



1. مادة لا يمكن تكسييرها إلى أي شيء أبسط بالتفاعلات الكيميائية

A. الذرة B. العنصر C. النواة D. البروتون

2. هي عناصر لها بريق وقابلية للتوصيل الحراري والكهربائي

A. الفلزات B. اللافلزات C. أشباه الفلزات D. الجزيئات

3. العنصر الذي يستخدم في الألعاب النارية ويضيف لها لمعاناً من العناصر النشيطة.

A. الكالسيوم B. الكربون C. المغنيسيوم D. البوتاسيوم

4. جسيم له شحنة واحدة كهربائية موجبة ويطلق عليه العدد الذري

A. البروتونات B. الإلكترونات C. النيوترونات D. البروتون

5. فيلسوف يوناني اعتقد أن المواد مصنوعة من الأرض والهواء والماء والنار

A. جون دالتون B. أرسطو C. نيلز بور D. مندلييف

6. هي عناصر رديئة التوصيل وباهتة اللون وسهلة التفتت

A. الفلزات B. اللافلزات C. أشباه الفلزات D. الجزيئات

7. عدد العناصر في الجدول الدوري

A. 108 B. 118 C. 181 D. 180



8. أصغر وحدة من العنصر لها خواص هذا العنصر

A. الذرة	B. العنصر	C. النواة	D. البروتون
----------	-----------	-----------	-------------

9. هي مركز الذرة مكونة من بروتونات ونيوترونات

A. الذرة	B. العنصر	C. النواة	D. البروتون
----------	-----------	-----------	-------------

10. من العناصر الفلزبة

A. أكسجين	B. النحاس	C. سيليكون	D. البوتاسيوم
-----------	-----------	------------	---------------

11. اذا علمت ان عدد البروتونات = 11 عدد النيوترونات = 12 فإن العدد الذري هو

A. 11	B. 12	C. 23	D. 22
-------	-------	-------	-------

12. الذرة متعادلة لاتحمل شحنة والسبب هو عدد البروتونات = عدد الإلكترونات

A. صحيح	B. خطأ	C. لا أعلم.	D. -----
---------	--------	-------------	----------

13. الصيغة الكيميائية لجزيء الهيدروجين تشير إلى

A. ذرتين كربون	B. ذرتين هيدروجين	C. ذرة هيدروجين	D. الجزيئات
----------------	-------------------	-----------------	-------------

14. جسيمات تتكون من أكثر من ذرة مرتبطة معا

A. البروتونات	B. النواة	C. الجزيئات	D. العنصر
---------------	-----------	-------------	-----------



15. نسبة الماء من وزن الحيوانات

.D 80%

.C 60%

.B 70%

.A 50%

16. نوع المجاهر التي تستخدم الإلكترونات بدلاً من الضوء العادي لإظهار الذرات المفردة.

.D. المجهر النفقي الماسح

.C. المجهر المركب

.B. المجهر الإلكتروني

.A. المجهر الضوئي

17. من العناصر اللافلزية.

.D. البوتاسيوم

.C. سيليكون

.B. النحاس

.A. أكسجين

18. هل الزئبق من الفلزات أو اللافلزات أو أشباه الفلزات

.D. الجزيئات

.C. أشباه الفلزات

.B. اللافلزات

.A. الفلزات

19. نوع المجاهر التي تستخدم طرف إبرة تتحرك فوق السطح لأعلى وأسفل لإظهار الذرات على هيئة صورة.

.D. المجهر النفقي الماسح

.C. المجهر المركب

.B. المجهر الإلكتروني

.A. المجهر الضوئي

20. الزئبق عند درجة 20°C هل هو صلب , أم سائل , أم غاز؟

.D. الصنعاي

.C. غاز

.B. صلب

.A. سائل



الأجوبة

- 1 العنصر
- 2 الفلزات
- 3 المغنيسيوم
- 4 البروتونات
- 5 أرسطو

- 6 اللافلزات
- 7 118
- 8 الذرة
- 9 النواة
- 10 النحاس

- 11 11
- 12 صحيح
- 13 ذرتين هيدروجين
- 14 الجزيئات
- 15 60%

- 16 المجهر الإلكتروني
- 17 أكسجين
- 18 الفلزات
- 19 المجهر النفقي الماسح
- 20 سائل



لاحظ بطاقة العنصر
ثم أجب :



اسم العنصر:

رمز العنصر:

العدد الذري:

هذا العنصر هل هو (فلز , شبه فلز, لا فلز)

ما هل حالة العنصر في درجة الحرارة العادية (صلب , سائل, غاز)

في الشكل أدناه:



نيتروجين
Nitrogen



كبريت
Sulfur

كم يزيد عدد البروتونات في ذرة
الكبريت عن ذرة النيتروجين؟



فلز ■
لا فلز ■
شبه فلز ■

صل بخط بين العنصر في العمود الأول و الخواص الصحيحة التي تعبر عنه في العمود الثاني

<ul style="list-style-type: none"> • نشط ويحترق بسهولة. • غاز في درجة حرارة الغرفة. • لا فلز
<ul style="list-style-type: none"> • نشط، يمكن أن يحترق. • صلب في درجة حرارة الغرفة. • لا فلز.
<ul style="list-style-type: none"> • نشط ويصدأ بسرعة. • صلب في درجة حرارة الغرفة. • فلز.
<ul style="list-style-type: none"> • نشط جداً يبدأ بالاحتراق في الماء. • صلب في درجة حرارة الغرفة. • فلز.



					18 Helium He 2
13 Boron B 5	14 Carbon C 6	15 Nitrogen N 7	16 Oxygen O 8	17 Fluorine F 9	Neon Ne 10
Aluminum Al 13	Silicon Si 14	Phosphorus P 15	Sulfur S 16	Chlorine Cl 17	Argon Ar 18
Gallium Ga 31	Germanium Ge 32	Arsenic As 33	Selenium Se 34	Bromine Br 35	Krypton Kr 36
Indium In 49	Tin Sn 50	Antimony Sb 51	Tellurium Te 52	Iodine I 53	Xenon Xe 54
Thallium Tl 81	Lead Pb 82	Bismuth Bi 83	Polonium Po 84	Astatine At 85	Radium Ra 86
Ununtrium Uut 113	Ununquadium Uuq 114	Ununpentium Uup 115	Ununhexium Uuh 116	Ununseptium Uus 117	Ununoctium Uuo 118
Dysprosium Dy 66	Holmium Ho 67	Erbium Er 68	Thulium Tm 69	Ytterbium Yb 70	Lutetium Lu 71
Californium Cf 98	Einsteinium Es 99	Fermium Fm 100	Mendelevium Md 101	Nobelium No 102	Lawrencium Lr 103

يبين الشكل أدناه جزء من الجدول الدوري ،
ثم أجب عن السؤال ؟

العناصر في العمود 17 تتحد بسهولة مع
العناصر الأخرى بسبب تشابه هذه العناصر في

.....



لاحظ بطاقة العنصر

ثم أجب :



الكربون

اسم العنصر:

C

رمز العنصر:

6

العدد الذري:

هذا العنصر هل هو (فلز , شبه فلز, لا فلز)

ما هل حالة العنصر في درجة الحرارة العادية (صلب , سائل, غاز)

في الشكل أدناه:



نيتروجين
Nitrogen



كبريت
Sulfur

كم يزيد عدد البروتونات في ذرة الكبريت عن ذرة النيتروجين؟

$$16 - 7 = 9$$



فلز ■
لا فلز ■
شبه فلز ■

صل بخط بين العنصر في العمود الأول و الخواص الصحيحة التي تعبر عنه في العمود الثاني

<ul style="list-style-type: none"> • نشط ويحترق بسهولة. • غاز في درجة حرارة الغرفة. • لا فلز
<ul style="list-style-type: none"> • نشط، يمكن أن يحترق. • صلب في درجة حرارة الغرفة. • لا فلز.
<ul style="list-style-type: none"> • نشط ويصدأ بسرعة. • صلب في درجة حرارة الغرفة. • فلز.
<ul style="list-style-type: none"> • نشط جداً يبدأ بالاحتراق في الماء. • صلب في درجة حرارة الغرفة. • فلز.



					18 Helium He 2
13 Boron B 5	14 Carbon C 6	15 Nitrogen N 7	16 Oxygen O 8	17 Fluorine F 9	Neon Ne 10
Aluminum Al 13	Silicon Si 14	Phosphorus P 15	Sulfur S 16	Chlorine Cl 17	Argon Ar 18
Gallium Ga 31	Germanium Ge 32	Arsenic As 33	Selenium Se 34	Bromine Br 35	Krypton Kr 36
Indium In 49	Tin Sn 50	Antimony Sb 51	Tellurium Te 52	Iodine I 53	Xenon Xe 54
Thallium Tl 81	Lead Pb 82	Bismuth Bi 83	Polonium Po 84	Astatine At 85	Radium Ra 86
Ununtrium Uut 113	Ununquadium Uuq 114	Ununpentium Uup 115	Ununhexium Uuh 116	Ununseptium Uns 117	Ununoctium Uuo 118
Dysprosium Dy 66	Holmium Ho 67	Erbium Er 68	Thulium Tm 69	Ytterbium Yb 70	Lutetium Lu 71
Californium Cf 98	Einsteinium Es 99	Fermium Fm 100	Mendelevium Md 101	Nobelium No 102	Lawrencium Lr 103

يبين الشكل أدناه جزء من الجدول الدوري ،
ثم أجب عن السؤال ؟

العناصر في العمود 17 تتحد بسهولة مع
العناصر الأخرى بسبب تشابه هذه العناصر في

الخواص الكيميائية