شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

حل أوراق عمل داعمة الوحدة الرابعة الجدول الدوري

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

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السابع

روابط مواد الصف السابع على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف السابع والمادة علوم في الفصل الأول

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

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؟

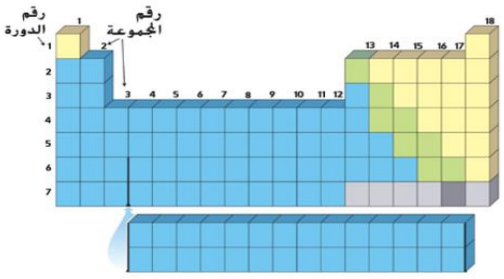
a. تزايد عدد النيوترونات .

b. تزايد العدد الكتلي .

c. تزايد الكتلة الذرية .

d. تزايد العدد الذري .

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



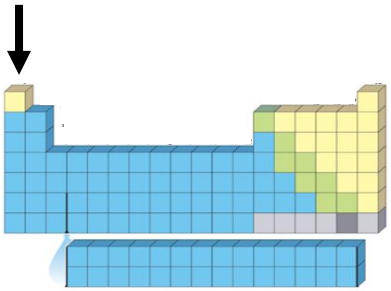
a. منظم البيانات .

b. الجدول الدوري .

c. مخطط العناصر .

d. مفتاح العنصر .

6- المصطلح العلمي المستخدم للأعمدة الرأسية في الجدول الدوري ؟



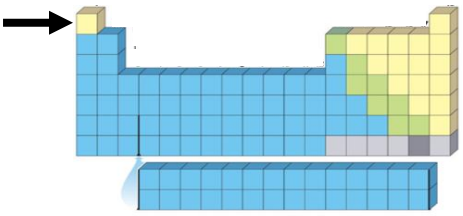
a. مجموعة .

b. دورة .

c. عائلة .

d. فريق .

7- المصطلح العلمي المستخدم للصفوف الأفقية في الجدول الدوري ؟



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

8- كم عدد المجموعات في الجدول الدوري ؟

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

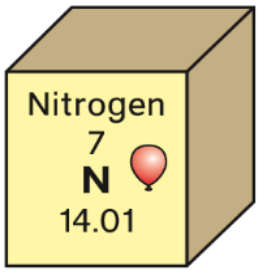
9- كم عدد الدورات في الجدول الدوري ؟

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

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

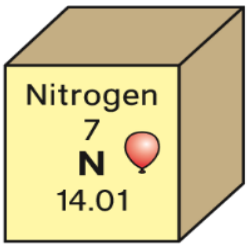
a. العدد الذري .
b. العدد الكتلي .

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



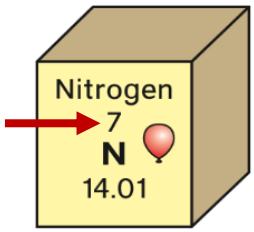
a. الكتلة الذرية .
c. الرمز الكيميائي .
b. العدد الذري .
d. رمز العنصر.

12- كم تبلغ الكتلة الذرية للنيتروجين ؟



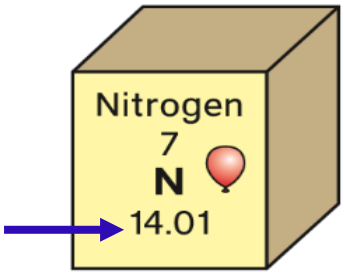
a. 7
c. 14.01
b. 7.01
d. 21.01

13- إلى ماذا يُشير السهم في صورة مفتاح العنصر ؟



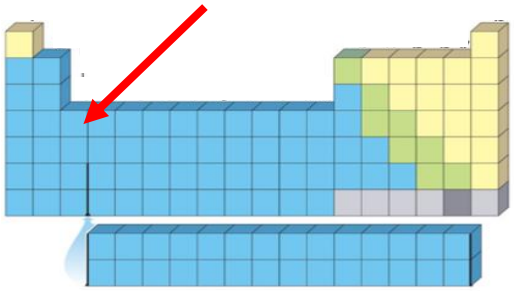
a. الكتلة الذرية
c. الرمز الكيميائي
b. العدد الذري
d. حالة المادة

14- إلى ماذا يُشير السهم في صورة مفتاح العنصر ؟



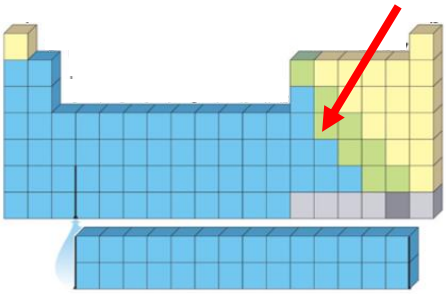
a. الكتلة الذرية
c. الرمز الكيميائي
b. العدد الذري
d. حالة المادة

15- إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟



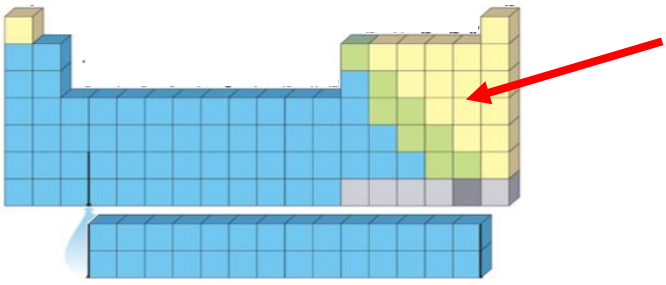
a. الفلزات .
b. اللافلزات .
c. أشباه الفلزات .

16- إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟



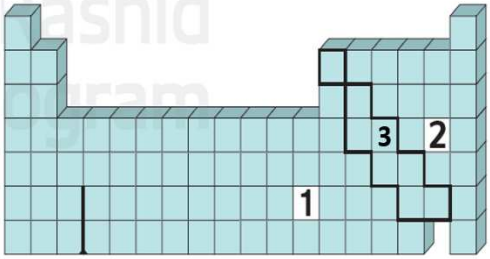
a. الفلزات .
b. اللافلزات .
c. أشباه الفلزات .

17- إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟



a. الفلزات .
b. اللافلزات .
c. أشباه الفلزات .

18- ما نوع العنصر رقم 1 في الشكل المجاور ؟

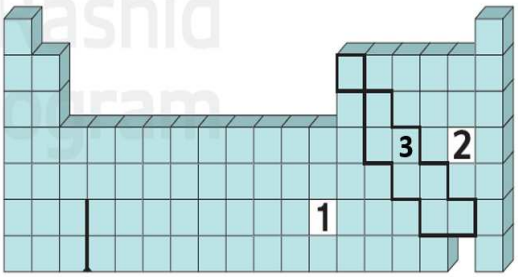


a. فلز .

b. لافلز .

c. شبه فلز .

19- ما نوع العنصر رقم 2 في الشكل المجاور ؟

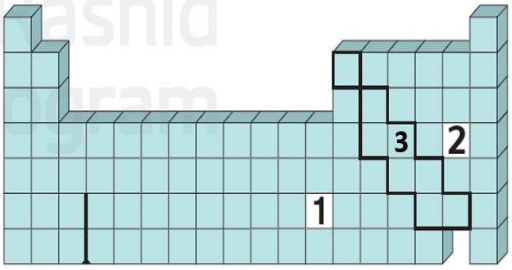


a. فلز .

b. لافلز .

c. شبه فلز .

20- ما نوع العنصر رقم 3 في الشكل المجاور ؟

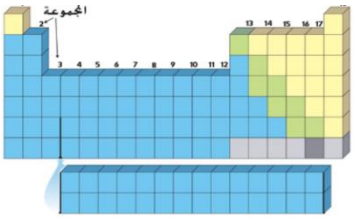


a. فلز .

b. لافلز .

c. شبه فلز .

21- أين توجد معظم الفلزات في الجدول الدوري ؟



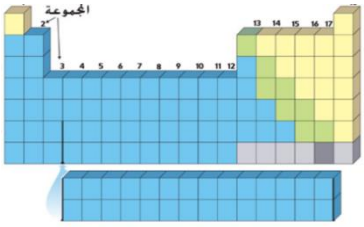
a. على الجانب الأيسر فقط .

b. على الجانب الأيمن فقط .

c. في الوسط فقط .

d. على الجانب الأيسر و في الوسط .

22- أين توجد معظم اللافلزات في الجدول الدوري ؟



a. في الصف السفلي .

b. على الجانب الأيمن .

c. في الصف العلوي .

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

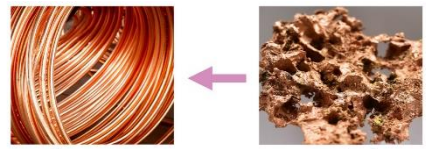
24- أي خاصية فيزيائية تجعل الفضة مناسبة لصنع المجوهرات ؟

a. الذوبان .
c. قابلية السحب .
b. التوصيل .
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 :



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

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

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

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

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

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

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

30- أي مما يلي ليس من خصائص الفلزات ؟

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

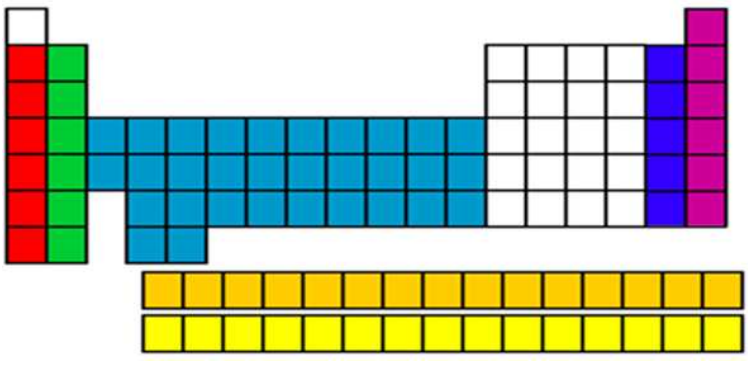
31- ما الخاصيتان اللتان تجعلان الفلز اختياراً صحيحاً لاستخدامه كسلك في الإلكترونيات؟

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

32- أي مما يلي من خواص الفلزات ؟

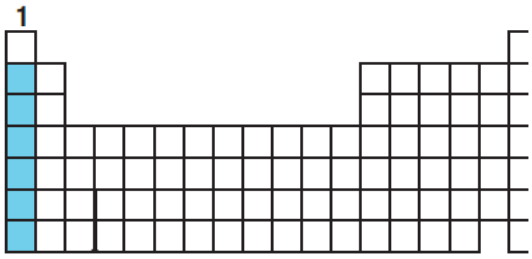
a. هشة .
c. لها مظهر باهت .
b. عوازل جيدة .
d. قابلة للطرق .

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 ؟



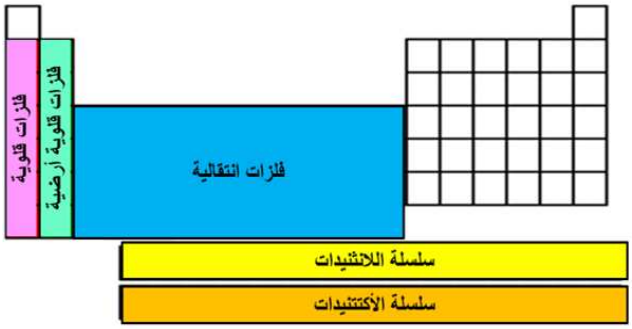
a. الفلزات القلوية .

b. الفلزات القلوية الأرضية .

c. الفلزات الانتقالية .

d. أشباه الفلزات .

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



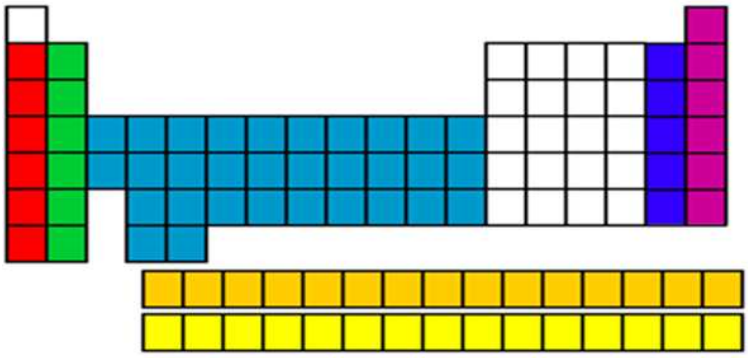
a. الفلزات القلوية .

b. العناصر الانتقالية .

c. الفلزات القلوية الأرضية .

d. الغازات النبيلة .

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

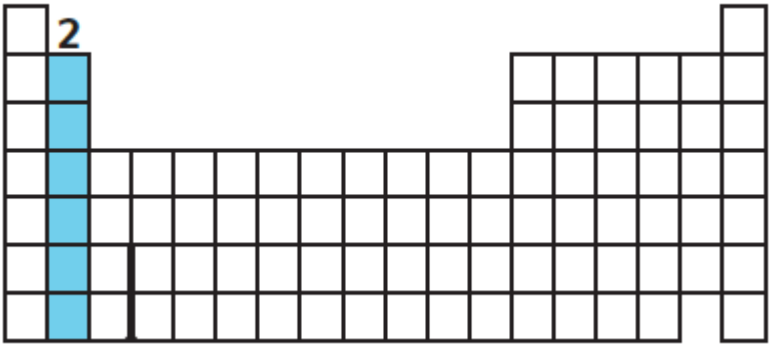


a. الفلزات القلوية .

b. الفلزات القلوية الأرضية .

c. الفلزات الانتقالية .

37- ماذا تسمى المجموعة رقم 2 في الجدول الدوري ؟



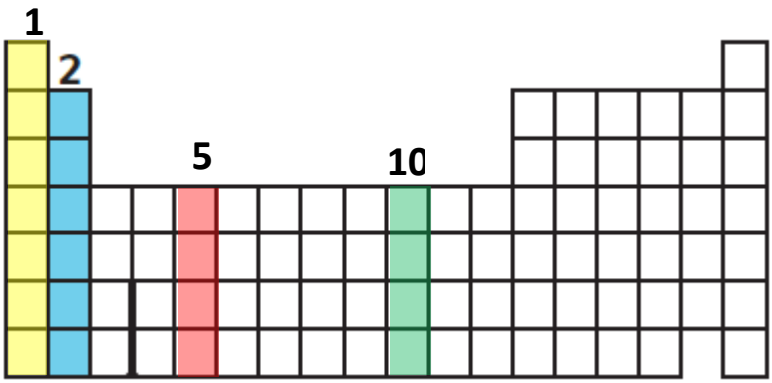
a. الفلزات القلوية .

b. الفلزات القلوية الأرضية .

c. الفلزات الانتقالية .

d. أشباه الفلزات .

38- أي العناصر يتفاعل بصورة أسرع مع الأكسجين ؟



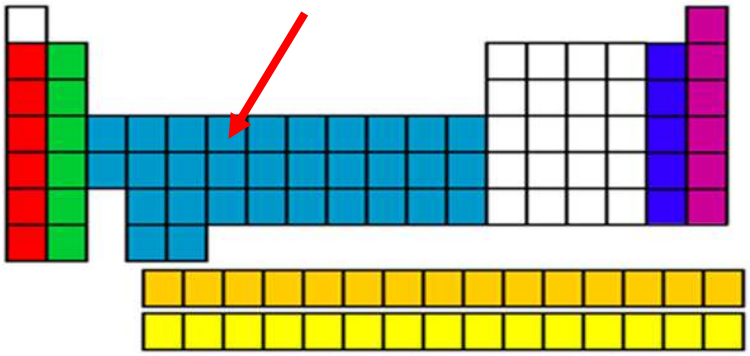
a. عنصر يقع في المجموعة 1

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 .

b. لها قابلية كبيرة للسحب .

c. أعلى كثافة من الفلزات القلوية .

d. تتفاعل قليلاً مع الأكسجين.

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

a. الفلزات القلوية .

b. الفلزات القلوية الأرضية .

c. العناصر الانتقالية .

d. الغازات النبيلة .

42- ما وجه الشبه بين العناصر في كل مجموعة ؟

a. الكتلة الذرية .

b. الوزن الذري .

c. الخواص الكيميائية .

d. الاستخدامات العملية .

43- جميع الفلزات في الحالة الصلبة ، باستثناء عنصر ؟

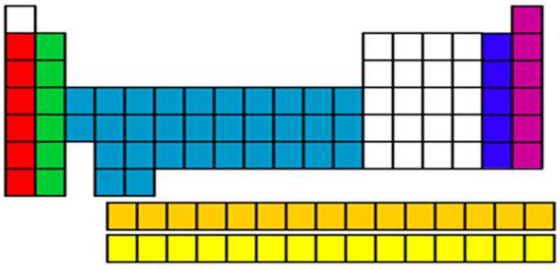
a. الزئبق .

b. الهيدروجين .

c. الصوديوم .

d. البوتاسيوم .

44- لماذا وضع العلماء سلسلة الأنثنيدات و الأكتنيدات أسفل الجدول الدوري ؟

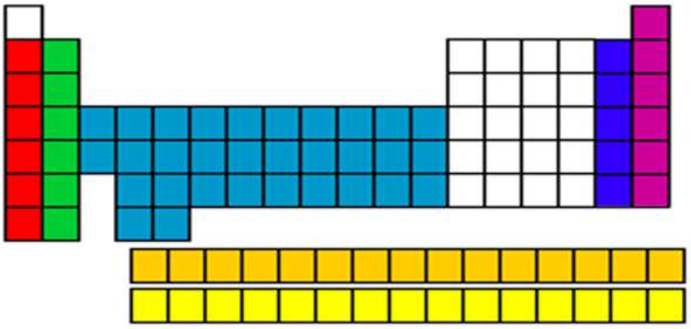


a. حتى لا يكون الجدول أكبر حجماً .

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 الأنثنيدات و الأكتنيدات ؟



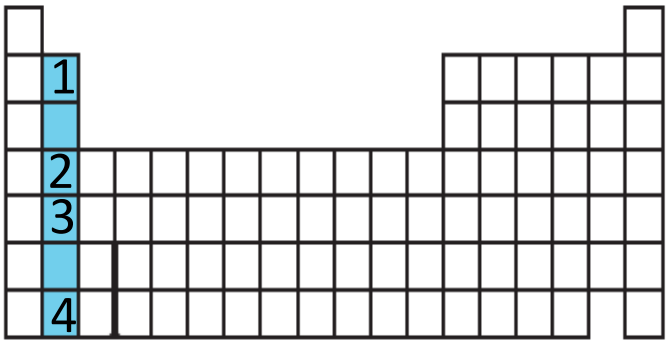
a. الفلزات القلوية .

b. الفلزات القلوية الأرضية .

c. الفلزات الانتقالية .

d. أشباه الفلزات .

46- أي العناصر يمتلك زيادة في الخواص الفلزية ؟



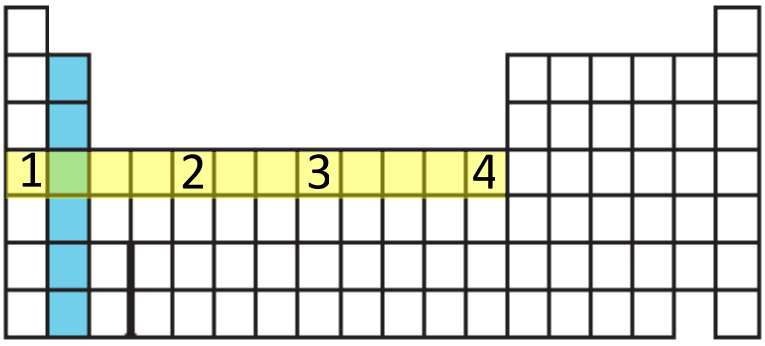
a. العنصر رقم 1

b. العنصر رقم 2

c. العنصر رقم 3

d. العنصر رقم 4

47- أي العناصر يمتلك زيادة في الخواص الفلزية ؟



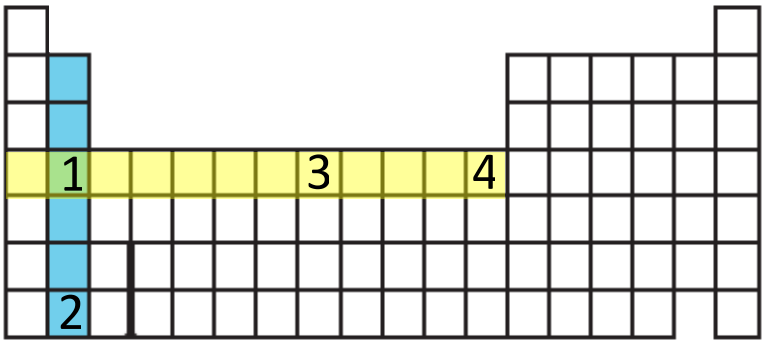
a. العنصر رقم 1

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

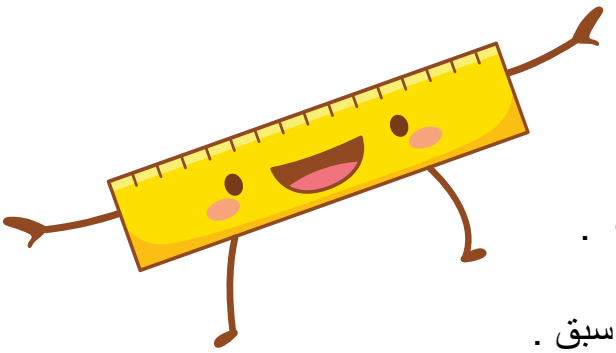
49- عنصر موصل رديء للحرارة و الكهرباء ولكنه عازل جيد ، هو :

a. الفلز .

c. شبه الفلز .

b. اللافلز .

d. الماء .



50- تتكون معظم كتلة الجسم من :

a. الفلزات .

c. أشباه الفلزات .

b. اللافلزات .

d. ليس أي مما سبق .

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 .

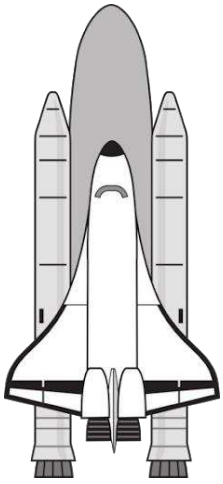
c. الغازية .

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 ؟

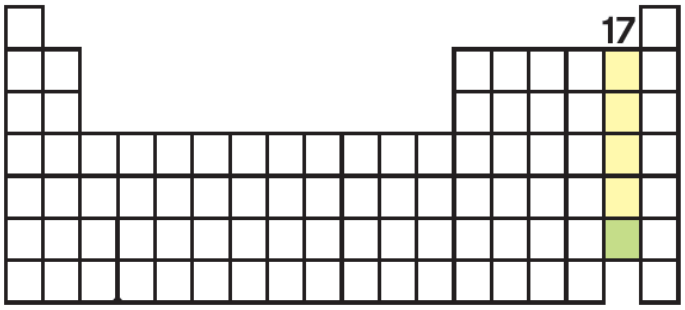
a. لأن الكربون عازل للحرارة .

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 .

b. مكون القلويات .

c. مكون الملح .

d. مكون الغازات .

57- عناصر تتفاعل مع الفلزات مكونةً الملح ، هي :

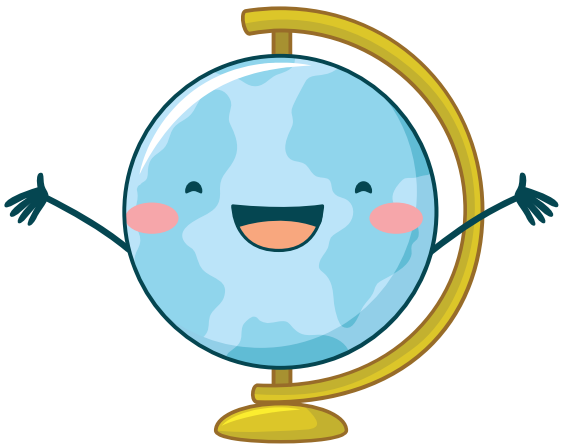
a. الفلزات القلوية .

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 .

c. لا فلز.

b. شبه فلز.

d. غاز .

60- يتفاعل غاز الكلور مع الصوديوم الصلب لينتجا ....

a. كلوريد الصوديوم .

c. بروميد البوتاسيوم .

b. كلوريد الكالسيوم .

d. فلوريد الصوديوم .

61- غالباً ما يُستخدم ملح ..... على الطرق الجليدية .

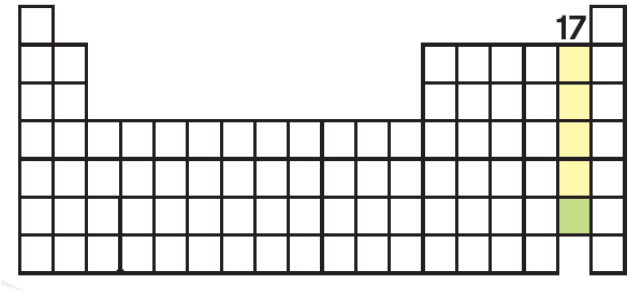
a. كلوريد الصوديوم .

c. بروميد البوتاسيوم .

b. كلوريد الكالسيوم .

d. فلوريد الصوديوم .

62- أي مما يلي من خواص عناصر المجموعة 17 ؟



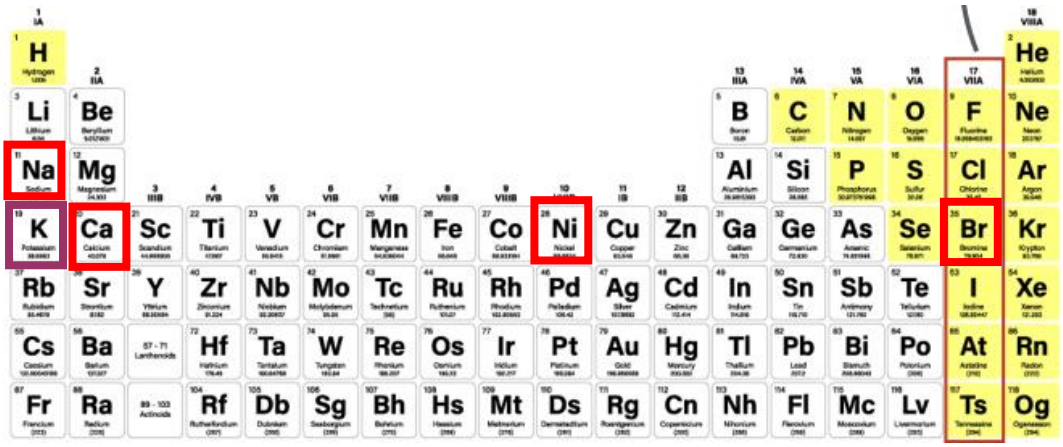
a. موصلات .

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 .
c. دورية .
b. للغاز النبيل .
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 .
c. العناصر الانتقالية .
b. الهالوجينات .
d. الغازات النبيلة .

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

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

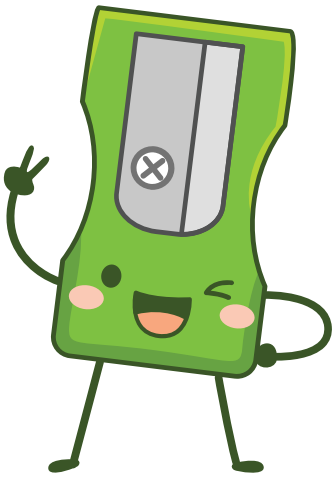
67- يتميز ..... بأصغر كتلة ذرية .

a. الهيدروجين
c. الليثيوم .
b. الهيليوم
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 ؟

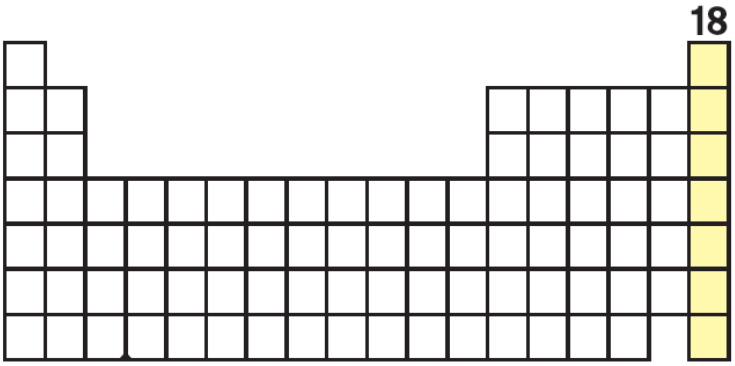


a. لأنه غاز و له العديد من الخواص التي تشبه خواص اللافلزات .
b. لأنه يتفاعل بشدة و يوصل الكهرباء عندما يكون سائلاً .

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 ؟

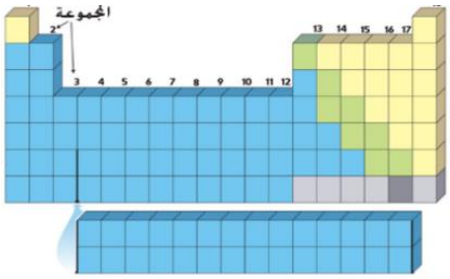


a. الهالوجينات .
b. أشباه الفلزات .
c. الفلزات.
d. الغازات النبيلة .

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 .

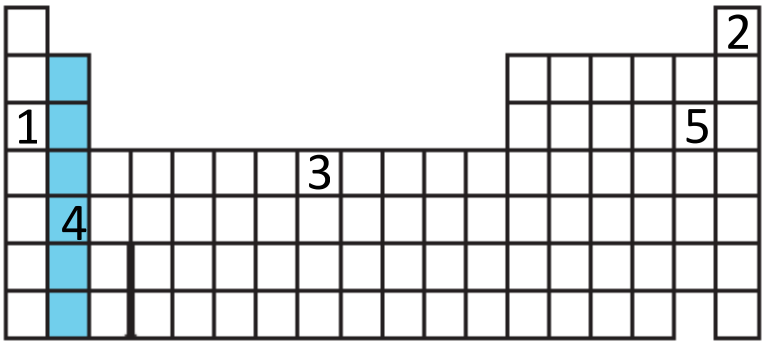
76- أكثر أشباه الفلزات توافراً في الكون ، هو :

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

77- خاصية تتميز بها أشباه الفلزات :

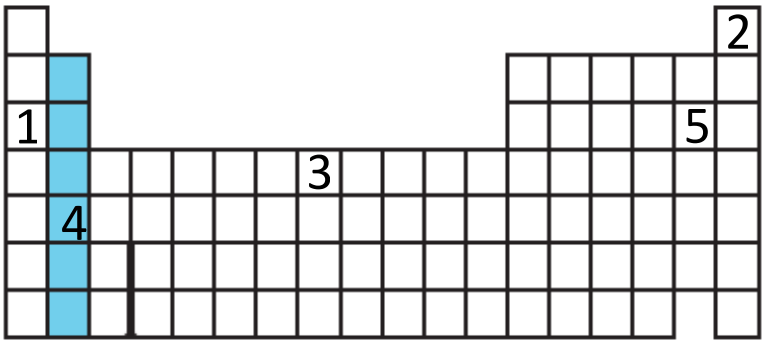
a. تلمع .
c. شبه موصلات .
b. باهتة .
d. هشة .

78- العنصر الذي يتفاعل مع الفلزات لتكوين الملح هو :



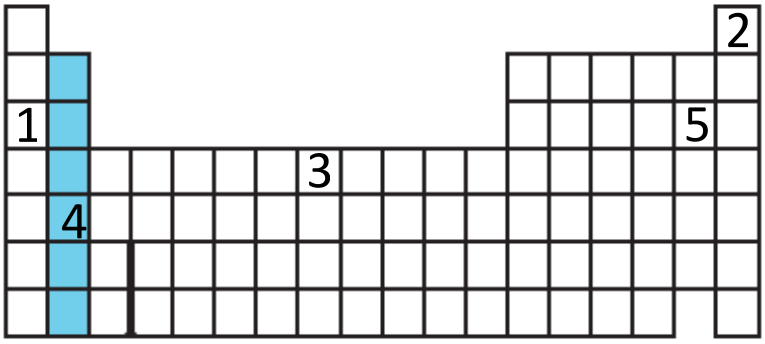
a. العنصر رقم 1.
b. العنصر رقم 2.
c. العنصر رقم 3.
d. العنصر رقم 4.
e. العنصر رقم 5.

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



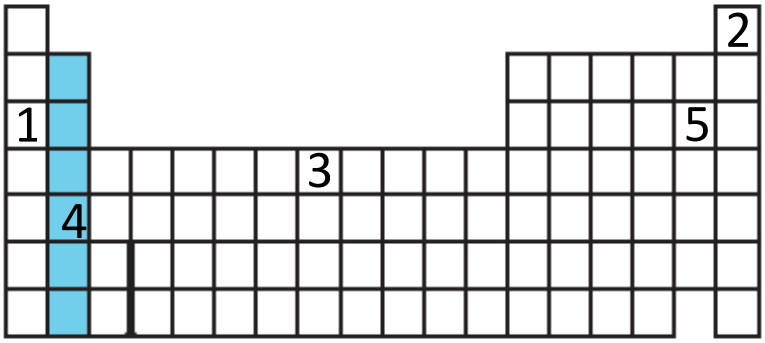
a. العنصر رقم 1.
b. العنصر رقم 2.
c. العنصر رقم 3.
d. العنصر رقم 4.
e. العنصر رقم 5.

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



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.

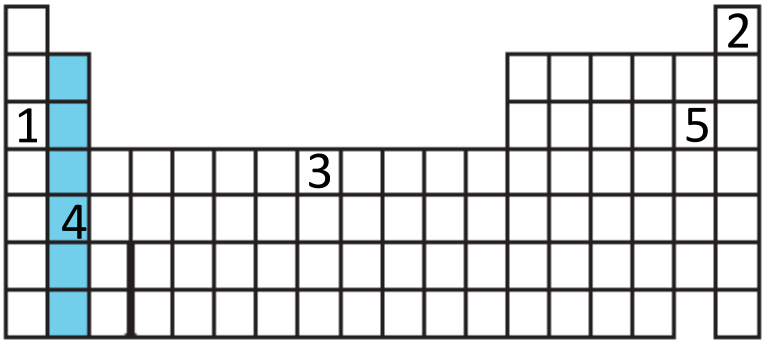
b. العنصر رقم 2.

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.

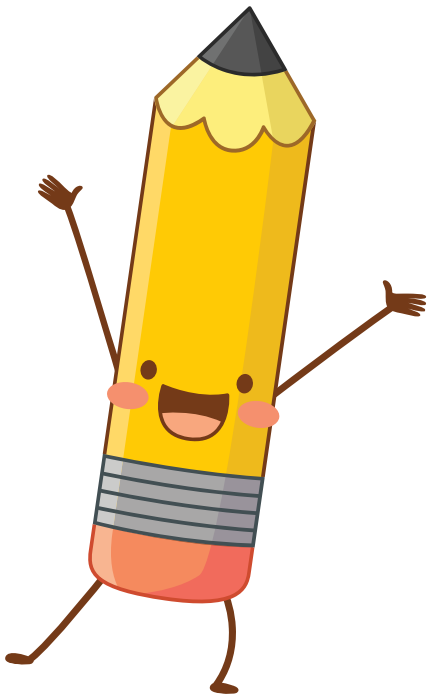
b. العنصر رقم 2.

c. العنصر رقم 3.

d. العنصر رقم 4.

e. العنصر رقم 5.

83- لماذا لا يُستخدم أحد عناصر اللافلزات للبناء ؟



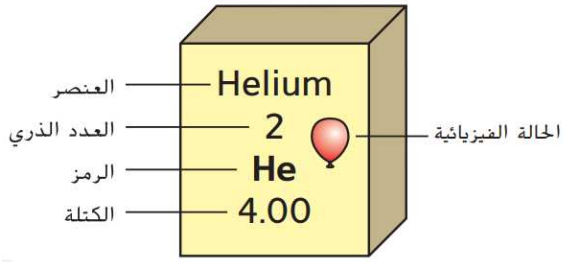
a. لأنها تتميز بأنها موصلة للكهرباء .

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

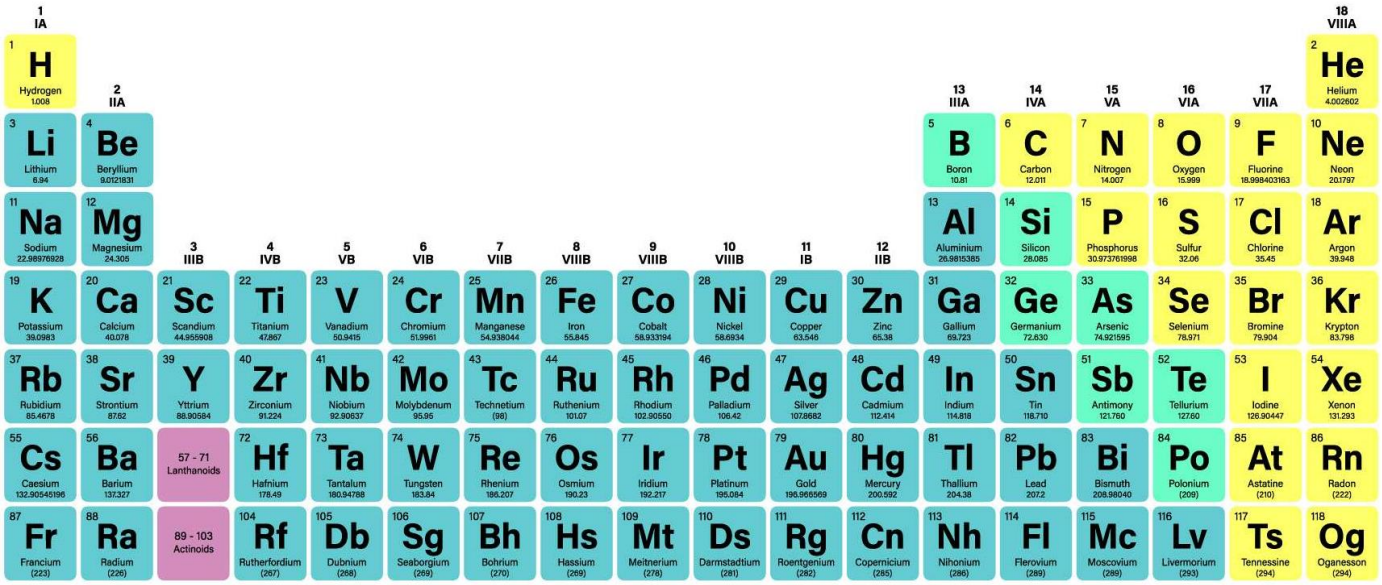
B. الرمز الكيميائي

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



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

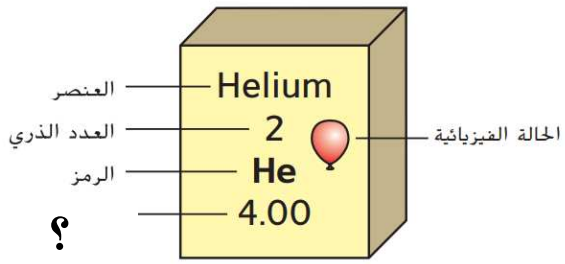
A. 1

B. 7

C. 8

D. 15

87- في مفتاح العنصر ، ماذا يسمى الرقم المرتبط بكتل نظائر العنصر ؟



A. متوسط الكتلة الذرية

B. متوسط كتلة العنصر

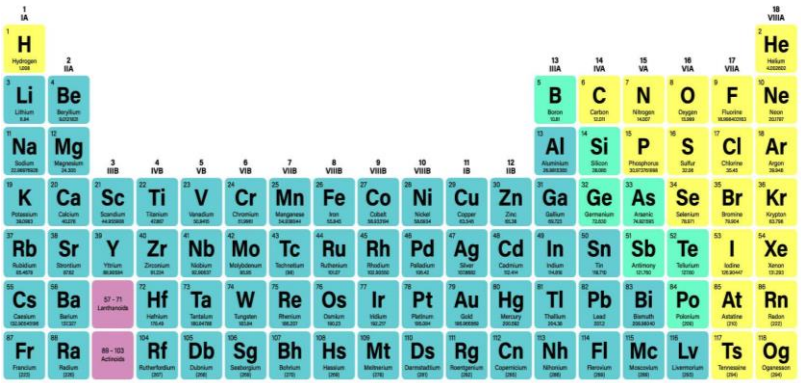
C. العدد الذري

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

الجدولُ الدَّوريُّ للعناصرِ



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 مصنف 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.

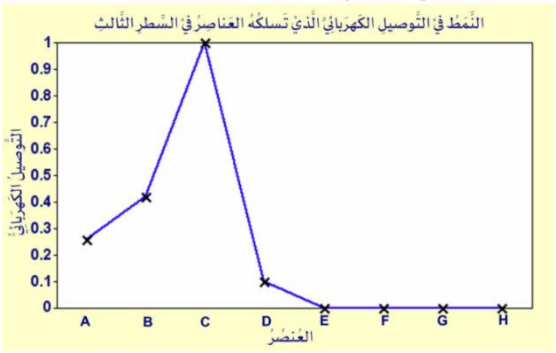
92- أي فئات العناصر تفتقر للخواص الفلزية؟

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:

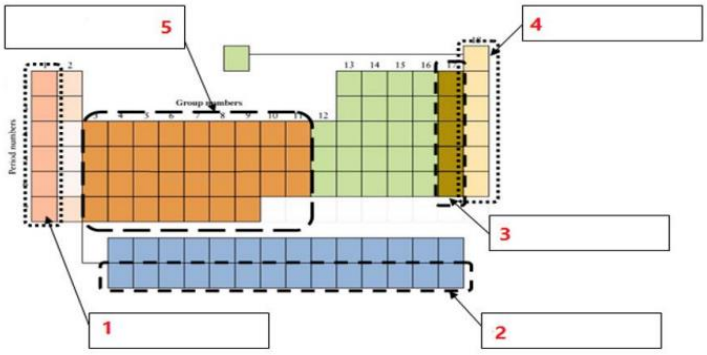
A. فلز قلوي

B. عنصر انتقالي

C. هالوجين

D. غاز نبيل

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



A. 1

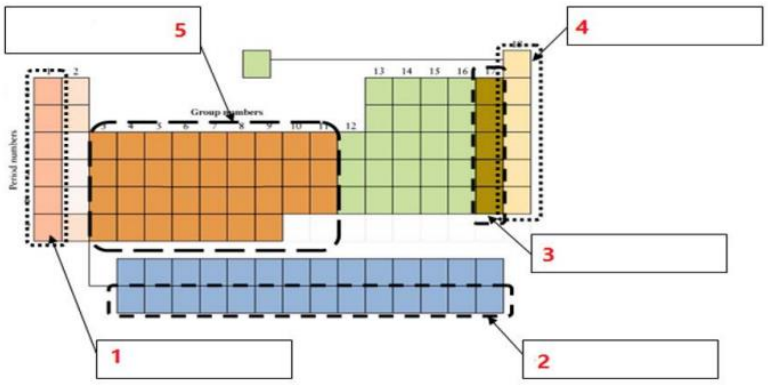
B. 2

C. 3

D. 4

E. 5

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



A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

E. 5

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

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

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

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

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

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