

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف السابع اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/7>

* للحصول على جميع أوراق الصف السابع في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/7>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف السابع في مادة علوم الخاصة بـ اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/7>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف السابع اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/grade7>

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/almanahj_bot

مدرسة الزوراء 1 للتعليم الأساسي ح 2



almheiri

المعلمة عائشة المهيري

مراجعة الوحدة الرابعة

العلوم - الصف السابع



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 ؟

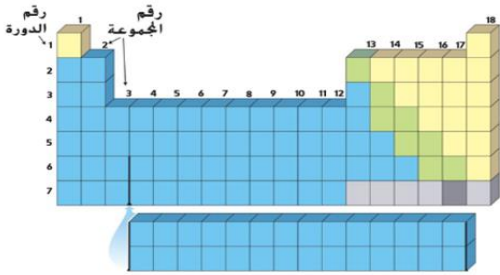
a. تزايد عدد النيوترونات .

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 .

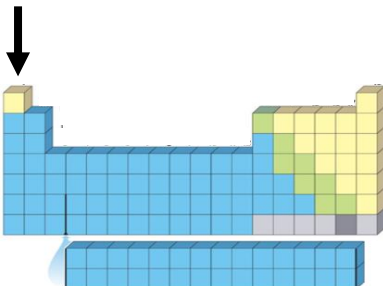
6- المصطلح العلمي المستخدم للأعمدة الرأسية في الجدول الدوري ؟

a. مجموعة .

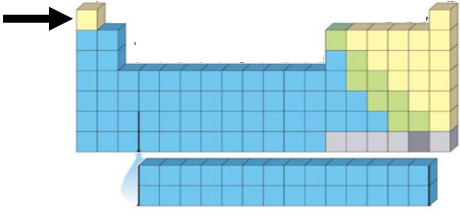
b. دورة .

c. عائلة .

d. فريق .



7- المصطلح العلمي المستخدم للصفوف الأفقية في الجدول الدوري ؟



- a. مجموعة .
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 ؟

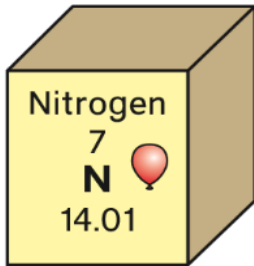
- a. 2 .
b. 7 .
c. 8 .
d. 18 .

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

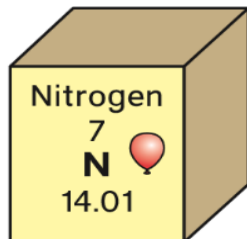
- a. العدد الذري .
b. العدد الكتلي .

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

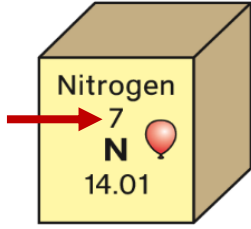


- a. الكتلة الذرية .
b. العدد الذري .
c. الرمز الكيميائي .
d. رمز العنصر .

12- كم تبلغ الكتلة الذرية للنيتروجين ؟



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



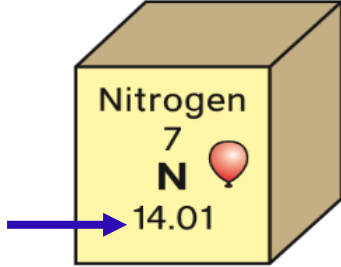
13- إلى ماذا يُشير السهم في صورة مفتاح العنصر ؟

a. الكتلة الذرية

b. العدد الذري

c. الرمز الكيميائي

d. حالة المادة



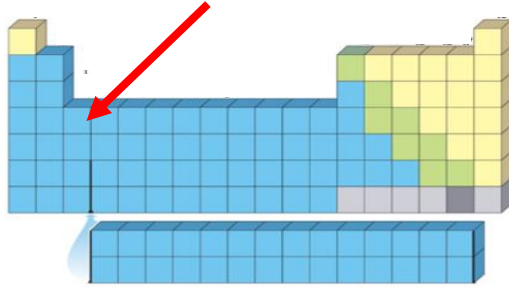
14- إلى ماذا يُشير السهم في صورة مفتاح العنصر ؟

a. الكتلة الذرية

b. العدد الذري

c. الرمز الكيميائي

d. حالة المادة

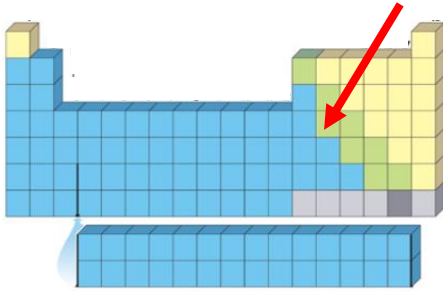


15- إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟

a. الفلزات .

b. اللافلزات .

c. أشباه الفلزات .

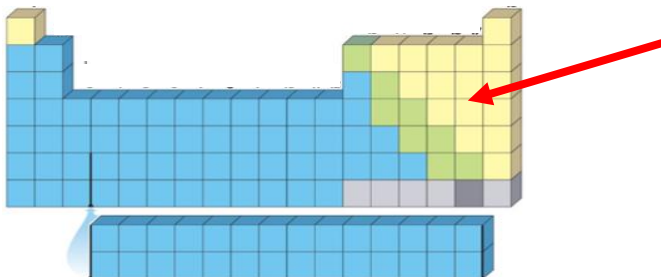


16- إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟

a. الفلزات .

b. اللافلزات .

c. أشباه الفلزات .

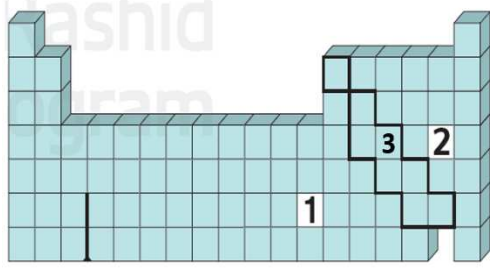


17- إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟

a. الفلزات .

b. اللافلزات .

c. أشباه الفلزات .

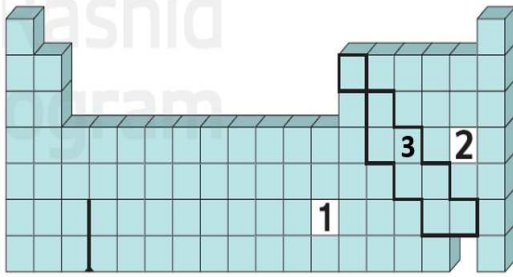


18- ما نوع العنصر رقم 1 في الشكل المجاور ؟

a. فلز .

b. لافلز .

c. شبه فلز .

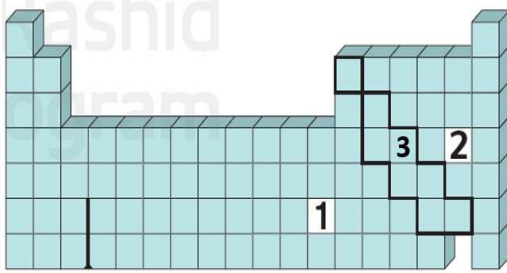


19- ما نوع العنصر رقم 2 في الشكل المجاور ؟

a. فلز .

b. لافلز .

c. شبه فلز .

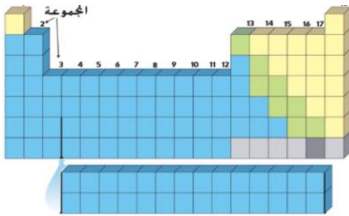


20- ما نوع العنصر رقم 3 في الشكل المجاور ؟

a. فلز .

b. لافلز .

c. شبه فلز .



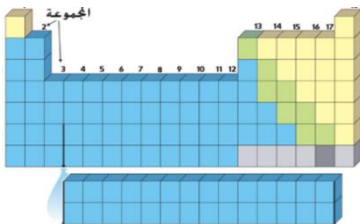
21- أين توجد معظم الفلزات في الجدول الدوري ؟

a. على الجانب الأيسر فقط .

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 :

a. البريق .

b. قابلية السحب .

c. قابلية الطرق .

d. التوصيل .



أسلاك من النحاس



فلز النحاس

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 .

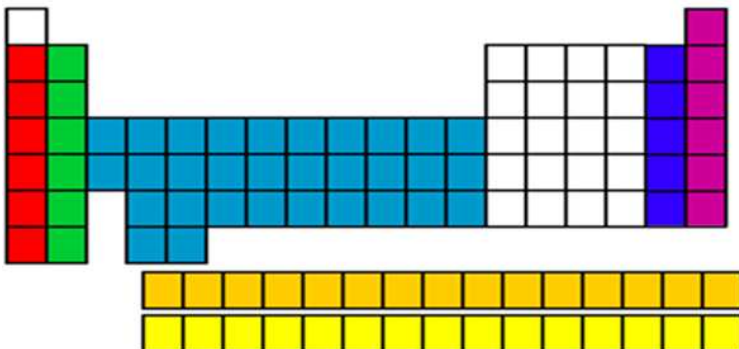
31- ما الخاصيتان اللتان تجعلان الفلز اختياراً صحيحاً لاستخدامه كسلك في الإلكترونيات؟

- 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 .

43- جميع الفلزات في الحالة الصلبة ، باستثناء عنصر ؟

c. الصوديوم .

a. الزئبق .

d. البوتاسيوم .

b. الهيدروجين .

44- لماذا وضع العلماء سلسلة الأنتيديات و الأكتيديات 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 الأكتيديات ؟

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 ؟

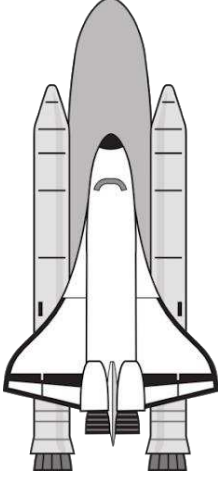
a. العنصر رقم 1

b. العنصر رقم 2

c. العنصر رقم 3

d. العنصر رقم 4

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 .

a. الفلز .

c. لا فلز .

b. شبه فلز .

d. غاز .

60- يتفاعل غاز الكلور مع الصوديوم الصلب لينتجأ

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 :

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 ؟

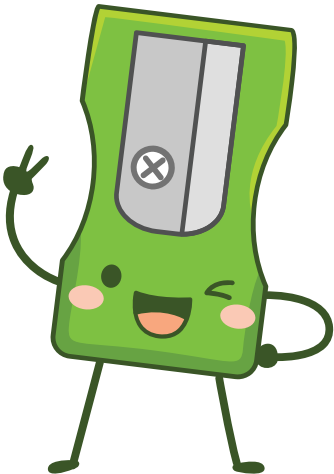
a. لأنه غاز و له العديد من الخواص التي تشبه خواص اللافلزات .

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 ؟

- 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 .

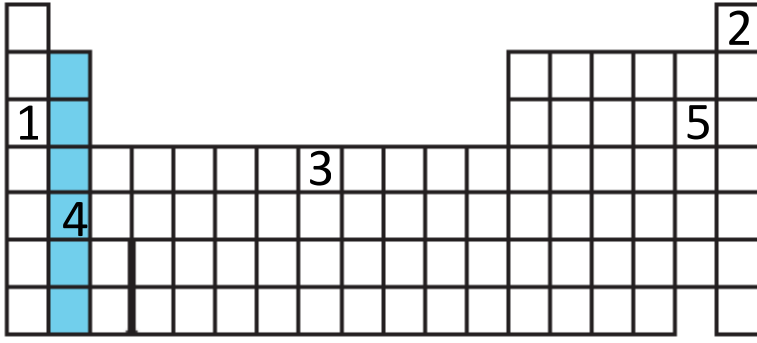
74- عنصر يجمع بين الخواص الكيميائية و الفيزيائية لكل من الفلزات و اللافلزات ؟

- 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 ؟

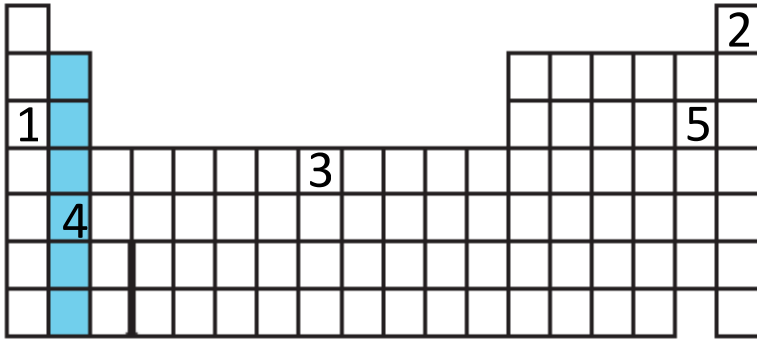
- a. الفلز .
c. لا فلز .
b. شبه الفلز .
d. الماء .

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 .

