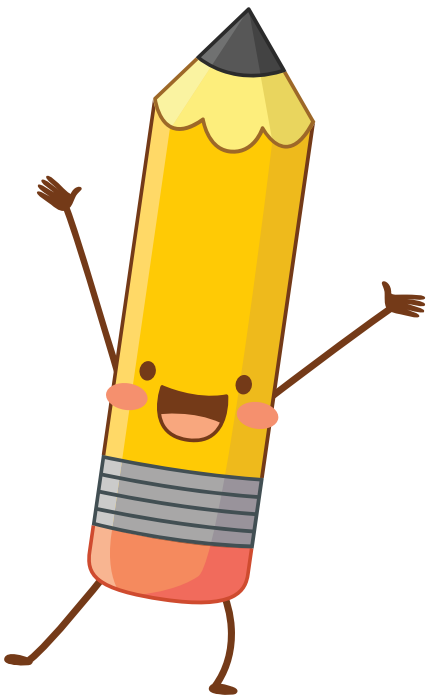
82- عنصر ينتمي إلى مجموعة الفلزات القوية الأرضية ، هو :



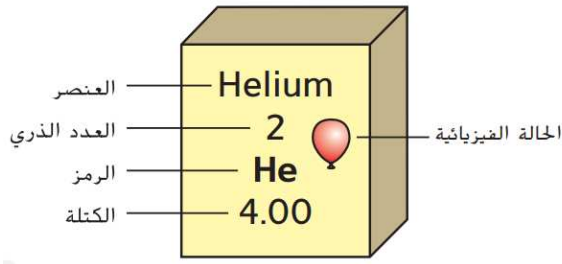
- a. العنصر رقم 1.
- b. العنصر رقم 2.
- c. العنصر رقم 3.
- d. العنصر رقم 4.
- e. العنصر رقم 5.

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

1 IA																	18 VIIIA				
1 H Hydrogen 1.008																	2 He Helium 4.002602				
3 Li Lithium 6.94	4 Be Beryllium 9.0121831															5 B Boron 10.81	6 C Carbon 12.011	7 N Nitrogen 14.007	8 O Oxygen 15.999	9 F Fluorine 18.998403163	10 Ne Neon 20.1797
11 Na Sodium 22.98976928	12 Mg Magnesium 24.305															13 Al Aluminium 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 44.955908	22 Ti Titanium 47.867	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 78.971	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 95.95	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	49 In Indium 114.818	50 Sn Tin 118.710	51 Sb Antimony 121.760	52 Te Tellurium 127.60	53 I Iodine 126.90447	54 Xe Xenon 131.293				
55 Cs Caesium 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 192.227	78 Pt Platinum 195.084	79 Au Gold 196.966569	80 Hg Mercury 200.592	81 Tl Thallium 204.38	82 Pb Lead 207.2	83 Bi Bismuth 208.98040	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 (268)	106 Sg Seaborgium (269)	107 Bh Bohrium (270)	108 Hs Hassium (285)	109 Mt Meitnerium (278)	110 Ds Darmstadtium (281)	111 Rg Roentgenium (282)	112 Cn Copernicium (285)	113 Nh Nihonium (286)	114 Fl Flerovium (289)	115 Mc Moscovium (289)	116 Lv Livermorium (293)	117 Ts Tennessine (294)	118 Og Oganesson (294)				

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

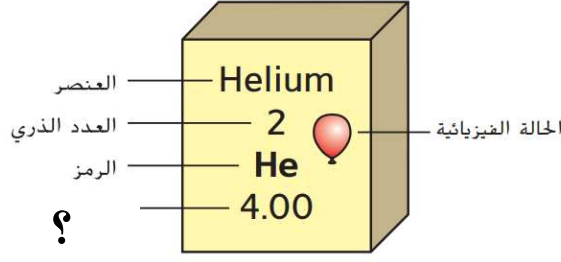
1 .A

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 الدّوريّ للعناصر

1 IA H Hydrogen 1.008	2 IIA He Helium 4.003																
3 IIIA Li Lithium 6.941	4 IVA Be Beryllium 9.012											5 VA B Boron 10.811	6 VIA C Carbon 12.011	7 VIIA N Nitrogen 14.007	8 VIIIA O Oxygen 15.999	9 VIIIA F Fluorine 18.998	10 VIIIA Ne Neon 20.180
11 IB Na Sodium 22.990	12 IIB Mg Magnesium 24.305											13 IIIA Al Aluminum 26.982	14 IVA Si Silicon 28.086	15 VA P Phosphorus 30.974	16 VIA S Sulfur 32.06	17 VIIA Cl Chlorine 35.45	18 VIIIA Ar Argon 39.948
19 IB K Potassium 39.098	20 IIB 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 52.00	25 VIIB Mn Manganese 54.938	26 VIIB Fe Iron 55.845	27 VIIIB Co Cobalt 58.933	28 VIIIB Ni Nickel 58.693	29 VIIIB Cu Copper 63.546	30 VIIIB Zn Zinc 65.38	31 IIIA Ga Gallium 69.723	32 IVA Ge Germanium 72.64	33 VA As Arsenic 74.922	34 VIA Se Selenium 78.96	35 VIIA Br Bromine 79.904	36 VIIIA Kr Krypton 83.798
37 IB Rb Rubidium 85.468	38 IIB 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 102.906	46 VIIIB Pd Palladium 106.36	47 VIIIB Ag Silver 107.868	48 VIIIB Cd Cadmium 112.411	49 IIIA In Indium 114.818	50 IVA Sn Tin 118.710	51 VA Sb Antimony 121.757	52 VIA Te Tellurium 127.6	53 VIIA I Iodine 126.905	54 VIIIA Xe Xenon 131.29
55 IB Cs Cesium 132.905	56 IIB Ba Barium 137.327	57-71 Lanthanoids La-Lu	72 IVB Hf Hafnium 178.49	73 VB Ta Tantalum 180.948	74 VIB W Tungsten 183.84	75 VIIB Re Rhenium 186.207	76 VIIIB Os Osmium 190.23	77 VIIIB Ir Iridium 192.222	78 VIIIB Pt Platinum 195.084	79 VIIIB Au Gold 196.967	80 VIIIB Hg Mercury 200.59	81 IIIA Tl Thallium 204.383	82 IVA Pb Lead 207.2	83 VA Bi Bismuth 208.980	84 VIA Po Polonium 209	85 VIIA At Astatine 210	86 VIIIA Rn Radon 222
87 IB Fr Francium 223	88 IIB Ra Radium 226	89-103 Actinoids 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 268	111 VIIIB Rg Roentgenium 269	112 VIIIB Cn Copernicium 277	113 IIIA Nh Nihonium 278	114 IVA Fl Flerovium 279	115 VA Mc Moscovium 280	116 VIA Lv Livermorium 281	117 VIIA Ts Tennessine 281	118 VIIIA Og Oganesson 284

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 ؟

C. أشباه الفلزات.

B. اللافلزات.

A. 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 ؟

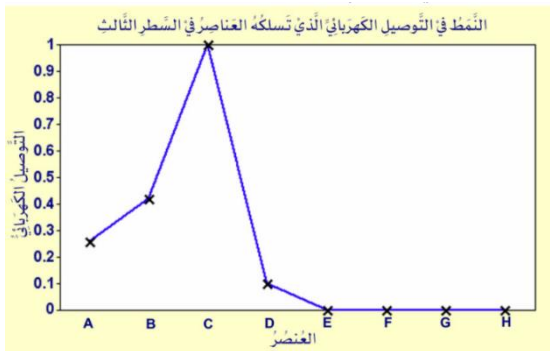
A. الفلزات.

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:

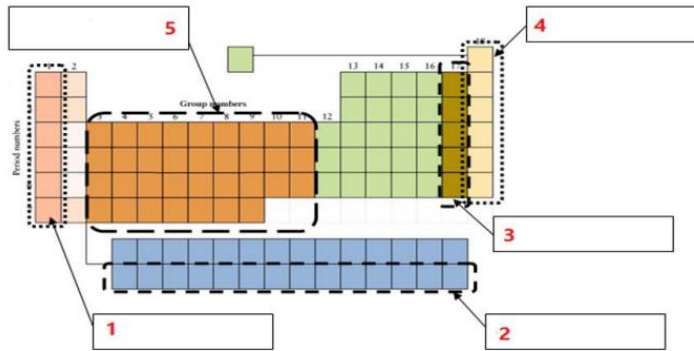
A. فلز قلوي

B. عنصر انتقالي

C. هالوجين

D. غاز نبيل

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



1 .A

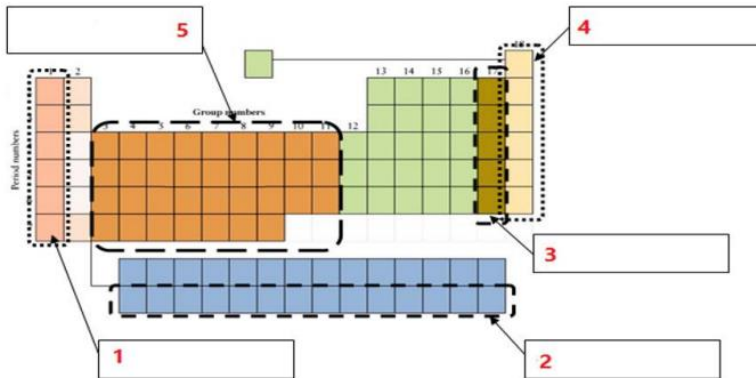
2 .B

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.