

مدرسة الزوراء 1 للتعليم الأساسي ح 2



almheiri

المعلمة عائشة المهيري

مراجعة الوحدة الرابعة

العلوم - الصف السابع



أولاً : الدرس 4.1 : استخدام الجدول الدوري

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



c. تزايد الكتلة الذرية.

a. تزايد العدد الذري .

d. تناقص الكتلة الذرية.

b. تناقص العدد الذري .

العدد الذري هو ؟

c. عدد البروتونات .

a. عدد الذرات .

d. عدد مستويات الطاقة .

b. عدد النيوترونات .

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

c. تزايد الكتلة الذرية.

a. تزايد العدد الذري .

d. تناقص الكتلة الذرية.

b. تناقص العدد الذري .

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

c. تزايد الكتلة الذرية .

a. تزايد عدد النيوترونات .

d. تزايد العدد الذري .

b. تزايد العدد الكتلي .

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

c. مخطط العناصر .

a. منظم البيانات .

d. مفتاح العنصر .

b. الجدول الدوري .

المصطلح العلمي المستخدم للأعمدة الرأسية في الجدول الدوري ؟

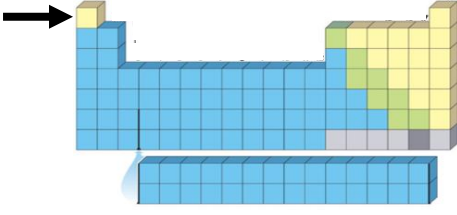
c. عائلة .

a. مجموعة .

d. فريق .

b. دورة .

المصطلح العلمي المستخدم للصفوف الأفقية في الجدول الدوري ؟



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

كم عدد المجموعات في الجدول الدوري ؟

a. 2 .
c. 8 .

b. 7 .
d. 18 .



كم عدد الدورات في الجدول الدوري ؟

a. 2 .
c. 8 .

b. 7 .
d. 18 .

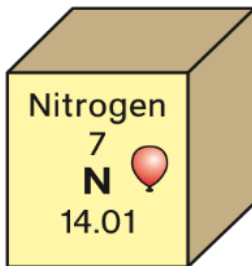
يتزايد بمعدل واحد لكل عنصر من اليسار إلى اليمين ضمن دورة واحدة .

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 .

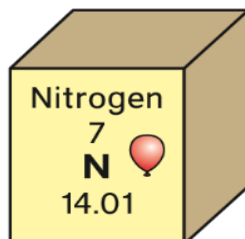
ما الذي يمثل العدد الذي فيه كسور في مفتاح العنصر ؟



a. الكتلة الذرية .
c. الرمز الكيميائي .

b. العدد الذري .
d. رمز العنصر .

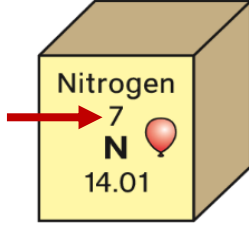
كم تبلغ الكتلة الذرية للنيتروجين ؟



a. 7 .
c. 14.01 .

b. 7.01 .
d. 21.01 .

إلى ماذا يُشير السهم في صورة مفتاح العنصر ؟



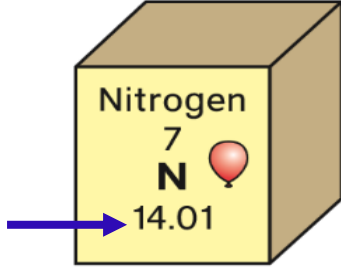
c. الرمز الكيميائي

a. الكتلة الذرية

d. حالة المادة

b. العدد الذري

إلى ماذا يُشير السهم في صورة مفتاح العنصر ؟



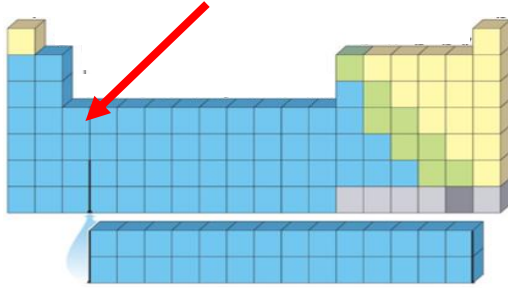
c. الرمز الكيميائي

a. الكتلة الذرية

d. حالة المادة

b. العدد الذري

إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟

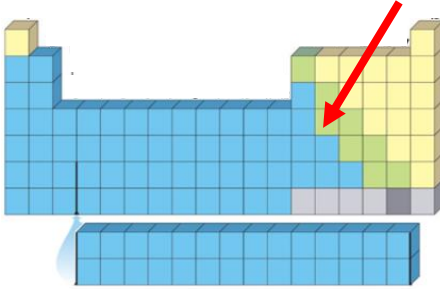


a. الفلزات .

b. اللافلزات .

c. أشباه الفلزات .

إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟

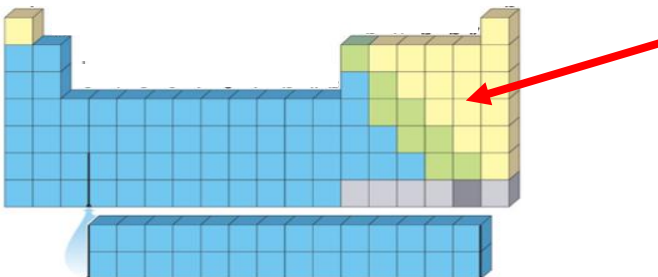


a. الفلزات .

b. اللافلزات .

c. أشباه الفلزات .

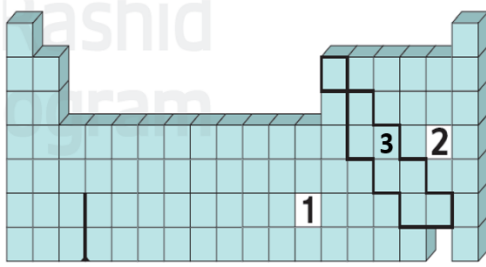
إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟



a. الفلزات .

b. اللافلزات .

c. أشباه الفلزات .

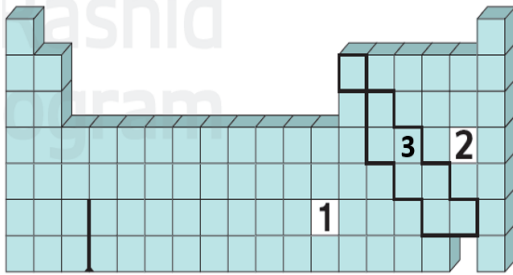


ما نوع العنصر رقم 1 في الشكل المجاور ؟

a. فلز .

b. لافلز .

c. شبه فلز .

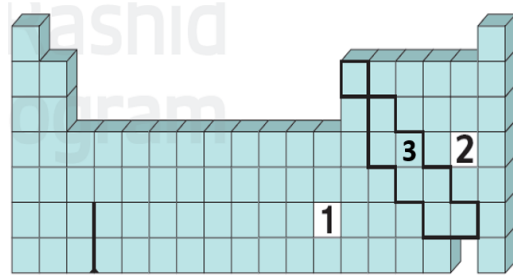


ما نوع العنصر رقم 2 في الشكل المجاور ؟

a. فلز .

b. لافلز .

c. شبه فلز .

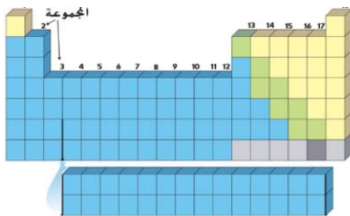


ما نوع العنصر رقم 3 في الشكل المجاور ؟

a. فلز .

b. لافلز .

c. شبه فلز .



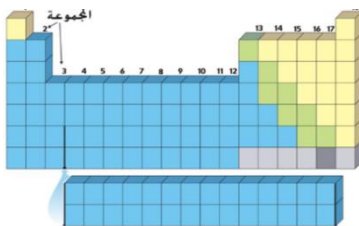
أين توجد معظم الفلزات في الجدول الدوري ؟

a. على الجانب الأيسر فقط .

c. في الوسط فقط .

b. على الجانب الأيمن فقط .

d. على الجانب الأيسر و في الوسط .



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

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 .

أي خاصية فيزيائية تجعل الفضة مناسبة لصنع المجوهرات ؟

a. الذوبان . c. قابلية السحب .

b. التوصيل . d. الكثافة .



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.



يستخدم النحاس في صناعة الأسلاك لأنه يتميز بخاصية :

a. البريق . c. قابلية الطرق .

b. قابلية السحب . d. التوصيل .



أسلاك من النحاس



فلز النحاس

خاصية تجعل من فلز الألمنيوم مثالياً لصنع الصفائح ، هي :

a. البريق . c. قابلية الطرق .

b. قابلية السحب . d. التوصيل .





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

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



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

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

أي مما يلي ليس من خصائص الفلزات ؟

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

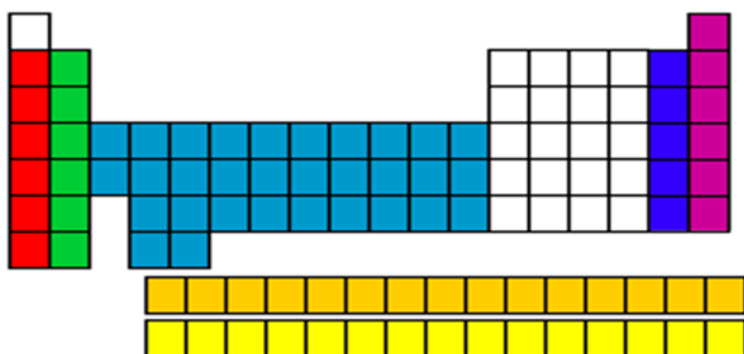
ما الخاصيتان اللتان تجعلان الفلز اختياراً صحيحاً لاستخدامه كسلك في الإلكترونيات؟

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

أي مما يلي من خواص الفلزات ؟

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

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 .

عناصر لها درجات الكثافة الأقل بين كل الفلزات ، هي :

فلزات قلوية

فلزات قلوية أرضية

فلزات انتقالية

سلسلة اللانثانيدات

سلسلة الأكتينيدات

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

ماذا تسمى العناصر ذات اللون الأخضر في الجدول الدوري ؟

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

ماذا تسمى المجموعة رقم 2 في الجدول الدوري ؟

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

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

ماذا تسمى العناصر المشار إليها بسهم في الجدول الدوري ؟

The diagram shows a 2D grid world environment. At the top, there is a row of blocks: a white block, a red block, a green block, a blue block, a white block, a blue block, and a purple block. Below this row, there is a large blue block. A red arrow points to the top-left corner of this blue block. To the right of the blue block, there is a white block. Below the blue and white blocks, there are two rows of yellow blocks. The bottom row of yellow blocks is longer than the one above it.

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

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 .

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 .

ما وجه الشبه بين العناصر في كل مجموعة ؟

- a. الكتلة الذرية .
b. الوزن الذري .
c. الخواص الكيميائية .
d. الاستخدامات العملية .

جميع الفلزات في الحالة الصلبة ، باستثناء عنصر ؟

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

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 .

إلى أي نوع من العناصر تنتمي سلسلة الأنتيديات و الأكتيديات ؟

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

أي العناصر يمتلك زيادة في الخواص الفلزية ؟

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

أي العناصر يمتلك زيادة في الخواص الفلزية ؟

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

A stylized illustration of a space shuttle. The shuttle is white with a large, grey, pointed nose cone. It has two grey boosters on either side. The shuttle is shown from a front-facing perspective, with its landing gear visible at the bottom. The background is white.

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

A simplified periodic table grid with 18 columns and 7 rows. The element in the 17th column and 4th row is highlighted in green and labeled with the number 17.

- ## ما معنى كلمة هالوجين ؟

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

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

A cheerful cartoon globe with a light blue and white marbled pattern. It has a wide, open-mouthed smile showing an orange tongue, rosy pink cheeks, and small black eyes. The globe is anthropomorphized with thin, dark blue arms and legs. It stands on a simple yellow stand with a circular base and a curved arm that supports the globe. The entire character is set against a plain white background.

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

عندما يتفاعل الهالوجين مع ، يتكون ملح .

a. الفلز . c. لا فلز .

b. شبه فلز . d. غاز .

يتفاعل غاز الكلور مع الصوديوم الصلب لينتج

a. كلوريد الصوديوم c. بروميد البوتاسيوم .

b. كلوريد الكالسيوم . d. فلوريد الصوديوم .

غالباً ما يُستخدم ملح على الطرق الجليدية .

a. كلوريد الصوديوم . c. بروميد البوتاسيوم .

b. كلوريد الكالسيوم . d. فلوريد الصوديوم .

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 .

أي عنصر تزداد احتمالية تفاعله مع البوتاسيوم ؟

a. البروم .

b. الكالسيوم .

c. النيكل .

d. الصوديوم .

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

a. كيميائية .

c. دورية .

b. للغاز النبيل .

d. فيزيائية .

إذا 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 .

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

a. الهيدروجين

c. الليثيوم .

b. الهيليوم

d. الصوديوم .

يتميز بأصغر كتلة ذرية .

a. الهيدروجين

c. الليثيوم .

b. الهيليوم

d. الصوديوم .

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 .

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 .



اليود لافلز صلب ، ما إحدى خصائص اليود ؟

c. التوصيل .

c. قابلية الطرق.

d. المظهر الباهت .

d. قابلية السحب .

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

a. الهالوجينات .

b. أشباه الفلزات .

c. الفلزات.

d. الغازات النبيلة .

عناصر لا تتفاعل مع غيرها من العناصر الأخرى ، هي :

a. الفلزات القلوية .

c. العناصر الانتقالية .

b. الهالوجينات .

d. الغازات النبيلة .

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 .

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

a. الفلز .

c. لا فلز .

b. شبه الفلز .

d. الماء .

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 .

أكثر أشباه الفلزات توافراً في الكون ، هو :

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

خاصية تتميز بها أشباه الفلزات :

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

العنصر الذي يتفاعل مع الفلزات لتكوين الملح هو :

A 6x10 grid representing a periodic table. The grid is divided into three main sections. The first section on the left has 2 columns. The second section in the middle has 6 columns. The third section on the right has 2 columns. The first column of the first section is highlighted in blue. The numbers 1, 2, 3, 4, and 5 are placed in the following cells: 1 is in the second row, first column of the first section; 2 is in the first row, tenth column of the third section; 3 is in the third row, fourth column of the second section; 4 is in the fourth row, first column of the first section; 5 is in the second row, eighth column of the third section.

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

العنصر الذي لا يتفاعل بسهولة مع العناصر الأخرى هو :

A 10x10 grid representing a periodic table. The grid is divided into several sections. The first column (index 0) is highlighted in blue. The numbers 1, 2, 3, 4, and 5 are placed in the following cells: 1 is in row 2, column 0; 2 is in row 0, column 9; 3 is in row 3, column 4; 4 is in row 4, column 0; 5 is in row 2, column 8. The grid is otherwise empty.

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

العنصر الذي يتفاعل بشدة مع الأكسجين و الماء هو :

A 10x10 grid representing a simplified periodic table. The grid is divided into four regions: 1 (top-left, 2x2), 2 (top-right, 2x2), 3 (middle, 2x8), and 4 (bottom-left, 2x2). The regions are labeled with numbers 1, 2, 3, and 4. The grid is colored light blue.

- العنصر رقم 1.
- العنصر رقم 2.
- العنصر رقم 3.
- العنصر رقم 4.
- العنصر رقم 5.

عنصر يتميز بالقوة والصلابة ومقاوم للتآكل و يستخدم للبناء هو :

A 10x10 grid representing a simplified periodic table. The first column (Group 1) is highlighted in blue. The grid contains numbers 1 through 5 in specific cells: 1 is in the second row, first column; 2 is in the top right corner; 3 is in the middle of the grid; 4 is in the third row, first column; 5 is in the second row, eighth column.

- العنصر رقم 1.
- العنصر رقم 2.
- العنصر رقم 3.
- العنصر رقم 4.
- العنصر رقم 5.

عنصر ينتمي إلى مجموعة الفلزات القوية الأرضية ، هو :

A 10x10 grid representing a simplified periodic table. The grid is divided into four regions labeled 1, 2, 3, and 4. Region 1 is a vertical column of 4 cells in the first column. Region 2 is a 2x2 block of cells in the top right corner. Region 3 is a horizontal row of 6 cells in the middle. Region 4 is a vertical column of 4 cells in the second column. The grid is colored light blue.

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

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 .

