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 ؟

a. تزايد العدد الذري .
c. تزايد الكتلة الذرية.
b. تناقص العدد الذري .
d. تناقص الكتلة الذرية.

العدد الذري هو ؟

a. عدد الذرات .
c. عدد البروتونات .
b. عدد النيوترونات .
d. عدد مستويات الطاقة .

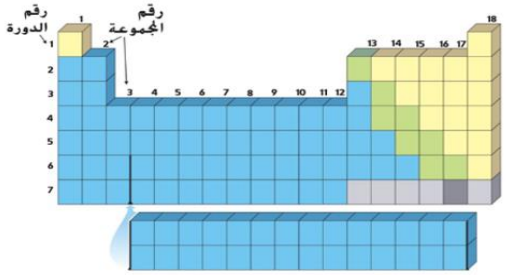
ما الخاصية الفيزيائية التي اعتمدها موزلي لتنظيم العناصر في صفوف في الجدول ؟

a. تزايد العدد الذري .
c. تزايد الكتلة الذرية.
b. تناقص العدد الذري .
d. تناقص الكتلة الذرية.

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

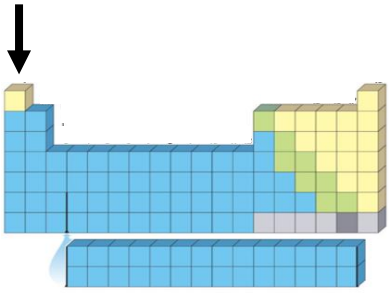
a. تزايد عدد النيوترونات .
c. تزايد الكتلة الذرية .
b. تزايد العدد الكتلي .
d. تزايد العدد الذري .

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



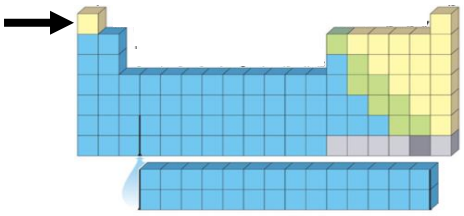
a. منظم البيانات .
c. مخطط العناصر .
b. الجدول الدورى .
d. مفتاح العنصر .

المصطلح العلمي المستخدم للأعمدة الرأسية في الجدول الدوري ؟



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

المصطلح العلمي المستخدم للصفوف الأفقية في الجدول الدوري ؟



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

كم عدد المجموعات في الجدول الدوري ؟

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

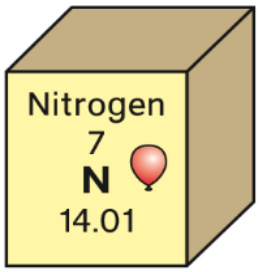
كم عدد الدورات في الجدول الدوري ؟

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

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

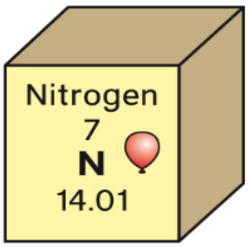
a. العدد الذري .
b. العدد الكتلي .

ما الذي يمثله العدد الذي فيه كسور في مفتاح العنصر ؟



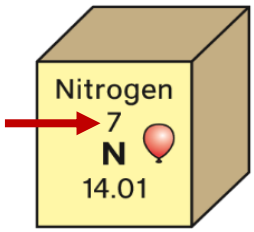
a. الكتلة الذرية .
c. الرمز الكيميائي .
b. العدد الذري .
d. رمز العنصر.

كم تبلغ الكتلة الذرية للنيتروجين ؟



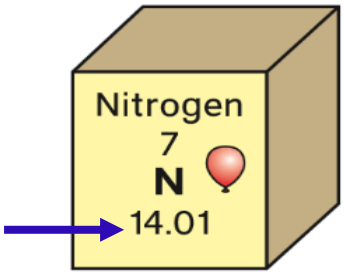
a. 7
c. 14.01
b. 7.01
d. 21.01

إلى ماذا يُشير السهم في صورة مفتاح العنصر ؟



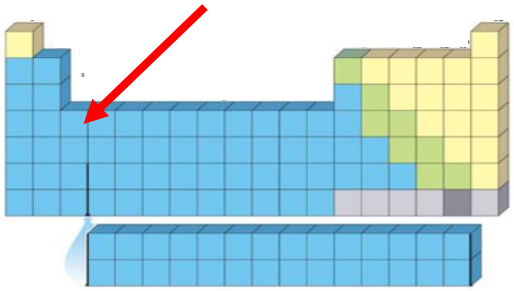
a. الكتلة الذرية
c. الرمز الكيميائي
b. العدد الذري
d. حالة المادة

إلى ماذا يُشير السهم في صورة مفتاح العنصر ؟



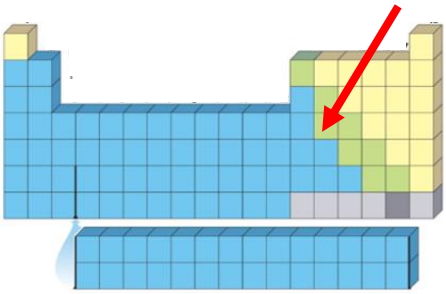
a. الكتلة الذرية
c. الرمز الكيميائي
b. العدد الذري
d. حالة المادة

إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟



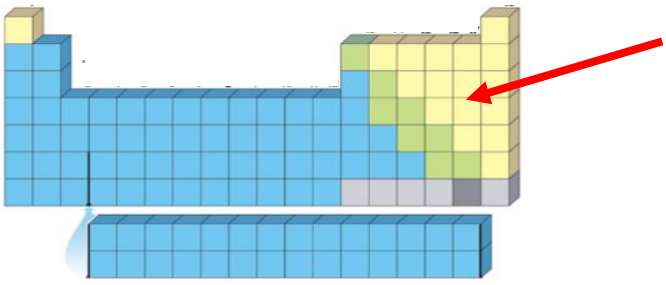
a. الفلزات .
b. اللافلزات .
c. أشباه الفلزات .

إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟



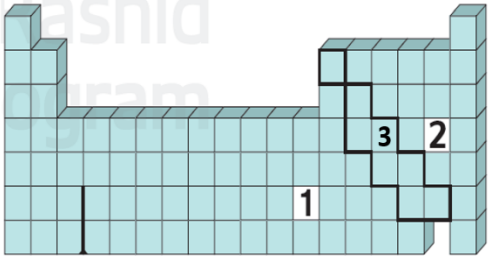
a. الفلزات .
b. اللافلزات .
c. أشباه الفلزات .

إلى ماذا يُشير السهم في الصورة ؟



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

ما نوع العنصر رقم 1 في الشكل المجاور ؟

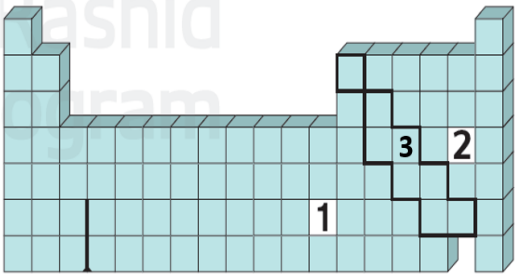


a. فلز .

b. لافلز .

c. شبه فلز .

ما نوع العنصر رقم 2 في الشكل المجاور ؟

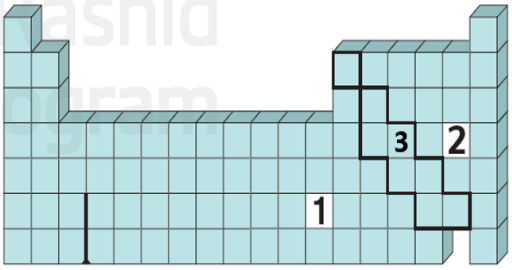


a. فلز .

b. لافلز .

c. شبه فلز .

ما نوع العنصر رقم 3 في الشكل المجاور ؟

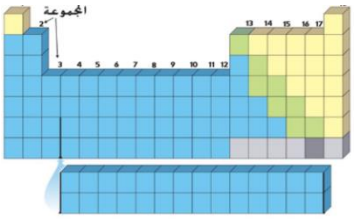


a. فلز .

b. لافلز .

c. شبه فلز .

أين توجد معظم الفلزات في الجدول الدوري ؟



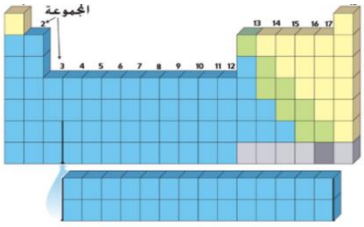
a. على الجانب الأيسر فقط .

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 .

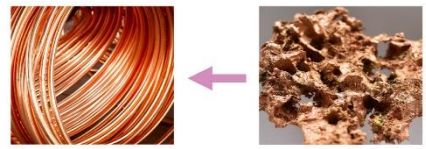
أي خاصية فيزيائية تجعل الفضة مناسبة لصنع المجوهرات ؟

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 .

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

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

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

أي مما يلي ليس من خصائص الفلزات ؟

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

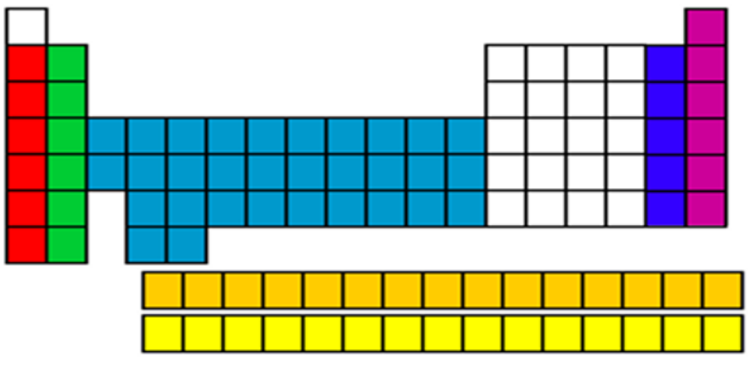
ما الخاصيتان اللتان تجعلان الفلز اختياراً صحيحاً لاستخدامه كسلك في الإلكترونيات؟

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

أي مما يلي من خواص الفلزات ؟

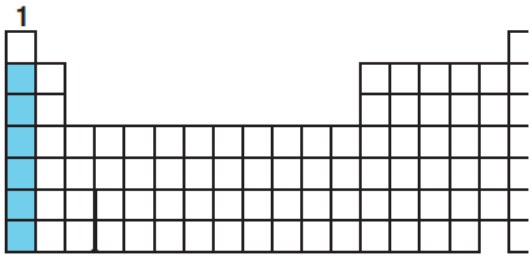
a. هشة .
c. لها مظهر باهت .
b. عوازل جيدة .
d. قابلة للطرق .

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 ؟



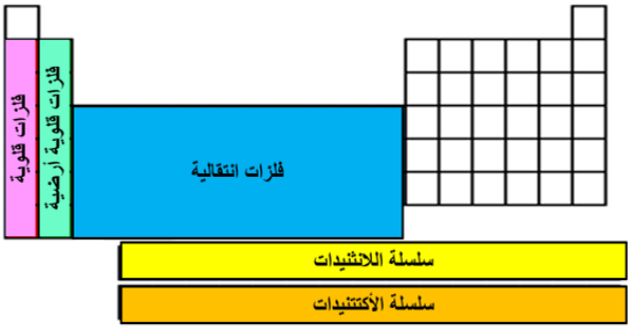
a. الفلزات القلوية .

b. الفلزات القلوية الأرضية .

c. الفلزات الانتقالية .

d. أشباه الفلزات .

عناصر لها درجات الكثافة الأقل بين كل الفلزات ، هي :



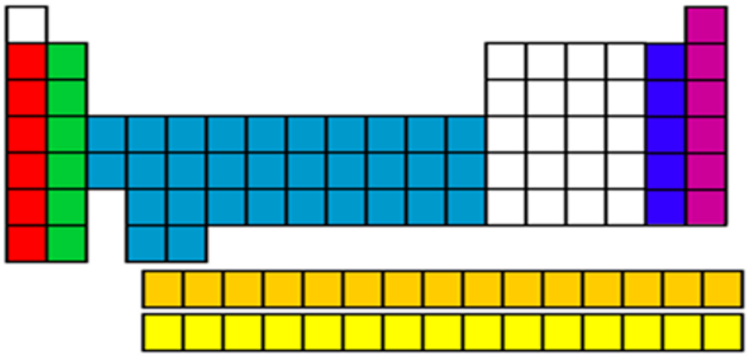
a. الفلزات القلوية .

b. العناصر الانتقالية .

c. الفلزات القلوية الأرضية .

d. الغازات النبيلة .

ماذا تسمى العناصر ذات اللون الأخضر في الجدول الدوري ؟

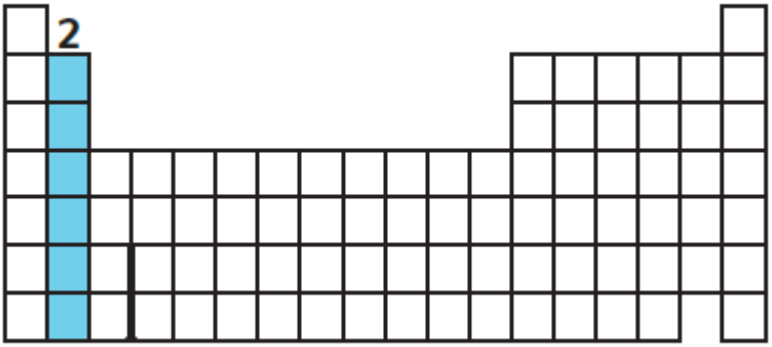


a. الفلزات القلوية .

b. الفلزات القلوية الأرضية .

c. الفلزات الانتقالية .

ماذا تسمى المجموعة رقم 2 في الجدول الدوري ؟



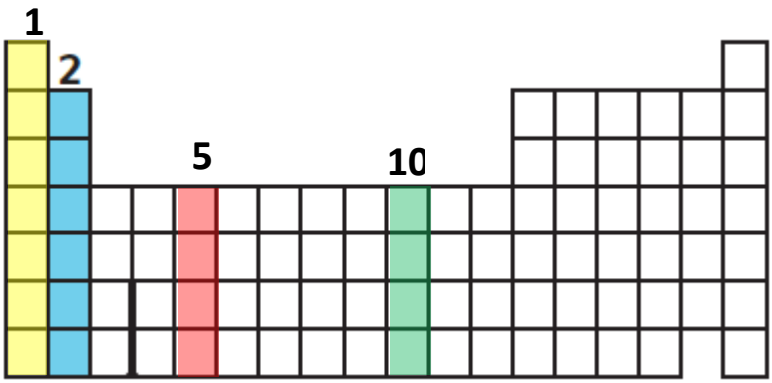
a. الفلزات القلوية .

b. الفلزات القلوية الأرضية .

c. الفلزات الانتقالية .

d. أشباه الفلزات .

أي العناصر يتفاعل بصورة أسرع مع الأكسجين ؟



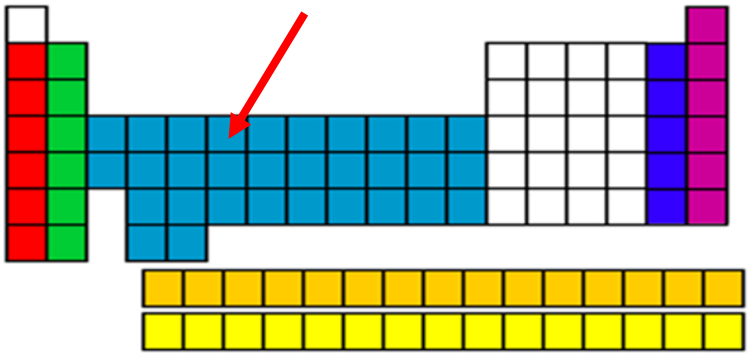
a. عنصر يقع في المجموعة 1

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 ؟



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 .

b. لها قابلية كبيرة للسحب .

c. أعلى كثافة من الفلزات القلوية .

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 .

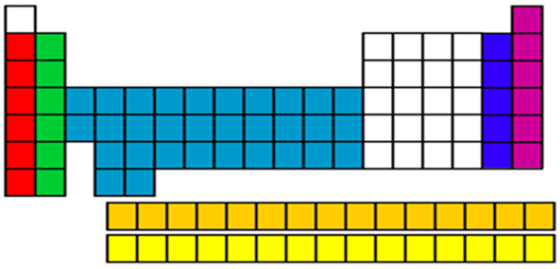
c. الخواص الكيميائية .

d. الاستخدامات العملية .

جميع الفلزات في الحالة الصلبة ، باستثناء عنصر ؟

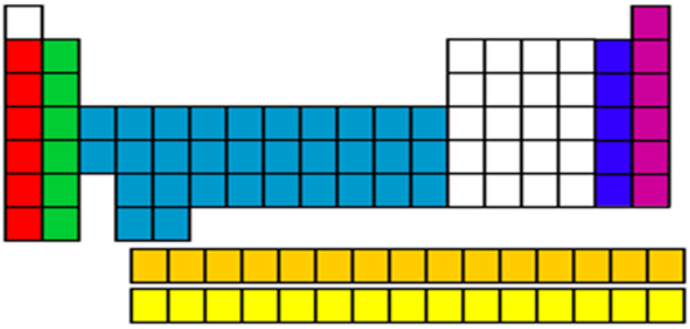
a. الزئبق .
c. الصوديوم .
b. الهيدروجين .
d. البوتاسيوم .

لماذا وضع العلماء سلسلة الأنثنيدات و الأكتنيدات أسفل الجدول الدوري ؟



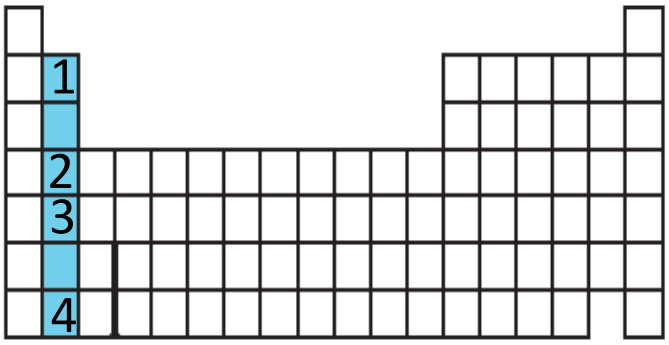
a. حتى لا يكون الجدول أكبر حجماً .
b. لأنها لا تنتمي إلى أي مجموعة في الجدول الدوري.
c. لأنها تختلف عن جميع عناصر الجدول الدوري .

إلى أي نوع من العناصر تنتمي سلسلة الأنثنيدات و الأكتنيدات ؟



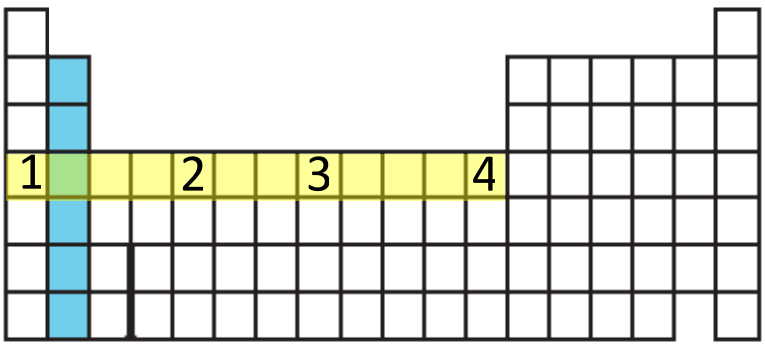
a. الفلزات القلوية .
b. الفلزات القلوية الأرضية .
c. الفلزات الانتقالية .
d. أشباه الفلزات .

أي العناصر يمتلك زيادة في الخواص الفلزية ؟



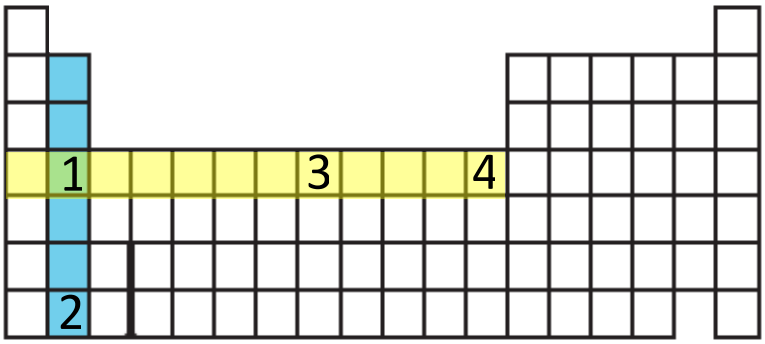
a. العنصر رقم 1
b. العنصر رقم 2
c. العنصر رقم 3
d. العنصر رقم 4

أي العناصر يمتلك زيادة في الخواص الفلزية ؟



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

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

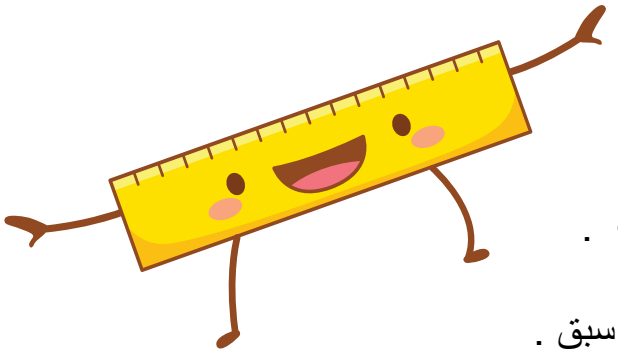
عنصر موصل رديء للحرارة و الكهرباء ولكنه عازل جيد ، هو :

a. الفلز .

c. شبه الفلز .

b. اللافلز .

d. الماء .



تتكون معظم كتلة الجسم من :

a. الفلزات .

c. أشباه الفلزات .

b. اللافلزات .

d. ليس أي مما سبق .

٣- كم تبلغ نسبة اللافلزات في جسمك ؟

a. أقل من 20 %

c. أقل من 50 %

b. أقل من 35 %

d. أكثر من 96 %

معظم اللافلزات تتواجد في الحالة ...

a. الصلبة .

b. السائلة .

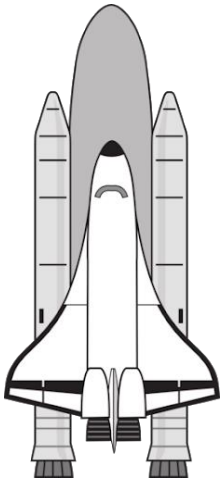
c. الغازية .

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 .



لماذا يُستخدم الكربون في صناعة المركبات الفضائية ؟

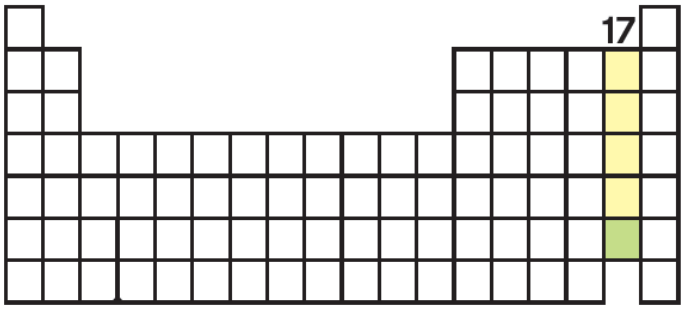
a. لأن الكربون عازل للحرارة .

b. لأن الكربون موصل للحرارة .

c. لأن الكربون موصل للكهرباء .

d. لأن الكربون لامع .

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



a. الهالوجينات .

b. أشباه الفلزات .

c. الفلزات.

d. الغازات النبيلة .

ما معنى كلمة هالوجين ؟

a. مكون الأحماض .

b. مكون القلويات .

c. مكون الملح .

d. مكون الغازات .

عناصر تتفاعل مع الفلزات مكونةً الملح ، هي :

a. الفلزات القلوية .

b. الهالوجينات .

c. العناصر الانتقالية .

d. الغازات النبيلة .

عندما يتفاعل الهالوجين مع الفلز ، يتكون ....

a. حمض .

b. قلوي .

c. ملح .

d. غاز .

عندما يتفاعل الهالوجين مع..... ، يتكون ملح .

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

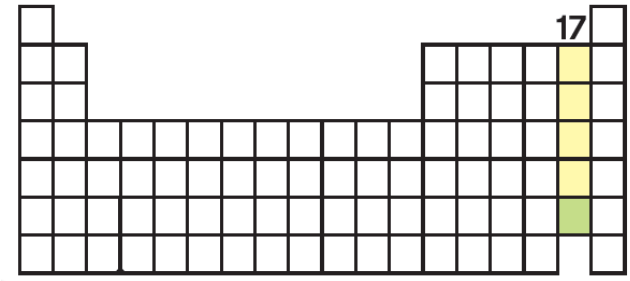
يتفاعل غاز الكلور مع الصوديوم الصلب لينتجا ....

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

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

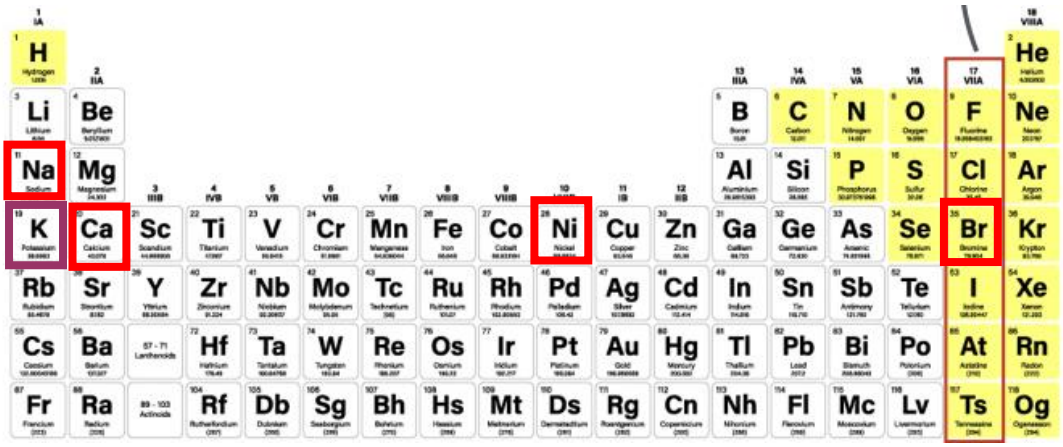
a. كلوريد الصوديوم .
c. بروميد البوتاسيوم .
b. كلوريد الكالسيوم .
d. فلوريد الصوديوم .

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 .

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 .

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 .

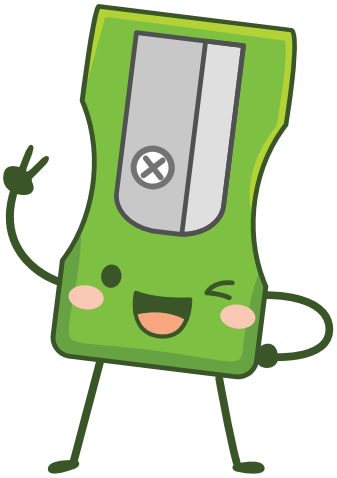
a. الهيدروجين
c. الليثيوم .

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 .

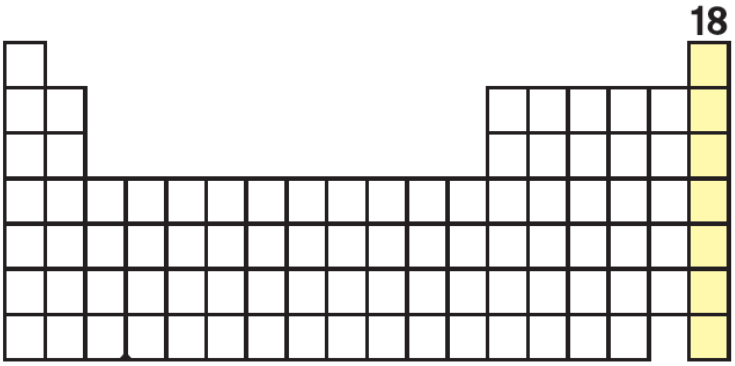
b. لأنه يتفاعل بشدة و يوصل الكهرباء عندما يكون سائلاً .

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 ؟

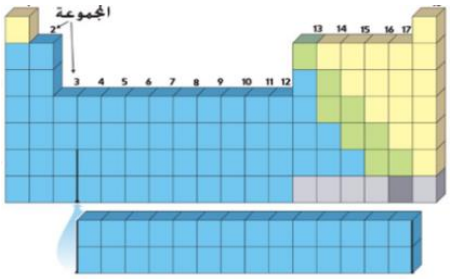


a. الهالوجينات .
b. أشباه الفلزات .
c. الفلزات.
d. الغازات النبيلة .

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 .

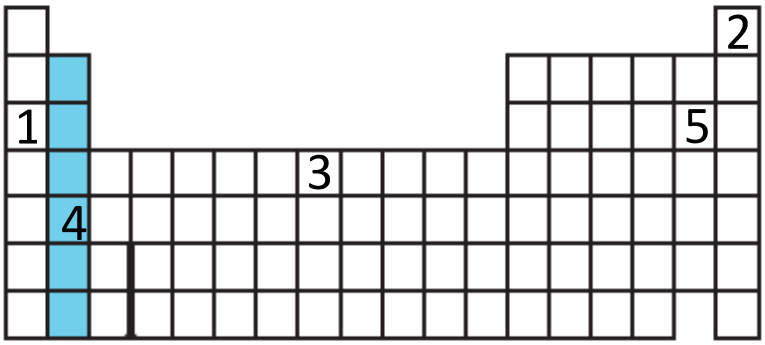
أكثر أشباه الفلزات توافراً في الكون ، هو :

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

خاصية تتميز بها أشباه الفلزات :

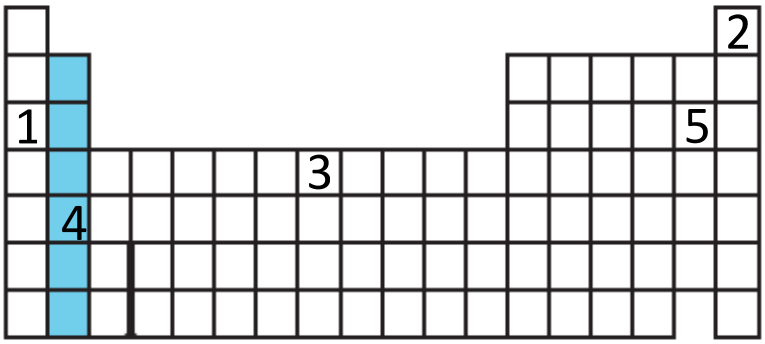
a. تلمع .
c. شبه موصلات .
b. باهتة .
d. هشة .

العنصر الذي يتفاعل مع الفلزات لتكوين الملح هو :



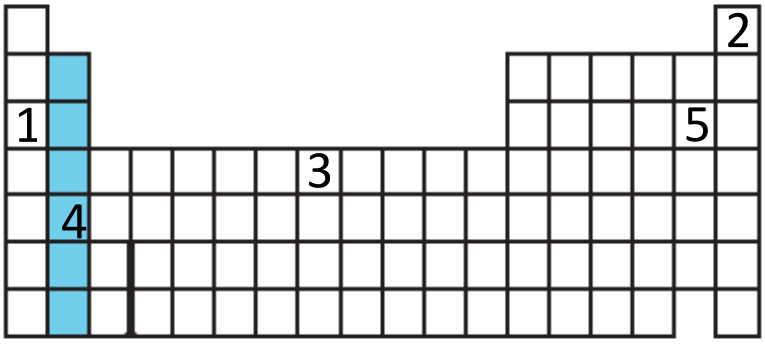
a. العنصر رقم 1.
b. العنصر رقم 2.
c. العنصر رقم 3.
d. العنصر رقم 4.
e. العنصر رقم 5.

العنصر الذي لا يتفاعل بسهولة مع العناصر الأخرى هو :



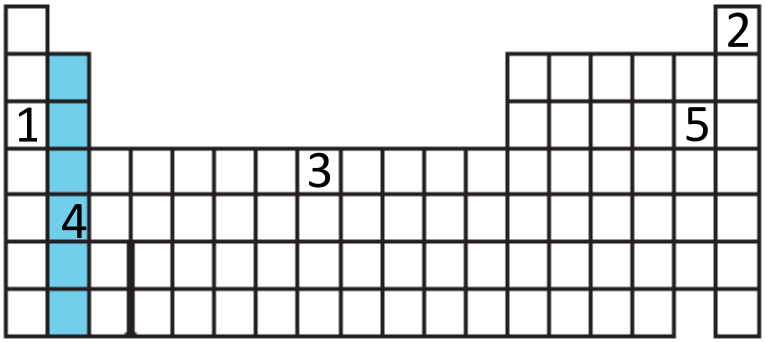
a. العنصر رقم 1.
b. العنصر رقم 2.
c. العنصر رقم 3.
d. العنصر رقم 4.
e. العنصر رقم 5.

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.

عنصر يتميز بالقوة والصلابة ومقاوم للتآكل و يستخدم للبناء هو :



a. العنصر رقم 1.

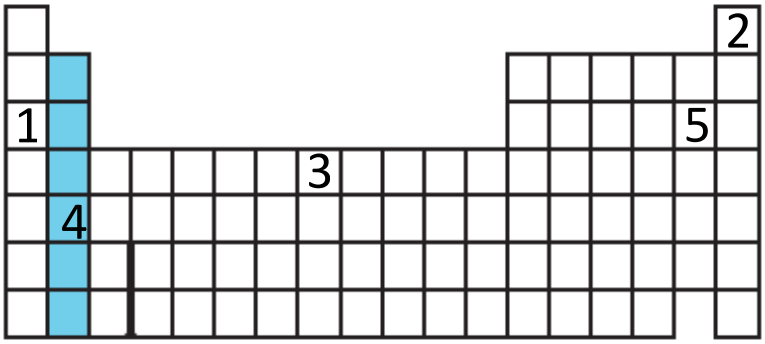
b. العنصر رقم 2.

c. العنصر رقم 3.

d. العنصر رقم 4.

e. العنصر رقم 5.

عنصر ينتمي إلى مجموعة الفلزات القوية الأرضية ، هو :



a. العنصر رقم 1.

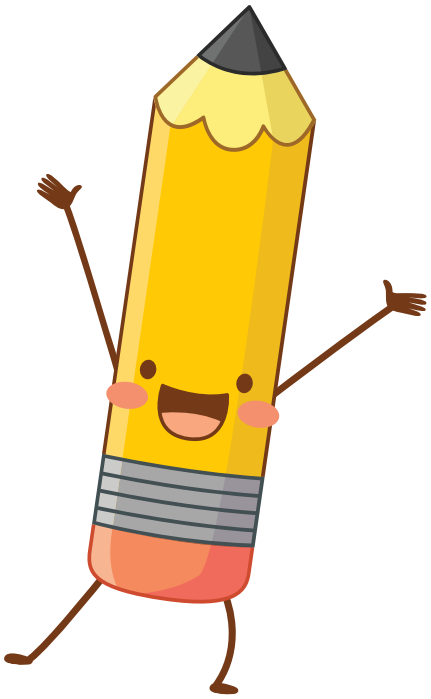
b. العنصر رقم 2.

c. العنصر رقم 3.

d. العنصر رقم 4.

e. العنصر رقم 5.

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 .