شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

almanahj.com/ae
موقع المناهج الإماراتية

مراجعة الوحدة الخامسة مع نموذج الإجابة

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الخامس

روابط مواد الصف الخامس على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة علوم في الفصل الثاني

1	أسئلة الامتحان النهائي - بريدج
2	مراجعة هامة وفق الهيكل الوزاري
3	المراجعة النهائية استعداداً للامتحان
4	مراجعة الوحدة الخامسة مع نموذج الإجابة
5	تجميعة أسئلة مراجعة وفق الهيكل الوزاري

مراجعة علوم الصف الخامس

الوحدة (5) مع نموذج الإجابة

✓ **السؤال الأول:** اختر الاجابة الصحيحة مما يلي:

1- كل ما له كتلة ويشغل حيزا من الفراغ .....

A- الضوء B- المادة C- الصوت D- الكهرباء

2- تُصنف المادة إلى نوعين ..... (أكثر من اجابة)

A- مادة كيميائية نقية B- الضوء C- المخاليط D- القوة

3- الضوء والكهرباء والصوت والقوة ليست مادة لأنها .....

A- لها كتلة B- لها حجم C- تتألف من ذرات D- ليس لها كتلة ولا حجم

4- مادة نقية لا يمكن تكسيرها إلى شيء أبسط بالتفاعلات الكيميائية .....

A- المركبات B- ليست مادة C- مخاليط D- عناصر

5- مادة تتكون من نوع واحد من الذرات .....

A- المركبات B- ليست مادة C- مخاليط D- عناصر

6- مواد موجودة في الجدول الدوري .....

A- المركبات B- الجزيئات C- المخاليط D- العناصر

7- عالم اعتقد ..... أن المادة تتألف من أربعة عناصر هي الماء، والهواء، والنار، والتراب.

A- ديميتري ماندليف B- نيلز بور C- جون دالتون D- أرسطو

8- من خواص العناصر ..... (أكثر من اجابة)

A- حالة العنصر B- لون العنصر C- التفاعلية D- نوع العنصر

9- (الصلب والسائل والغاز) هي من أحد خواص العنصر وهي .....

A- حالة العنصر B- لون العنصر C- التفاعلية D- نوع العنصر

10- (الفلز واللافلز واشباه الفلز) هي من أحد خواص العنصر وهي .....

A- حالة العنصر B- لون العنصر C- التفاعلية D- نوع العنصر

11- تختلف العناصر بنشاطها الكيميائي (بعضها نشيط والآخر قليل التفاعل) من خواص العنصر وهي:

A- حالة العنصر B- لون العنصر C- التفاعلية D- نوع العنصر

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

12- تعتبر المعادن كالذهب والنحاس والحديد والأكسجين والسيلكون من .....

A- المركبات B- ليست مواد C- مخاليط D- عناصر

13- عندما ترتبط العناصر مع بعضها البعض (كيميائياً) فإنها تُشكل .....

A- المركبات B- المحاليل C- المخاليط D- العناصر

14- أصغر جزء في العنصر وتحمل خواص العنصر .....

A- المركبات B- الجزيئات C- المخاليط D- الذرة

15- تتألف الذرة من جزئين رئيسين هما ..... (أكثر من اجابة)

A- النواة B- الجزيئات C- المادة D- الالكترونات

16- يوجد في نواة الذرة جسيمان دون ذريين اثنين هما ..... (أكثر من اجابة)

A- النواة B- الالكترونات C- البروتونات D- النيوترونات

17- جسيم دون ذري موجود في النواة وله شحنة موجبة (+) وله كتلة .....

A- النواة B- الالكترونات C- البروتونات D- النيوترونات

18- جسيم دون ذري موجود في النواة وليس له شحنة (0) وله كتلة .....

A- النواة B- الالكترونات C- البروتونات D- النيوترونات

19- جسيم دون ذري موجود خارج النواة وله شحنة سالبة (-) وليس له كتلة (تقريبا) .....

A- النواة B- الالكترونات C- البروتونات D- النيوترونات

20- تدور الإلكترونات حول النواة في منطقة تُسمى .....

A- السحابة الالكترونية B- المحور C- المدار D- المحور

21- العدد الذري للعنصر هو عدد .....

A- النواة B- الالكترونات C- البروتونات D- النيوترونات

22- الكتلة الذرية للعنصر (amu) هو عدد .....

A- الذرات B- النيوترونات C- البروتونات والنترونات D- الالكترونات

23- عدد العناصر المعروفة في الجدول الدوري هي .....

A- 118 عنصر B- 811 عنصر C- 181 عنصر D- 188 عنصر

24- شحنة النواة هي .....

A- موجبة (+) B- سالبة (-) C- متعادلة (0) أو (±) D- متغيرة غير ثابتة

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
almanahj.com/ae

25- شحنة الذرة غالباً هي .....

A- موجبة (+) B- سالبة (–) C– متعادلة (0) أو (±) D- متغيرة غير محددة

26- شحنة الذرة تكون غالباً متعادلة لأن عدد البروتونات ..... عدد الالكترونات.

A- متساوٍ B- مختلف C– أكثر D- أقل

27- تختلف العناصر عن بعضها البعض بعدد .....

A- الالكترونات B- البروتونات C– النيوترونات D- الشحنات

28- لكُلِّ عُنصرٍ اسمُه الخاصُّ وتُحدِّدُ هُويَّةَ العُنصرِ عَنْ طريق .....

A- العدد الذري B- الالكترونات C– النيوترونات D- الكتلة الذرية

29- جسيمات تتكون من ارتباط ذرتين (على الأقل) أو أكثر .....

A- الجزيئات B- البروتونات C– الخليط D- العناصر

30- يتكون من حروف إنكليزية حرف كبير أو حرفين (الحرف الأول دائماً كبير والثاني دائماً صغير).

A- الرمز الكيميائي B- الرقم السفلي C– الاسم العلمي D- الصيغة الكيميائية

31- نُعبر عن العناصر (أو الذرات) الموجودة في الجدول الدوري بـ .....

A- الرمز الكيميائي B- الرقم السفلي C– الاسم العلمي D- الصيغة الكيميائية

32- يتكون من رموز العناصر وأحياناً نستخدم أرقام للدلالة على عدد ذرات العنصر.

A- الرمز الكيميائي B- الرقم السفلي C– الاسم العلمي D- الصيغة الكيميائية

33- نُعبر عن المركبات والجزيئات باستخدام: .....

A- الرمز الكيميائي B- الرقم السفلي C– الاسم العلمي D- الصيغة الكيميائية

34- نسمي الأرقام (إن وُجدتْ) في الصيغة الكيميائية: .....

A- العدد الذري B- الرقم الجانبي C– الكتلة الذرية D- الرقم السفلي

35- العالم الذي قام بترتيب وتصنيف العناصر بجدول هو العالم: .....

A- ديميتري ماندليف B- نيلز بور C– جون دالتون D- أرسطو

36- رتب ماندليف العناصر بالجدول الدوري بالاعتماد على .....

A- الوزن والخواص B- الاسم C– حالة العناصر D- قوة تفاعلها

37- يتألف الجدول الدوري من أعمدة تُسمى .....

A- المجموعات B- الدورات C– الرموز D- المفتاح

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
almanahj.com/ae

38- يتألف الجدول الدوري من صفوف أفقية تُسمى .....

A- المجموعات B- الدورات C- الرموز D- المفتاح

39- عدد المجموعات في الجدول الدوري .....

A- 18 B- 7 C- 118 D- 81

40- عدد الدورات في الجدول الدوري .....

A- 18 B- 7 C- 118 D- 81

41- تَمْتَلِكُ العَناصِرُ في نَفْسِ ..... خَصائِصَ كيميائِيَّةً **مُتَشابِهَةً**.

A- المجموعة B- الدورة C- الجدول D- الصفوف

42- تَمْتَلِكُ العَناصِرُ في نَفْسِ ..... خَصائِصَ كيميائِيَّةً **مختلفة**.

A- المجموعة B- الدورة C- الجدول D- الصفوف

43- يزداد العدد الذري بالتدريج (1، 2، 3، 4، ...) كلما اتجهنا من ..... في الجدول الدوري.

A- اليسار إلى اليمين B- أي اتجاه C- الأسفل للأعلى D- اليمين إلى اليسار

44- يحتوي كل مربع من الجدول الدوري على مفتاح يضم ..... (أكثر من اجابة)

A- الرمز B- الاسم C- العدد الذري D- لون العنصر

45- عناصر توجد على يسار ووسط الجدول الدوري .....

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

46- عناصر توجد على يمين الجدول الدوري .....

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

47- عناصر توجد في وسط الجانب الأيمن بشكل متعرج الجدول الدوري .....

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

48- يمكن رؤية الذرات باستخدام .....

A- المجهر الالكتروني B- العدسة C- المجهر الضوئي D- المجهر المركب

49- يوجد نوعين من المجاهر التي نستخدمها لرؤية الذرات هي (أكثر من اجابة)

A- المجهر الالكتروني B- العدسة C- المجهر الضوئي D- المجهر النفقي الماسح

50- مجهر فيه إبرة تتحرك للأعلى والاسفل، تظهر الذرات كالكرات .....

A- المجهر الالكتروني B- العدسة C- المجهر الضوئي D- المجهر النفقي الماسح

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
almanahj.com/ae

51- عناصر لامعة (لها بريق) وتنقل الحرارة، والكهرباء، وقابلة للطرق، والسحب.

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

52- عناصر باهتة (ليس لها بريق) ولا تنقل الحرارة، ولا الكهرباء وغير قابلة للطرق أو السحب.

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

53- عناصر تحمل بعض صفات الفلزات وبعض صفات اللافلزات

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

54- عناصر في الحالة الصلبة في درجة حرارة الغرفة (كلها ما عدا الزئبق سائل)

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

55- عناصر من نفس النوع كلها في الحالة الصلبة فقط في درجة حرارة الغرفة.

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

56- عناصر توجد في الحالات الثلاث الحالة الغازية والصلبة والسائلة.

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

57- يوجد عناصر في الجدول الدوري تكون في الحالة الغازية فهي حتما ستكون من .....

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

58- عناصر توجد بجسم الانسان والكائنات الحية وتُسمى عناصر الحياة .....

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

59- يوجد عنصران في الجدول الدوري في الحالة السائلة هما: (أكثر من اجابة)

A- الهيليوم B- الزئبق C- الصوديوم D- البروم

60- نحتفظ بالصوديوم والبوتاسيوم بالزيت لأن لهما قابلية .....

A- تفاعل عالية B- عدم تفاعل C- تفاعل منخفضة D- تفاعل بطيئة

61- من الفلزات شديدة التفاعل .....

A- الصوديوم B- الذهب C- الفضة D- الكلورين

62- من الفلزات ضعيفة التفاعل .....

A- الصوديوم B- الذهب C- البوتاسيوم D- الكلورين

63- نسمي تفاعل الفلز مع اللافلزات بشكل تدريجي نسمي هذا التفاعل بتفاعل .....

A- التآكل B- عدم تفاعل C- تفاعل التعادل D- التفاعل الفيزيائي

MMAR عمار عبده ABDO

64- صدأ الحَديدُ هو تفاعل الحديد مَعَ الأُكْسجينِ، هذا التفاعل هو تفاعل .....

A- التآكل B- غير نشط C- تفاعل التعادل D- التفاعل الفيزيائي

65- قدرة الفلزِّ على الانثناء والتصفح والتسوية إلى صفائحَ رقيقة دون أن تنكسر .....

A- الطرق B- السحب C- التفاعلية D- المرونة

66- إمكانيَّةُ سحبِ الفلزِّ إلى أسلاكٍ وخيوط رفيعةٍ .....

A- الطرق B- السحب C- التفاعلية D- المرونة

67- قُدْرَةُ الفِلِزِّ على مُقاوَمَةِ الخَدْشِ والقَطْعِ .....

A- التآكل B- الصلابة C- التفاعلية D- المرونة

68- قُدْرَةُ الفِلِزِّ على تَحَمُّلِ القُوَّةِ المُؤَثِّرَةِ عليهِ دونَ تَغْيِيرِ شَكْلِهِ.....

A- التآكل B- الصلابة C- القوة D- المرونة

69- نستخدم الفضة والتيتانيوم في الطب لأنها .....

A- تتفاعل بشدة B- هشة C- لا تتفاعل D- لامعة

70- فلز يُستخدم في المرايا وأواني الطهو والأسلاك الكهربائية .....

A- الزئبق B- الصوديوم C- الألمنيوم D- الذهب

71- الكادميوم والنيكل والخارصين والزئبق والرصاص والليثيوم تُستخدم في صنع .....

A- البطاريات B- الصفائح C- الأسلاك D- الجسور والبناء

72- أي العناصر احتمالية أن يوصل الحرارة والكهرباء .....

A- الألمنيوم B- الكربون C- الهيليوم D- الأكسجين

73- أي العناصر احتمالية أن يكون باهت (ليس له بريق أو لمعان) .....

A- الألمنيوم B- الكربون C- الزئبق D- الصوديوم

74- مجموعة الهالوجينات أكثر اللافلزات نشاطاً وأكثرها تفاعلاً رقمها في الجدول الدوري: .....

A- 18 B- 17 C- 16 D- 15

75- مجموعة الغازات النبيلة أو الخاملة من اللافلزات غير المتفاعلة رقمها في الجدول الدوري: .....

A- 18 B- 17 C- 16 D- 15

تم ترجمة هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

76- اشباه الفلزات تَوصل الكهرباءِ عندَ درجاتِ حرارةٍ مُرتفعةٍ (كالفلزات)، ولا تنقلها في درجة الحرارةِ المُنخفضةِ (كاللافلزات) فنسمي اشباه الفلزات بـ : .....

A- أشباه المعادن B- أشباه اللافلز C- أشباه الغازات D- أشباه الموصلات

77- لأشباه الفلزات اسم آخر هو .....

A- أشباه المعادن B- أشباه اللافلز C- أشباه الغازات D- أشباه الموصلات

78- شبه فلز يُستخدم في الألواح الطاقة الشمسية.

A- الزئبق B- الجرمانيوم C- التنغستن D- الليثيوم

79- تزداد الفلزية في الجدول الدوري عند الانتقال من: (أكثر من اجابة)

A- الأسفل إلى الأعلى B- اليسار لليمين C- اليمين إلى اليسار D- من أعلى إلى الأسفل

80- نستخدم غاز النيون والأرغون لأنه غير نشط / لا يتفاعل في المصابيح الكهربائية وهما من .....

A- الغازات الخاملة/النبيلة B- الفلزات C- اشباه الفلزات D- أشباه موصلات

81- نستخدم البورون (شبه فلز) في صناعة .....

A- المركبات الفضائية B- الأسلاك C- التعقيم D- المصابيح

82- من الخطر الإمساك بقضيب فلزي (معدني) في يوم عاصف لأن القضيب الفلزي .....

A- ينقل شحنة البرق B- عازل C- يتفاعل بالمطر D- لأنه لامع

83- يمكن صنع العملات النقدية من عنصر النحاس حيث يمكن طرقه لأنه من .....

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

84- مقياس يُستخدم لقياس صلابة الفلزات يُسمى: .....

A- مقياس القوة B- مقياس موس

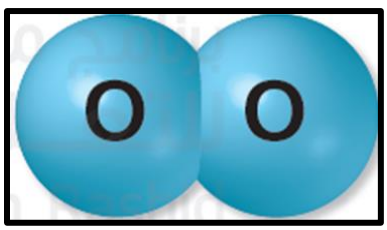
C- مقياس الضغط D- مقياس المرونة

85- أقوى فلز صلابة على مقياس موس (الشكل المجاور) هو:

A- الزئبق B- الكوبالت

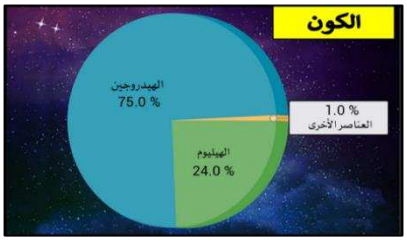
C- التنغستن D- الكروم

86- ما نوع النموذج في الشكل المجاور ومما يتكون؟



A- ذرة تتكون من عنصرين B- خليط مكون من ذرتين

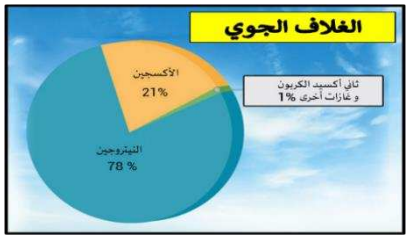
C- محلول مكون من عنصرين D- جزيء مكون من ذرتين



87- أكثر العناصر شيوعاً في الكون هي: (أكثر من اجابة)

A- الأكسجين B- الهيليوم

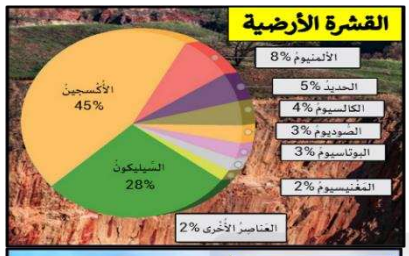
C- الهيدروجين D- الكربون



88- أكثر العناصر شيوعاً في الغلاف الجوي هي: (أكثر من اجابة)

A- الأكسجين B- الهيليوم

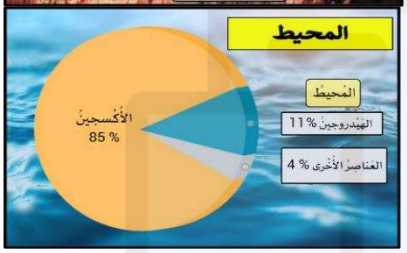
C- النتروجين D- الكربون



89- أكثر العناصر شيوعاً في القشرة الأرضية هي: (أكثر من اجابة)

A- الأكسجين B- السيليكون

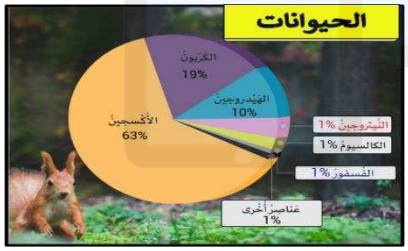
C- الهيدروجين D- الكربون



90- أكثر العناصر شيوعاً في المحيط هي: (أكثر من اجابة)

A- الأكسجين B- الهيليوم

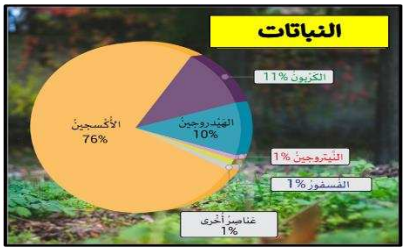
C- الهيدروجين D- الكربون



91- أكثر العناصر شيوعاً في الحيوانات هي: (أكثر من اجابة)

A- الأكسجين B- الكربون

C- الهيدروجين D- السيلكون



92- أكثر العناصر شيوعاً في النباتات هي: (أكثر من اجابة)

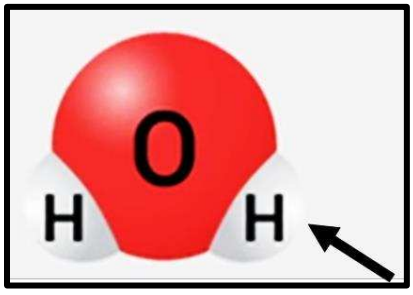
A- الأكسجين B- الكربون

C- الهيدروجين D- الكالسيوم

93- عنصر يوجد في الحيوانات ولا يوجد في النباتات هو:

A- الأكسجين B- الهيليوم

C- الهيدروجين D- الكالسيوم



94- في الشكل المجاور جزيء الماء، يُشير السهم إلى .....

A- ذرة B- بروتون

C- الكترون D- نواة

95- ما الاختبار الذي يمكن اختباره لمعرفة إذا كان العنصر فلز أو لا؟

A- ضربه بمطرقة (الطرق) B- نضيف حمض الهيدروكلوريك لنرى هل يتفاعل

C- خدشه بقطعة من الزجاج D- وضعه في الماء لمعرفة هل يغرق

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

MIMAR عماد عبده BDO

96- ما المصطلحات التي يجب وضعها كعناوين في أعمدة الجدول التالي .....

الهيدروجين	السيليكون	الصوديوم
الأكسجين	البورون	النحاس
الكبريت	الزرنيخ	الزئبق

A- العناصر، الفلزات، واللافلزات

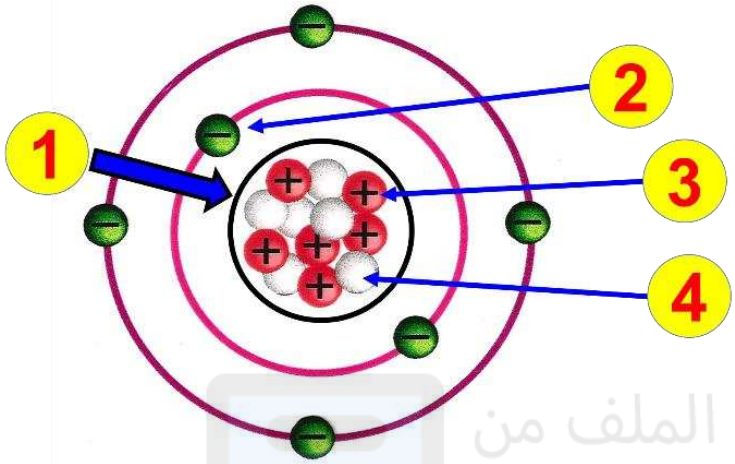
B - اللافلزات، وأشباه الفلزات، الفلزات

C - الغازات، والسوائل، والمواد الصلبة

D - اشباه الموصلات، والمواد الصلبة والسوائل

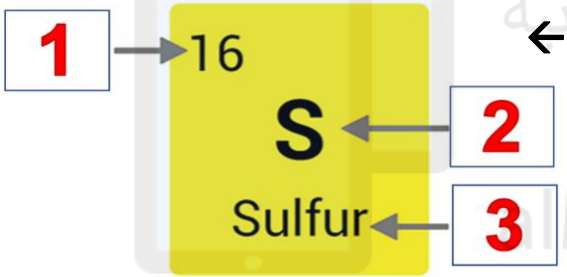
✓ السؤال الثاني:

A- في الشكل المجاور نموذج لذرة، المطلوب:
اكتب ما تُشير إليه الأرقام في الشكل المجاور ←←←←



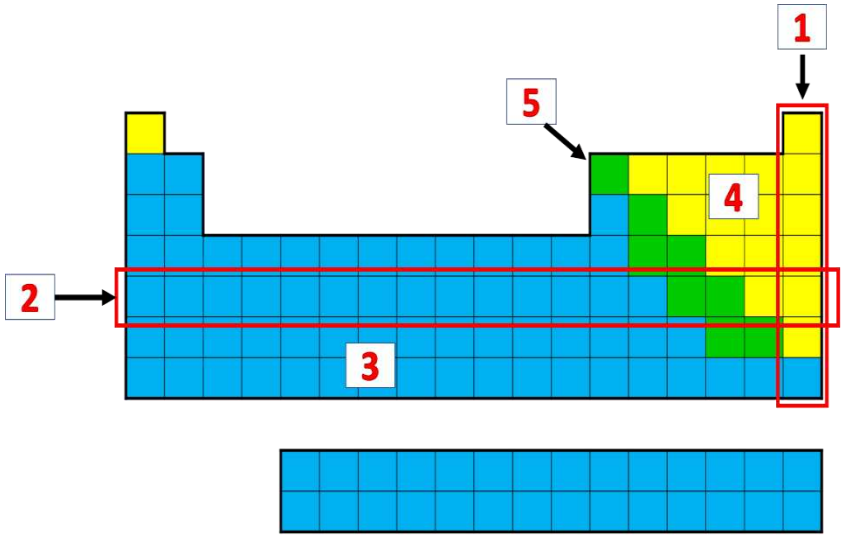
1- .....
2- .....
3- .....
4- .....

B- في الشكل المجاور مفتاح أحد العناصر في الجدول الدوري.←←←←
اكتب ما تُشير إليه الأرقام



1- .....
2- .....
3- .....

C- في الشكل المجاور الجدول الدوري.←←←←
اكتب ما تُشير إليه الأرقام



1- .....
2- .....
3- .....
4- .....
5- .....

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
AlManahj.com/ae

انتهت الأسئلة

مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح

أ. عمار عبده

نموذج الإجابة

الوحدة (3)

✓ **السؤال الأول:** اختر الاجابة الصحيحة مما يلي:

1- كل ما له كتلة ويشغل حيزا من الفراغ .....

A- الضوء B- المادة C- الصوت D- الكهرباء

2- تُصنف المادة إلى نوعين ..... (أكثر من اجابة)

A- مادة كيميائية نقية B- الضوء C- المخاليط D- القوة

3- الضوء والكهرباء والصوت والقوة ليست مادة لأنها .....

A- لها كتلة B- لها حجم C- تتألف من ذرات D- ليس لها كتلة ولا حجم

4- مادة نقية لا يمكن تكسيرها إلى شيء أبسط بالتفاعلات الكيميائية .....

A- المركبات B- ليست مادة C- مخاليط D- عناصر

5- مادة تتكون من نوع واحد من الذرات .....

A- المركبات B- ليست مادة C- مخاليط D- عناصر

6- مواد موجودة في الجدول الدوري .....

A- المركبات B- الجزيئات C- المخاليط D- العناصر

7- عالم اعتقد ..... أن المادة تتألف من أربعة عناصر هي الماء، والهواء، والنار، والتراب.

A- ديميتري ماندليف B- نيلز بور C- جون دالتون D- أرسطو

8- من خواص العناصر ..... (أكثر من اجابة)

A- حالة العنصر B- لون العنصر C- التفاعلية D- نوع العنصر

9- (الصلب والسائل والغاز) هي من أحد خواص العنصر وهي .....

A- حالة العنصر B- لون العنصر C- التفاعلية D- نوع العنصر

10- (الفلز واللافلز واشباه الفلز) هي من أحد خواص العنصر وهي .....

A- حالة العنصر B- لون العنصر C- التفاعلية D- نوع العنصر

11- تختلف العناصر بنشاطها الكيميائي (بعضها نشيط والآخر قليل التفاعل) من خواص العنصر وهي:

A- حالة العنصر B- لون العنصر C- التفاعلية D- نوع العنصر

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

12- تعتبر المعادن كالذهب والنحاس والحديد والأكسجين والسيلكون من .....

A - المركبات B - ليست مواد C – مخاليط D - عناصر

13- عندما ترتبط العناصر مع بعضها البعض (كيميائياً) فإنها تُشكل .....

A - المركبات B - المحاليل C – المخاليط D - العناصر

14- أصغر جزء في العنصر وتحمل خواص العنصر .....

A - المركبات B - الجزيئات C – المخاليط D - الذرة

15- تتألف الذرة من جزئين رئيسين هما ..... (أكثر من اجابة)

A - النواة B - الجزيئات C – المادة D - الالكترونات

16- يوجد في نواة الذرة جسيمان دون ذريين اثنين هما ..... (أكثر من اجابة)

A - النواة B - الالكترونات C – البروتونات D - النيوترونات

17- جسيم دون ذري موجود في النواة وله شحنة موجبة (+) وله كتلة .....

A - النواة B - الالكترونات C – البروتونات D - النيوترونات

18- جسيم دون ذري موجود في النواة وليس له شحنة (0) وله كتلة .....

A - النواة B - الالكترونات C – البروتونات D - النيوترونات

19- جسيم دون ذري موجود خارج النواة وله شحنة سالبة (–) وليس له كتلة (تقريبا) .....

A - النواة B - الالكترونات C – البروتونات D - النيوترونات

20- تدور الإلكترونات حول النواة في منطقة تُسمى .....

A - السحابة الالكترونية B - المحور C – المدار D - المحور

21- العدد الذري للعنصر هو عدد .....

A - النواة B - الالكترونات C – البروتونات D - النيوترونات

22- الكتلة الذرية للعنصر (amu) هو عدد .....

A - الذرات B - النيوترونات C – البروتونات والنترونات D - الالكترونات

23- عدد العناصر المعروفة في الجدول الدوري هي .....

A - 118 عنصر B - 811 عنصر C – 181 عنصر D - 188 عنصر

24- شحنة النواة هي .....

A - موجبة (+) B - سالبة (–) C – متعادلة (0) أو (±) D - متغيرة غير ثابتة

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
almanahj.com/ae

25- شحنة الذرة غالباً هي .....

A- موجبة (+) B- سالبة (-) C- متعادلة (0) أو (±) D- متغيرة غير محددة

26- شحنة الذرة تكون غالباً متعادلة لأن عدد البروتونات ..... عدد الالكترونات.

A- متساوٍ B- مختلف C- أكثر D- أقل

27- تختلف العناصر عن بعضها البعض بعدد .....

A- الالكترونات B- البروتونات C- النيوترونات D- الشحنات

28- لكُلِّ عُنصرٍ اسمُه الخاصُّ وتُحدِّدُ هُويَّةَ العُنصرِ عَنْ طريق .....

A- العدد الذري B- الالكترونات C- النيوترونات D- الكتلة الذرية

29- جسيمات تتكون من ارتباط ذرتين (على الأقل) أو أكثر .....

A- الجزيئات B- البروتونات C- الخليط D- العناصر

30- يتكون من حروف إنكليزية حرف كبير أو حرفين (الحرف الأول دائماً كبير والثاني دائماً صغير).

A- الرمز الكيميائي B- الرقم السفلي C- الاسم العلمي D- الصيغة الكيميائية

31- نُعبر عن العناصر (أو الذرات) الموجودة في الجدول الدوري بـ .....

A- الرمز الكيميائي B- الرقم السفلي C- الاسم العلمي D- الصيغة الكيميائية

32- يتكون من رموز العناصر وأحياناً نستخدم أرقام للدلالة على عدد ذرات العنصر.

A- الرمز الكيميائي B- الرقم السفلي C- الاسم العلمي D- الصيغة الكيميائية

33- نُعبر عن المركبات والجزيئات باستخدام: .....

A- الرمز الكيميائي B- الرقم السفلي C- الاسم العلمي D- الصيغة الكيميائية

34- نسمي الأرقام (إن وُجدتْ) في الصيغة الكيميائية: .....

A- العدد الذري B- الرقم الجانبي C- الكتلة الذرية D- الرقم السفلي

35- العالم الذي قام بترتيب وتصنيف العناصر بجدول هو العالم: .....

A- ديميتري ماندليف B- نيلز بور C- جون دالتون D- أرسطو

36- رتب ماندليف العناصر بالجدول الدوري بالاعتماد على .....

A- الوزن والخواص B- الاسم C- حالة العناصر D- قوة تفاعلها

37- يتألف الجدول الدوري من أعمدة تُسمى .....

A- المجموعات B- الدورات C- الرموز D- المفتاح

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
almanahj.com/ae

38- يتألف الجدول الدوري من صفوف أفقية تُسمى .....

A- المجموعات B- الدورات C- الرموز D- المفتاح

39- عدد المجموعات في الجدول الدوري .....

A- 18 B- 7 C- 118 D- 81

40- عدد الدورات في الجدول الدوري .....

A- 18 B- 7 C- 118 D- 81

41- تَمْتَلِكُ العَناصِرُ في نَفْسِ ..... خَصائِصَ كيميائِيَّةً مُتَشابِهَةً.

A- المجموعة B- الدورة C- الجدول D- الصفوف

42- تَمْتَلِكُ العَناصِرُ في نَفْسِ ..... خَصائِصَ كيميائِيَّةً مختلفة.

A- المجموعة B- الدورة C- الجدول D- الصفوف

43- يزداد العدد الذري بالتدريج (1، 2، 3، 4، ...) كلما اتجهنا من ..... في الجدول الدوري.

A- اليسار إلى اليمين B- أي اتجاه C- الأسفل للأعلى D- اليمين إلى اليسار

44- يحتوي كل مربع من الجدول الدوري على مفتاح يضم ..... (أكثر من اجابة)

A- الرمز B- الاسم C- العدد الذري D- لون العنصر

45- عناصر توجد على يسار ووسط الجدول الدوري .....

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

46- عناصر توجد على يمين الجدول الدوري .....

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

47- عناصر توجد في وسط الجانب الأيمن بشكل متعرج الجدول الدوري .....

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

48- يمكن رؤية الذرات باستخدام .....

A- المجهر الالكتروني B- العدسة C- المجهر الضوئي D- المجهر المركب

49- يوجد نوعين من المجاهر التي نستخدمها لرؤية الذرات هي (أكثر من اجابة)

A- المجهر الالكتروني B- العدسة C- المجهر الضوئي D- المجهر النفقي الماسح

50- مجهر فيه إبرة تتحرك للأعلى والاسفل، تظهر الذرات كالكرات .....

A- المجهر الالكتروني B- العدسة C- المجهر الضوئي D- المجهر النفقي الماسح

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
almanahj.com/ae

51- عناصر لامعة (لها بريق) وتنقل الحرارة، والكهرباء، وقابلة للطرق، والسحب.

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

52- عناصر باهتة (ليس لها بريق) ولا تنقل الحرارة، ولا الكهرباء وغير قابلة للطرق أو السحب.

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

53- عناصر تحمل بعض صفات الفلزات وبعض صفات اللافلزات

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

54- عناصر في الحالة الصلبة في درجة حرارة الغرفة (كلها ما عدا الزئبق سائل)

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

55- عناصر من نفس النوع كلها في الحالة الصلبة فقط في درجة حرارة الغرفة.

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

56- عناصر توجد في الحالات الثلاث الحالة الغازية والصلبة والسائلة.

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

57- يوجد عناصر في الجدول الدوري تكون في الحالة الغازية فهي حتما ستكون من .....

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

58- عناصر توجد بجسم الانسان والكائنات الحية وتُسمى عناصر الحياة .....

A- الفلزات B- اللافلزات C- اشباه الفلزات D- المخاليط

59- يوجد عنصران في الجدول الدوري في الحالة السائلة هما: (أكثر من اجابة)

A- الهيليوم B- الزئبق C- الصوديوم D- البروم

60- نحتفظ بالصوديوم والبوتاسيوم بالزيت لأن لهما قابلية .....

A- تفاعل عالية B- عدم تفاعل C- تفاعل منخفضة D- تفاعل بطيئة

61- من الفلزات شديدة التفاعل .....

A- الصوديوم B- الذهب C- الفضة D- الكلورين

62- من الفلزات ضعيفة التفاعل .....

A- الصوديوم B- الذهب C- البوتاسيوم D- الكلورين

63- نسمي تفاعل الفلز مع اللافلزات بشكل تدريجي نسمي هذا التفاعل بتفاعل .....

A- التآكل B- عدم تفاعل C- تفاعل التعادل D- التفاعل الفيزيائي

MMAR عمار عبده ABDO

64- صدأ الحَديدُ هو تفاعل الحديد مَعَ الأُكْسجينِ، هذا التفاعل هو تفاعل .....

A- التآكل B- غير نشط C- تفاعل التعادل D- التفاعل الفيزيائي

65- قدرة الفلزِّ على الانثناء والتصفح والتسوية إلى صفائحَ رقيقة دون أن تنكسر .....

A- الطرق B- السحب C- التفاعلية D- المرونة

66- إمكانيَّةُ سحبِ الفلزِّ إلى أسلاكٍ وخيوط رفيعةٍ .....

A- الطرق B- السحب C- التفاعلية D- المرونة

67- قُدْرَةُ الفِلِزِّ على مُقاوَمَةِ الخَدْشِ والقَطْعِ .....

A- التآكل B- الصلابة C- التفاعلية D- المرونة

68- قُدْرَةُ الفِلِزِّ على تَحَمُّلِ القُوَّةِ المُؤَثِّرَةِ عليهِ دونَ تَغْيِيرِ شَكْلِهِ.....

A- التآكل B- الصلابة C- القوة D- المرونة

69- نستخدم الفضة والتيتانيوم في الطب لأنها .....

A- تتفاعل بشدة B- هشة C- لا تتفاعل D- لامعة

70- فلز يُستخدم في المرايا وأواني الطهو والأسلاك الكهربائية .....

A- الزئبق B- الصوديوم C- الألمنيوم D- الذهب

71- الكادميوم والنيكل والخارصين والزئبق والرصاص والليثيوم تُستخدم في صنع .....

A- البطاريات B- الصفائح C- الأسلاك D- الجسور والبناء

72- أي العناصر احتمالية أن يوصل الحرارة والكهرباء .....

A- الألمنيوم B- الكربون C- الهيليوم D- الأكسجين

73- أي العناصر احتمالية أن يكون ياهت (ليس له بريق أو لمعان) .....

A- الألمنيوم B- الكربون C- الزئبق D- الصوديوم

74- مجموعة الهالوجينات أكثر اللافلزات نشاطاً وأكثرها تفاعلاً رقمها في الجدول الدوري: .....

A- 18 B- 17 C- 16 D- 15

75- مجموعة الغازات النبيلة أو الخاملة من اللافلزات غير المتفاعلة رقمها في الجدول الدوري: .....

A- 18 B- 17 C- 16 D- 15

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

76- اشباه الفلزات تَوصل الكهرباءِ عندَ درجاتِ حرارةٍ مُرتفعةٍ (كالفلزات)، ولا تنقلها في درجة الحرارةِ المُنخفضةِ (كاللافلزات) فنسمي اشباه الفلزات بـ : .....

A- أشباه المعادن B- أشباه اللافلز C- أشباه الغازات D- أشباه الموصلات

77- لأشباه الفلزات اسم آخر هو .....

A- أشباه المعادن B- أشباه اللافلز C- أشباه الغازات D- أشباه الموصلات

78- شبه فلز يُستخدم في الألواح الطاقة الشمسية.

A- الزئبق B- الجرمانيوم C- التنغستن D- الليثيوم

79- تزداد الفلزية في الجدول الدوري عند الانتقال من: (أكثر من اجابة)

A- الأسفل إلى الأعلى B- اليسار لليمين C- اليمين إلى اليسار D- من أعلى إلى الأسفل

80- نستخدم غاز النيون والأرغون لأنه غير نشط / لا يتفاعل في المصابيح الكهربائية وهما من .....

A- الغازات الخاملة/النبيلة B- الفلزات C- اشباه الفلزات D- أشباه موصلات

81- نستخدم البورون (شبه فلز) في صناعة .....

A- المركبات الفضائية B- الأسلاك C- التعقيم D- المصابيح

82- من الخطر الإمساك بقضيب فلزي (معدني) في يوم عاصف لأن القضيب الفلزي .....

A- ينقل شحنة البرق B- عازل C- يتفاعل بالمطر D- لأنه لامع

83- يمكن صنع العملات النقدية من عنصر النحاس حيث يمكن طرقه لأنه من .....

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

84- مقياس يُستخدم لقياس صلابة الفلزات يُسمى: .....

A- مقياس القوة B- مقياس موس

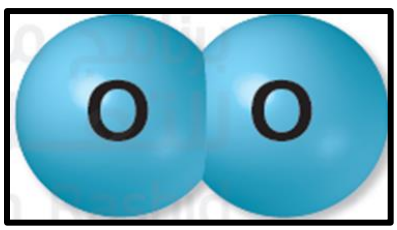
C- مقياس الضغط D- مقياس المرونة

85- أقوى فلز صلابة على مقياس موس (الشكل المجاور) هو:

A- الزئبق B- الكوبالت

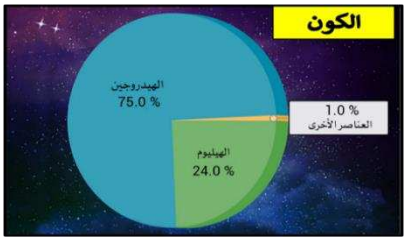
C- التنغستن D- الكروم

86- ما نوع النموذج في الشكل المجاور ومما يتكون؟



A- ذرة تتكون من عنصرين B- خليط مكون من ذرتين

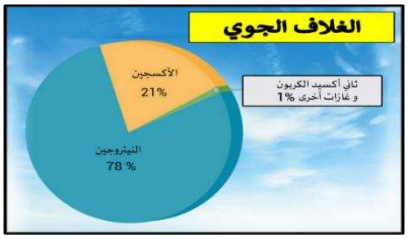
C- محلول مكون من عنصرين D- جزيء مكون من ذرتين



87- أكثر العناصر شيوعاً في الكون هي: (أكثر من اجابة)

A- الأكسجين B- الهيليوم

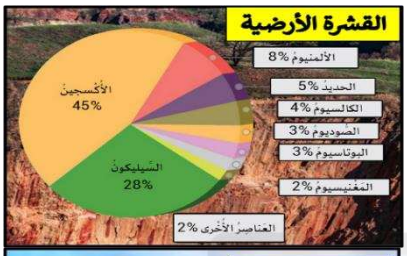
C- الهيدروجين D- الكربون



88- أكثر العناصر شيوعاً في الغلاف الجوي هي: (أكثر من اجابة)

A- الأكسجين B- الهيليوم

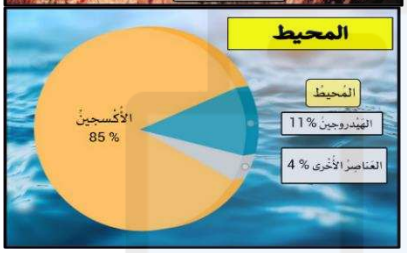
C- النتروجين D- الكربون



89- أكثر العناصر شيوعاً في القشرة الأرضية هي: (أكثر من اجابة)

A- الأكسجين B- السيليكون

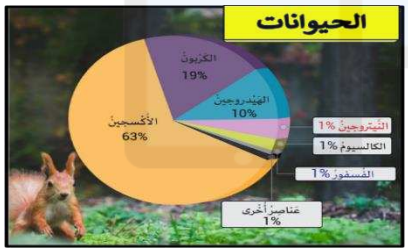
C- الهيدروجين D- الكربون



90- أكثر العناصر شيوعاً في المحيط هي: (أكثر من اجابة)

A- الأكسجين B- الهيليوم

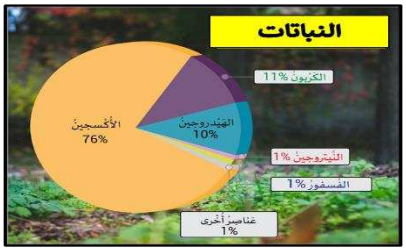
C- الهيدروجين D- الكربون



91- أكثر العناصر شيوعاً في الحيوانات هي: (أكثر من اجابة)

A- الأكسجين B- الكربون

C- الهيدروجين D- السيلكون



92- أكثر العناصر شيوعاً في النباتات هي: (أكثر من اجابة)

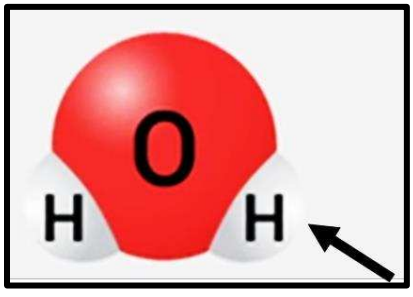
A- الأكسجين B- الكربون

C- الهيدروجين D- الكالسيوم

93- عنصر يوجد في الحيوانات ولا يوجد في النباتات هو:

A- الأكسجين B- الهيليوم

C- الهيدروجين D- الكالسيوم



94- في الشكل المجاور جزيء الماء، يُشير السهم إلى .....

A- ذرة B- بروتون

C- الكترون D- نواة

95- ما الاختبار الذي يمكن اختباره لمعرفة إذا كان العنصر فلز أو لا؟

A- ضربه بمطرقة (الطرق) B- نضيف حمض الهيدروكلوريك لنرى هل يتفاعل

C- خدشه بقطعة من الزجاج D- وضعه في الماء لمعرفة هل يغرق

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

MIMAR عمار عبده ABDO

96- ما المصطلحات التي يجب وضعها كعناوين في أعمدة الجدول التالي .....

اللافلزات	أشباه فلزات	الفلزات
الهيدروجين	السيليكون	الصوديوم
الأكسجين	البورون	النحاس
الكبريت	الزرنيخ	الزئبق

A- العناصر، الفلزات، واللافلزات

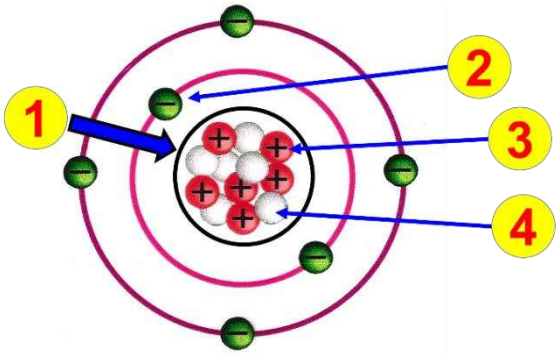
B - اللافلزات، وأشباه الفلزات، الفلزات

C - الغازات، والسوائل، والمواد الصلبة

D - اشباه الموصلات، والمواد الصلبة والسوائل

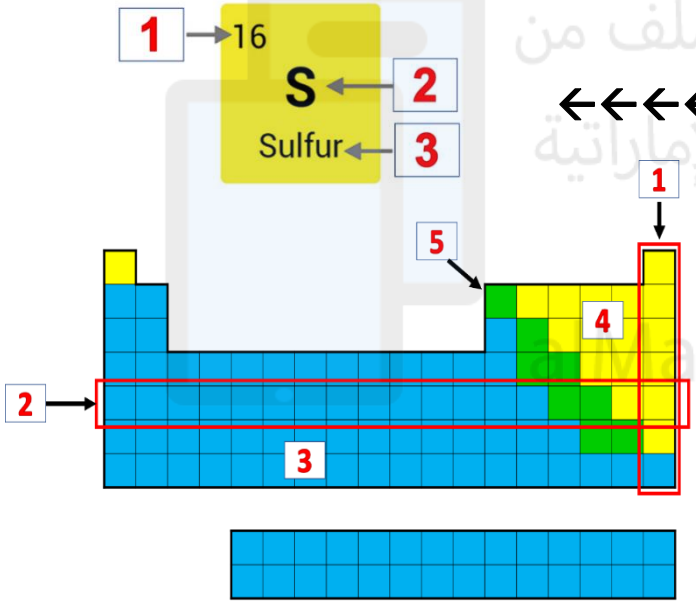
✓ السؤال الثاني:

A- في الشكل المجاور نموذج لذرة، المطلوب:
اكتب ما تُشير إليه الأرقام في الشكل المجاور ←←←←



1- النواة
2- الإلكترون
3- البروتون
4- النيوترون

B- في الشكل المجاور مفتاح أحد العناصر في الجدول الدوري.←←←←
اكتب ما تُشير إليه الأرقام



1- العدد الذري
2- الرمز الكيميائي للعنصر
3- اسم العنصر

C- في الشكل المجاور الجدول الدوري.←←←←←
اكتب ما تُشير إليه الأرقام

1- المجموعة
2- الدورة
3- الفلزات
4- اللافلزات
5- اشباه الفلزات

انواع العناصر	الفلز	اللافلز	أشباه الفلزات
المكان في الجدول الدوري	إلى يسار ووسط الجدول	إلى يمين الجدول	على جانبي الخط المتعرج
العدد	94	16	8
البريق – اللمعان	نعم	لا	بعضها
التوصيل الكهربائي	نعم	لا	أشباه موصلات
التوصيل الحراري	نعم	لا	بعضها
الحالة	صلبة (ماعدا الزئبق)	غازية، سائلة، صلبة (هشة)	صلبة (تُكسر بسهولة)

هذا ↓↓ الجدول فيه اهم استخدامات الفلزات ↓↓

الفِلِزُّ	الخَصائِصُ المُفيدَةُ	الاسْتِخْدامُ
النُّحاسُ والنِّيكَلُ والزِّنْكُ	قاسِيَةٌ	صُنْعُ القِطَعِ النَّقْدِيَّةِ
الذَّهَبُ والفِضَّةُ والبلاتينيومُ	لَيِّنَةٌ، لا تَتَفاعَلُ	صُنْعُ المُجَوْهَراتِ
الألَمنيومُ	خَفيفٌ ومُقاوِمٌ للتَّآكُلِ وقَوِيٌّ	وَسائِلُ النَّقْلِ – صُنْعُ المَرْكَباتِ
اللِّيثيومُ والزِّنْكُ والكادميومُ والنِّيكَلُ والرَّصاصُ	سَريعَةُ التَّفاعُلِ	البَطّارِيّاتُ
النُّحاسُ والألَمنيومُ	مُوصِلاتٌ جَيِّدَةٌ	الأَسْلاكُ الكَهْرَبائِيَّةُ
الحَديدُ	قَوِيٌّ وثَقيلٌ	مَوادُّ البِناءِ
التِّيتانيومُ والذَّهَبُ والفِضَّةُ	لا تَتَفاعَلُ	العَمَلِيّاتُ الطِّبِّيَّةُ والجِراحِيَّةُ

انتهت الإجابات
مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح
أ. عمار عبده

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
almanahj.com/ae