تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

almanahj.com/ae

موقع المناهج الإماراتية

الملف حل مراجعة الوحدة الثالثة
موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف السادس ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس			
روابط مواد الصف السادس على تلغرام			
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الأول	
1	ورقة عمل عن الأدوات العلمية
2	ملخص الوحدة الثانية التكنولوجيا وأدوات التصميم
3	امتحان تجريبي لنهاية الفصل
4	مراجعة نهائية شاملة
5	أسئلة الوزارة لامتحان نهاية الفصل الأول من

مراجعة الوحدة 3

علوم الصف السادس - الفصل الدراسي الاول

استاذ محمود ناهض

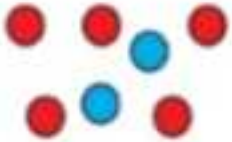
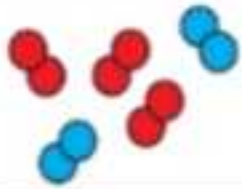
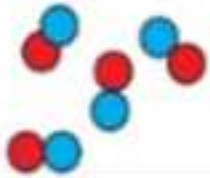
روابط المراجعة

https://forms.gle/BUrLu2WFjYsZELfA7

https://forms.gle/Lmd9gSR7HVAhKC177

almanahj.com/
المناهج الإماراتية
استاذ محمود ناهض

استخدمت علياء كرات حمراء وزرقاء لتمثل ذرات من خلال النماذج الاتية (P,Q,R,S,T)

P	Q	R	S	T
				

أي النماذج تمثل مركب ؟

A) T فقط

B) S وT

C) T و R

D) Sفقط

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

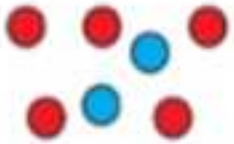
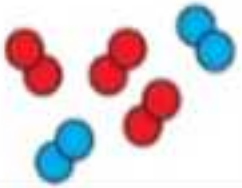
A

B

C

D

استخدمت علياء كرات حمراء وزرقاء لتمثل ذرات من خلال النماذج الاتية (P,Q,R,S,T)

P	Q	R	S	T
				

أي النماذج تمثل عنصر؟

A) P و Q
B) S و R
C) T و S
D) R و P

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

A ○

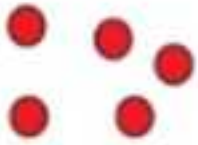
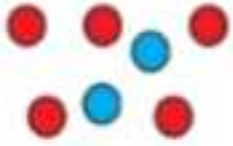
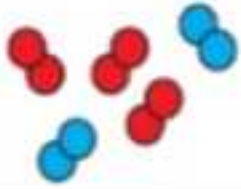
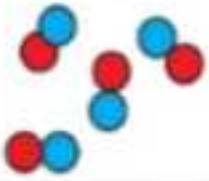
B ○

C ○

D ◉

✓

استخدمت علياء كرات حمراء وزرقاء لتمثل ذرات من خلال النماذج الاتية (P,Q,R,S,T)

P	Q	R	S	T
				

أي النماذج تمثل خليط؟

A) T و Q

B) S و T

C) Q و S

D) R و T و S

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

A ○

B ○

C ◉ ✓

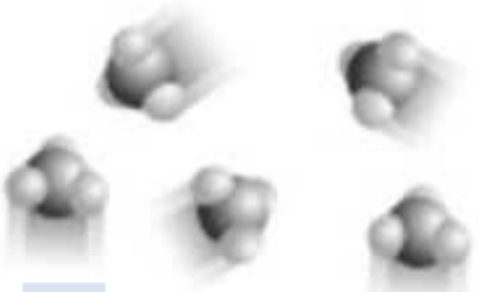
D ○

1/1

✓ اي شكل من الاشكال التالية تمثل عنصر *

.A

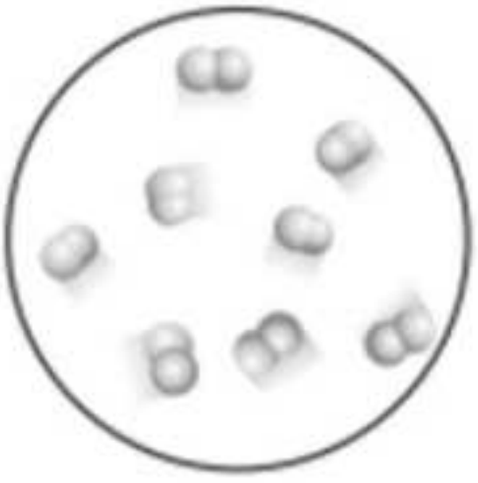
.B



almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

.C

.D



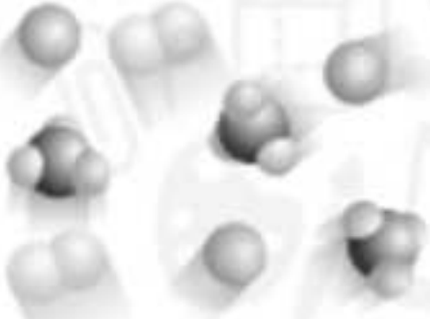
- C و B
- B و A
- فقط A
- D و A ✓

1/1 ✓ اي شكل من الاشكال التالية يمثل مركب *

.A

.B

.C



.D

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

A ○

B ◉ ✓

C ○

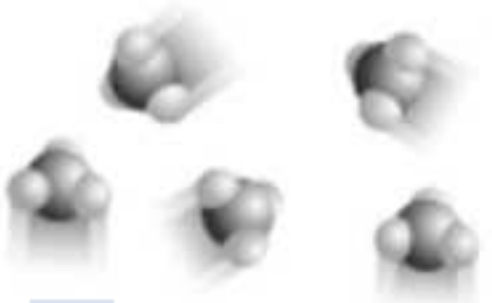
D ○

1/1

✓ اي شكل من الاشكال التالية يمثل خليط *

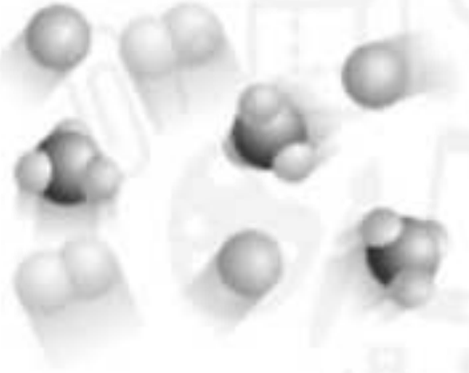
.A

.B



almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

.C



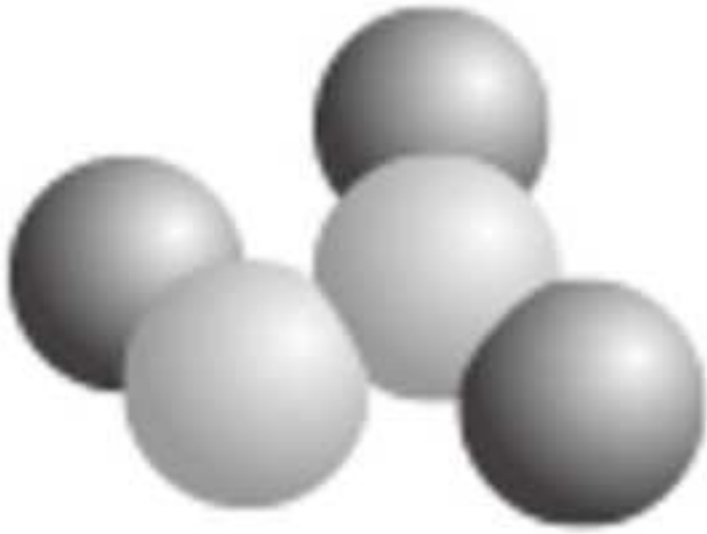
.D

A ○

B ○

✓ C ◉

D ○



2. ايّ نوع من المادّة قد يحتوي على هذا النوع فقط الجسيمات؟

A. المركّب

B. العنصر

C. الخليط غير المتجانس

D. الخليط المتجانس

المنهج الإماراتية

✓

- (●) A
- ( ) B
- ( ) C
- ( ) D

5. أفرغت فتاة ملعقة من السكر في كوب من الماء الدافئ. وحرّكت الماء إلى أن ذاب السكر. وعندما تذوّقت الماء، لاحظت أنّه أصبح الآن حلو المذاق. أيّ مما يلي يصف نوع المادة في الكوب؟

A. المركّب

B. العنصر

C. المحلول

D. المادة الكيميائية

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

A ○

B ○

C ◉ ✓

D ○

6. كيف يمكنك فصل خليط مكوّن من حجارة وقطع خشبية من الحجم نفسه؟

A. بإضافة الماء إلى الخليط، وإزالة القطع الخشبية التي تطفو.

B. تسخين الخليط إلى أن تنصهر الحجارة.

C. ترشيح الخليط لفصل الحجارة.

D. استخدام المغناطيس لجذب القطع الخشبية.

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

A ✓

B

C

D

4. أيّ عبارة ممّا يلي نصف المركّب، وليس الخليط، بطريقة صحيحة؟

A. كل الذرات هي من العنصر نفسه.

B. كل الجزيئات فيها ذرتان على الأقل.

C. لا تتغيّر تشكيلة المواد الكيميائية أبدًا.

D. مواد كيميائية يمكن فصلها من دون تكسير الروابط.

Learnabout.com.ae
المنهج الإماراتية

A ○

B ○

C ◉ ✓

D ○

3. أيّ نوع من المادة يتمّ خلطه بأقلّ درجة من التوزيع المتساوي؟

A. مركّبات

B. مخاليط غير متجانسة

C. مخاليط متجانسة

D. محاليل

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

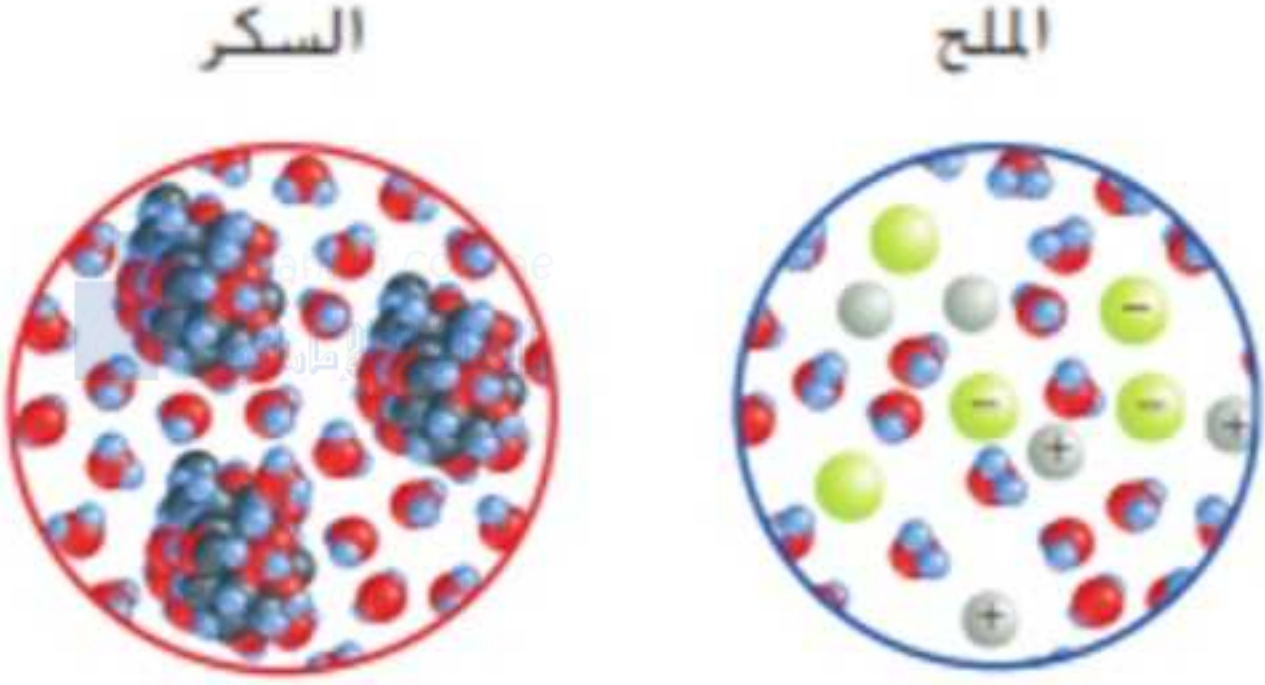
A ○

B ◉ ✓

C ○

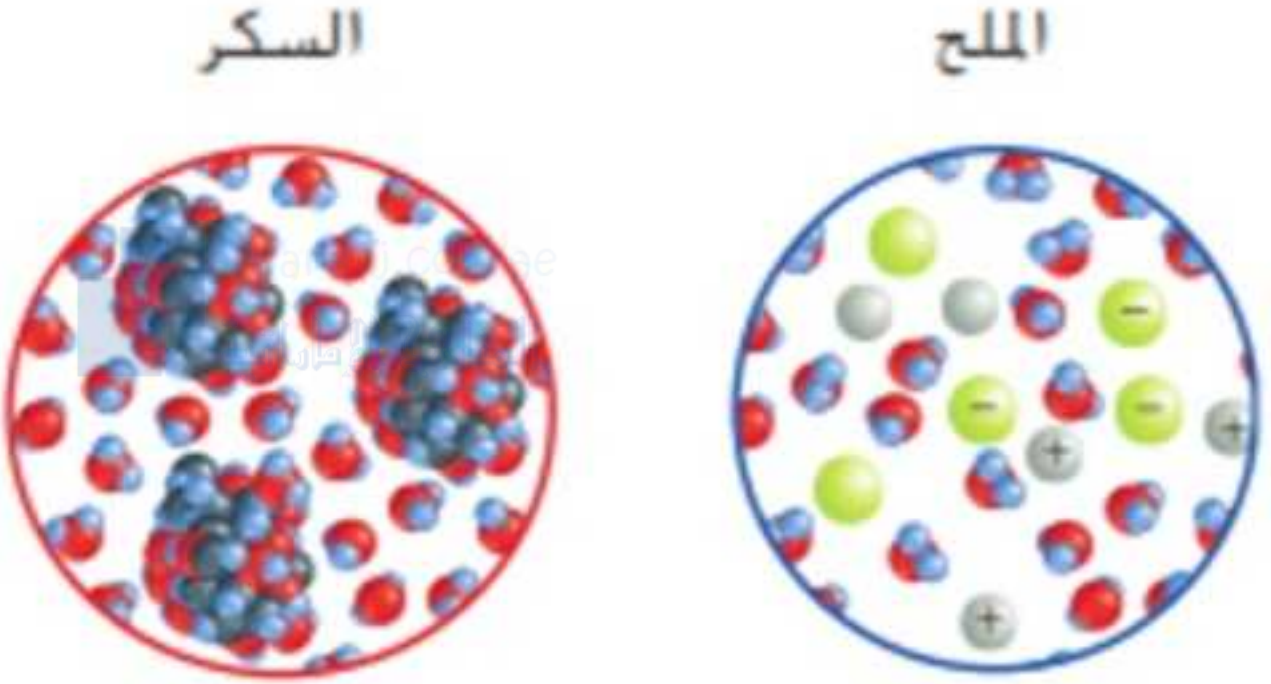
D ○

✓ في الشكل ادناه اذا قام فتى بخلط الملح بالماء 1/1
ماذا سوف يحدث لجسيمات الملح *



- (●) تنفصل جسيمات الملح وتختلط بين جسيمات الماء بتوزيع متساوي ✓
- ( ) تنفصل جسيمات الملح وتختلط بين جسيمات الماء بتوزيع غير متساوي
- ( ) ستجذب جسيمات الملح السالبة والموجبة بعضها بعضا وتكون الملح مرة أخرى
- ( ) لا تنفصل جسيمات الملح ولا تختلط بين جسيمات الماء بتوزيع متساوي

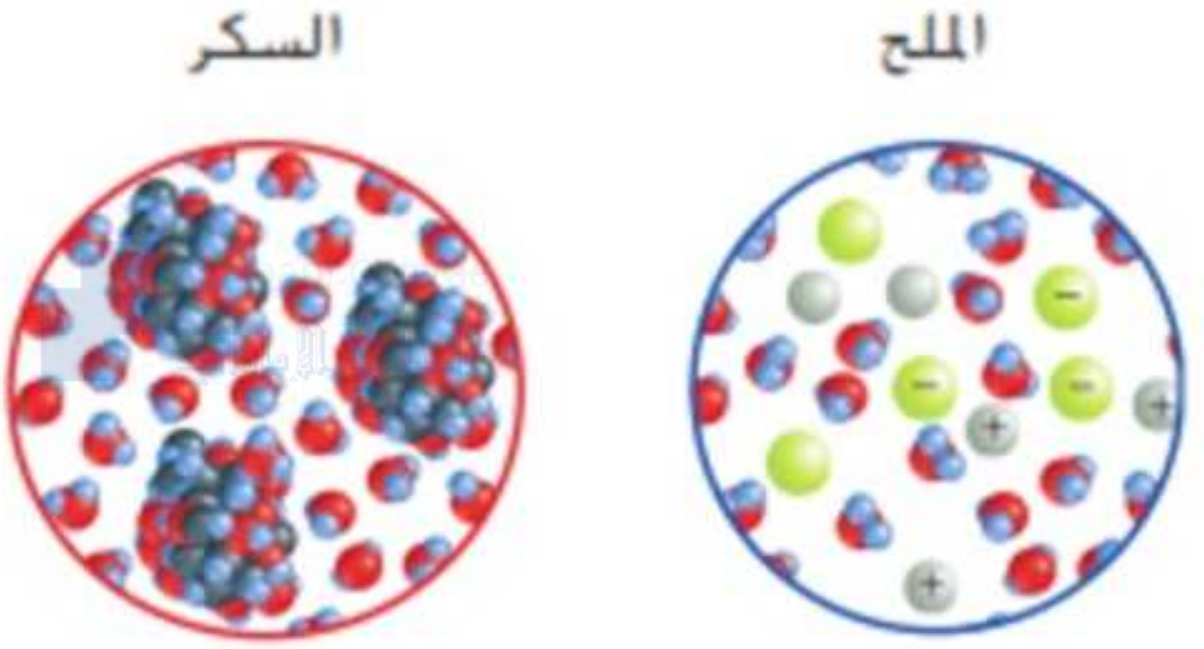
1/1 ما اوجه الشبه بين جسيمات السكر وجسيمات الملح في الشكل التالي *



- [x] كلاهما مركبان لانهما عناصر مرتبطة كيميائيا
- [ ] كلاهما خليط لانهما عناصر مرتبطة كيميائيا
- [ ] يحتوي كلاهما على عناصر متشابهة
- [ ] تتحرك العناصر في كلاهما كوحدة واحدة

1/1

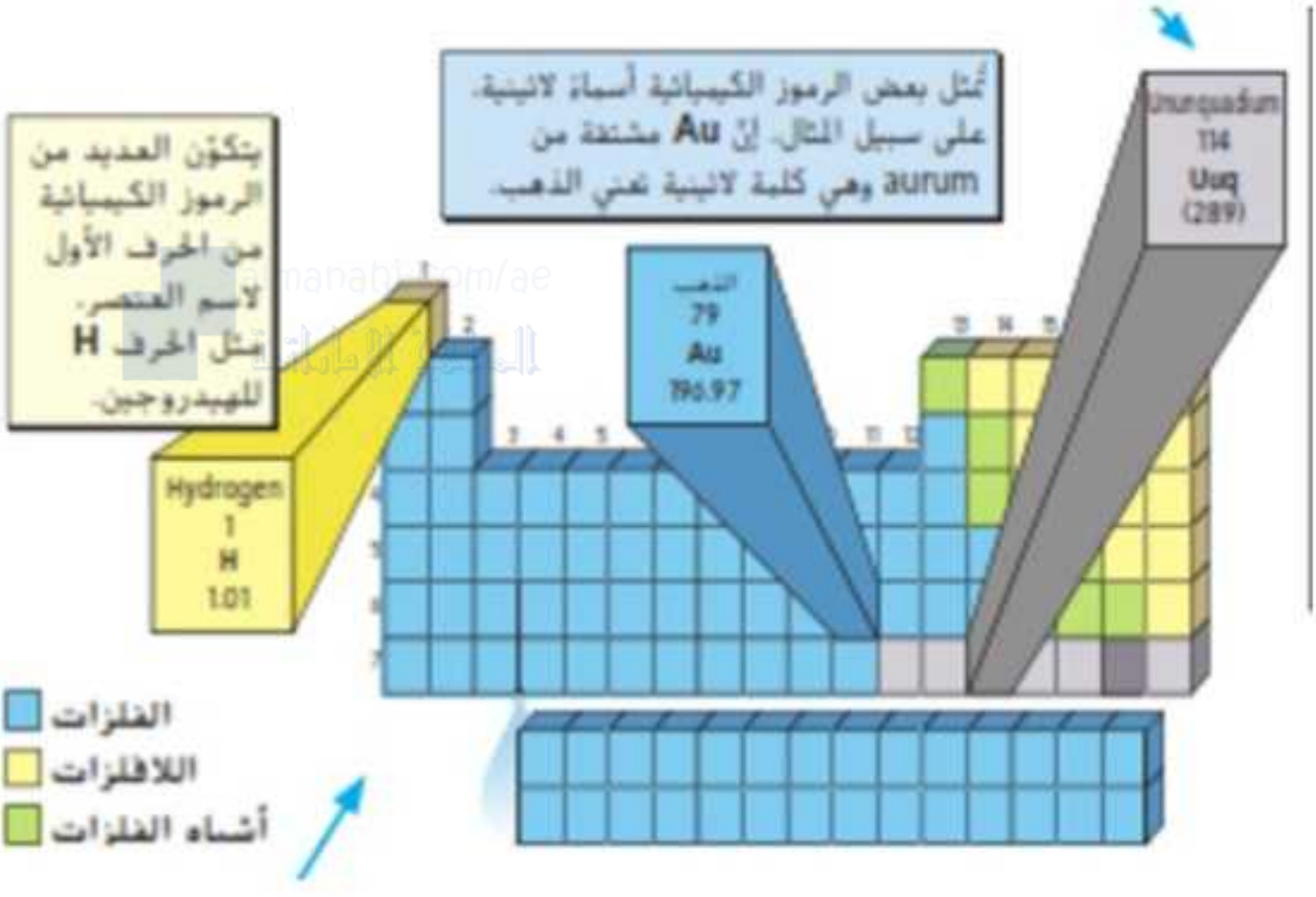
صف الفرق بين جسيمات السكر وجسيمات الملح في هذا الشكل *



- [x] يتحرك كل جسيم سكر خلال الماء ككتلة مع عناصر ملتصقة معا وتتحرك عناصر جسيمات الملح خلال الماء بشكل منفصل
- [ ] يتحرك كل جسيم ملح خلال الماء ككتلة مع عناصر ملتصقة معا وتتحرك عناصر جسيمات السكر خلال الماء بشكل منفصل
- [ ] يتحرك كل جسيم سكر وجسيم ملح خلال الماء ككتلة مع عناصر ملتصقة معا
- [ ] يتحرك كل جسيم سكر وجسيم ملح خلال الماء بشكل منفصل

1/1

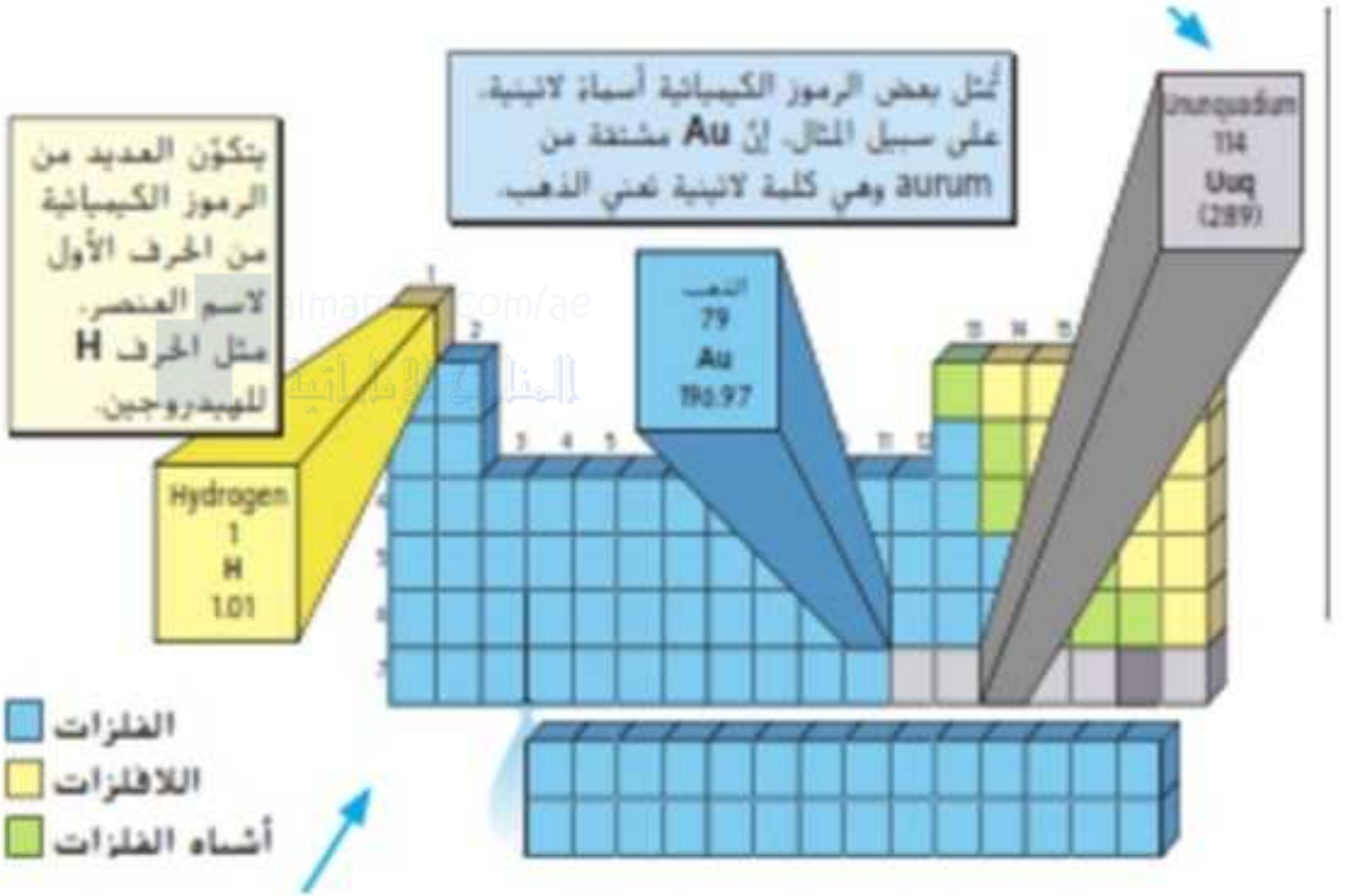
من بين فئات العناصر الثلاث ما الفئة التي تتميز بأكبر عدد من العناصر *



- [x] الفلزات
- [ ] اللافلزات
- [ ] اشباه الفلزات
- [ ] العناصر التي يتم التحقق منها

1/1

مالون الوحدات المستخدمة لتمثيل العناصر التي لم يتحقق من صحتها بعد *



- [x] رمادي
- [ ] أزرق
- [ ] اصفر
- [ ] أخضر

✓ كيف يمكنك فصل الصخور الصغيرة والقاذورات التي مرت عبر المصفاة الموجودة في الجانب الايسر من الشكل ؟ * 1/1

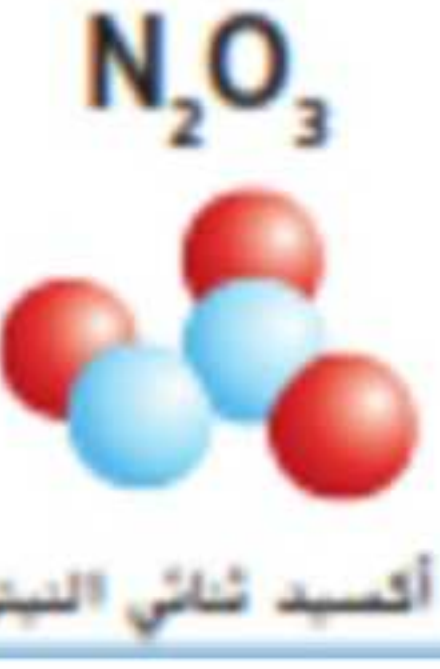
- (●) اسكب الجزء المصفى عبر مصفاة مختلفة بها فتحات أصغر حجما ✓
- ( ) اسكب الجزء المصفى عبر مصفاة مختلفة بها فتحات أكبر حجما
- ( ) اسكب الجزء المصفى عبر ورقة ترشيح
- ( ) اسكب الجزء المصفى في ماء

ماعدد ذرات النيتروجين والاكسجين الموجودة في ثاني أكسيد النيتروجين * 1/1

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

- (●) ذرتان من النيتروجين وذرة واحدة من الاكسجين ✓
- ( ) ذرتان من النيتروجين وذرتان من الاكسجين
- ( ) ذرة واحدة من النيتروجين وذرة واحدة من الاكسجين
- ( ) ذرة واحدة من النيتروجين وذرتان من الاكسجين

✓ ماعدد ذرات النيتروجين والاكسجين الموجودة في ثاني أكسيد النيتروجين * 1/1



almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

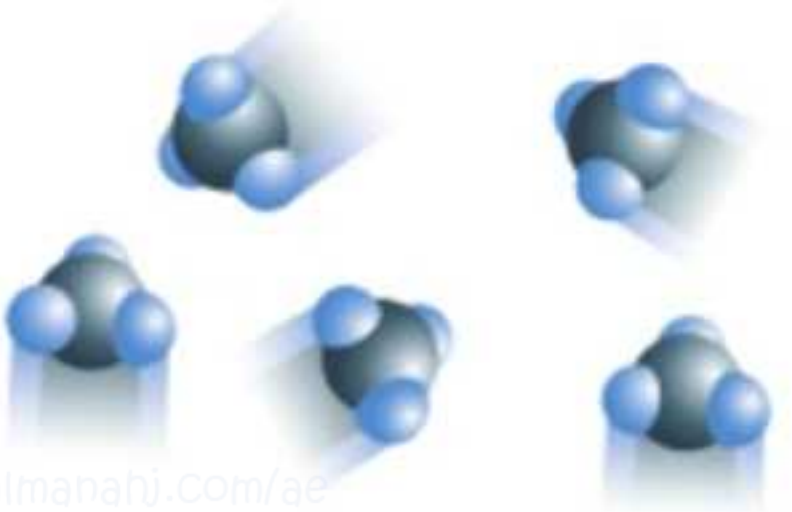
- (●) ذرتان من النيتروجين وثلاث ذرات من الاكسجين ✓
- ( ) ثلاث ذرات من النيتروجين و ذراتان من الاكسجين
- ( ) ثلاث ذرات من النيتروجين وثلاث ذرات من الاكسجين
- ( ) ذرتان من النيتروجين وذرتان من الاكسجين

✓ ماعدد ذرات النيتروجين والاكسجين الموجودة في ثاني أكسيد النيتروجين * 1/1

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

- ◉ ذرة واحدة من النيتروجين وذرتان من الاكسجين ✓
- ○ ذرتان من النيتروجين وذرتان من الاكسجين
- ○ ذرتان من النيتروجين وذرة واحدة من الاكسجين
- ○ ذرة واحدة من النيتروجين وذرة واحدة من الاكسجين

10. **صنّف** ألقِ نظرة على الرسم التوضيحي أدناه. هل هذا نموذج لمادة كيميائية أو خليط؟ كيف عرفت؟



almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

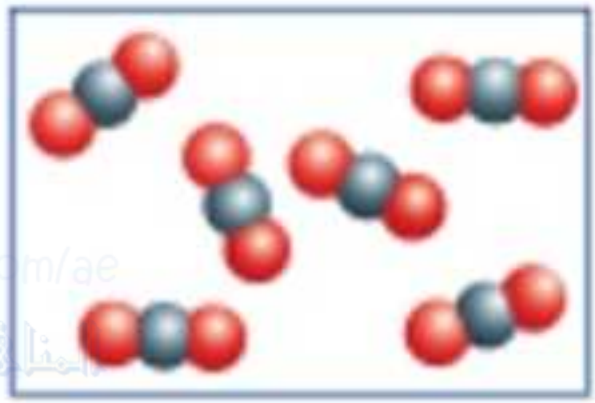
- [x] إن الرسم هو نموذج لمادة كيميائية وهي مركب
- [ ] إن الرسم هو نموذج لخليط غير متجانس
- [ ] إن الرسم هو نموذج لخليط متجانس
- [ ] إن الرسم هو نموذج لمادة كيمائية وهي عنصر

12. **استنتج افترض أنك قد خلطت عدة سوائل في إناء. وبعد بضع دقائق. تكوّنت طبقات من السوائل. هل هذا خليط متجانس أم خليط غير متجانس؟ ولماذا؟**

- (●) إنه خليط غير متجانس لانه يحتوي على مواد غير مخلوطة بنسب متساوية ✓
- ( ) إنه خليط متجانس لانه يحتوي على مواد غير مخلوطة بنسب متساوية
- ( ) إنه خليط غير متجانس لانه يحتوي على مواد مخلوطة بنسب متساوية
- ( ) إنه خليط متجانس لانه يحتوي على مواد مخلوطة بنسب متساوية

المناهج الإماراتية

. **لاحظ** هل يمثّل النموذج الموجود في الجانب الأيسر خليطًا أم مادّة كيميائيّة؟ كيف عرفت؟

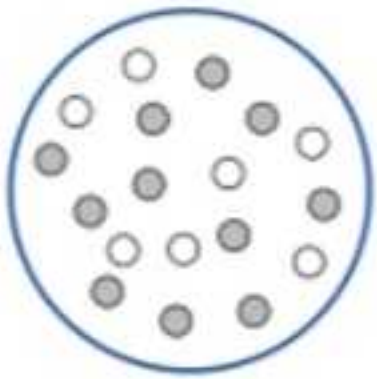


almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

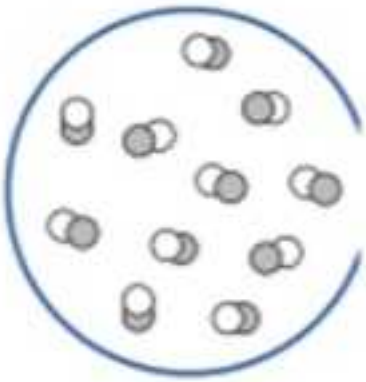
- ◉ يمثل النموذج مادة نظرا الى اتحاد كل الجسيمات بالطريقة نفسها ✓
- ○ يمثل النموذج خليطا نظرا الى اتحاد كل الجسيمات بالطريقة نفسها
- ○ يمثل النموذج مادة نظرا الى عدم اتحاد كل الجسيمات بالطريقة نفسها
- ○ لا شيء مما سبق

2. أيّ مما يلي هو أفضل نموذج لخلبط متجانس؟

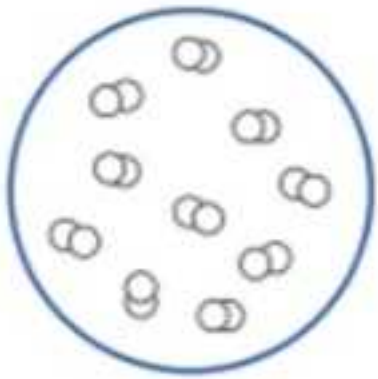
A.



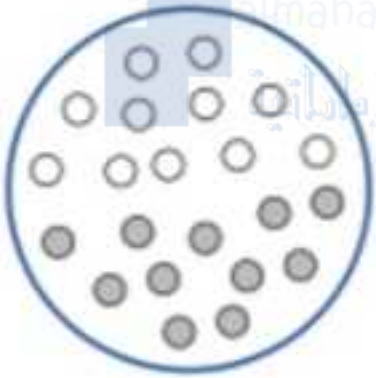
B.



C.



D.



almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

A

B

C

D

1. أي مما يلي هو مادّة كيميائية؟

A. سلطة الفواكه

B. حبوب الجرانولا

C. سباغيتي

D. ملح الطعام

almanahj.com/ae
المنهج الإماراتية

A ○

B ○

C ○

D ◉ ✓

1/1

* ✓

5. أيّ مما يلي يمكنك على الأرجح فصله إلى أجزائه المكوّن منها باستخدام الترشيح؟

A. خليط غير متجانس مكوّن من مادتيْن سائلتيْن

B. خليط غير متجانس مكوّن من مادتيْن صلبتيْن

C. خليط متجانس مكوّن من مادتيْن سائلتيْن

D. خليط متجانس مكوّن من مادتيْن صلبتيْن

A ○

B ◉ ✓

C ○

D ○

✓ أي مما يلي يمثل خليط متجانس * 1/1

- الفلفل والماء
- الدخان والهواء
- ✓ الملح والماء

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

- المعادن في الصخر

✓ يمكن فصل السكر عن الماء عن طريق * 1/1

- المصفاة
- الترشيح
- ✓ تبخر الماء
- المغناطيس

✓ أي مما يلي لا يتكون من جزئيات * 1/1

- الماء
- الفضة
- ثاني اكسيد الكربون ✓
- السكر

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

✓ يمكن فصل السكر عن الرمل لان السكر * 1/1

- قابل للسحب
- قابل للذوبان في الماء ✓
- قابل للطرق
- يوصل الكهرباء

✓ المادة الكيميائية المكونة من نوع واحد فقط من الذرات تسمى * 1/1

- الجزيء
- العنصر ✓
- المركب
- الخليط

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

✓ اي مما يلي هو اسم أخر للمحلول * 1/1

- الخليط الغير متجانس
- الخليط المتجانس ✓
- العنصر
- المركب

	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
A	8	8	8
B	8	9	8
C	8	10	10
D	11	12	10

اي من الذرات هي الذرة موجبة الشحنة (ايون موجب)

A) A
B) B
C) C
D) D

A ○

B ○

C ○

D ◉ ✓

	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
A	8	8	8
B	8	9	8
C	8	10	10
D	11	12	10

اي من الذرات هي الذرة السالبة الشحنة (ايون سالب)

A) A
B) B
C) C
D) D

A ○

B ○

C ◉ ✓

D ○

	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
A	8	8	8
B	8	9	8
C	8	10	10
D	11	12	10

أي الذرات في الجدول هي نظائر ؟

A) Aو Bو C

B) B و Cو D

C) A و Cو D

D) AوBوD

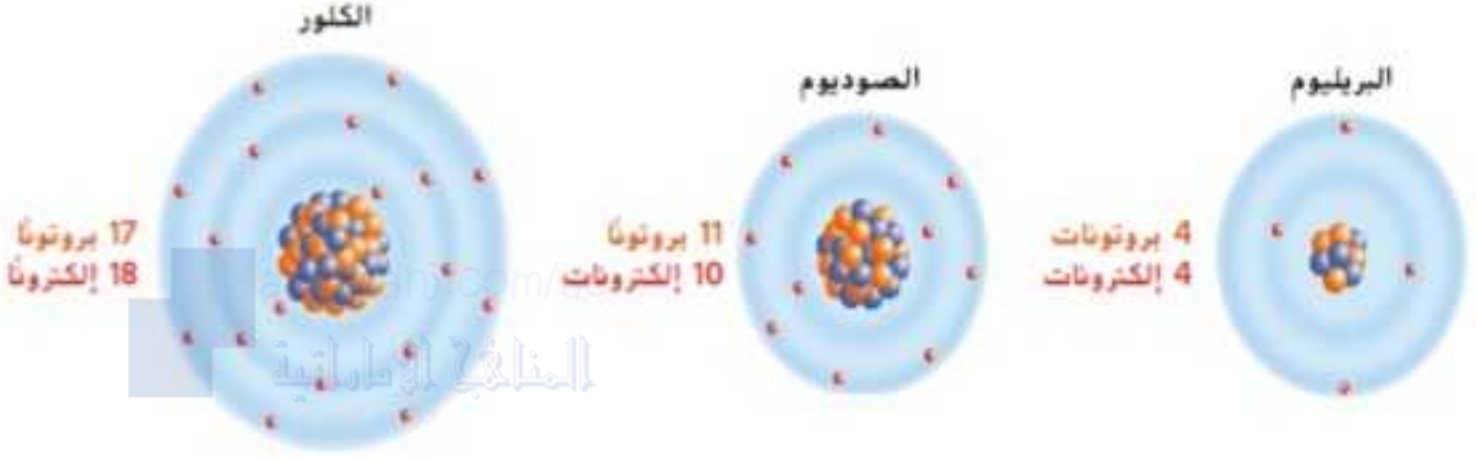
A ✓

B

C

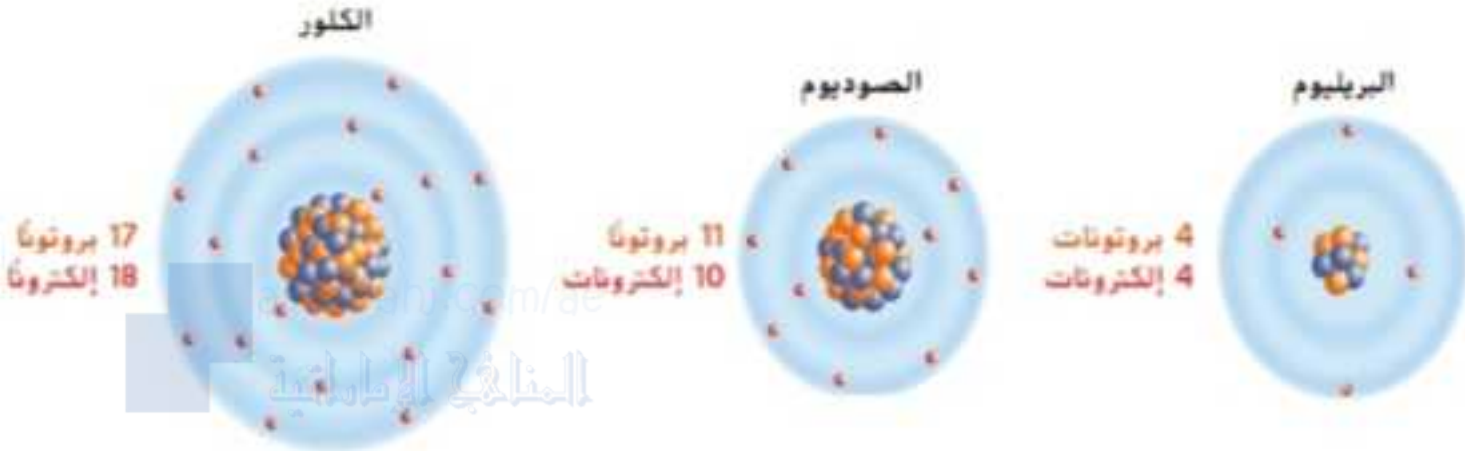
D

✓ اي عنصر من العناصر الموجوة في الشكل تمثل أيون سالب * 1/1



- ◉ الكلور ✓
- ○ الصوديوم
- ○ البريليوم
- ○ البريليوم والصوديوم

✓ اي عنصر من العناصر الموجوة في الشكل تمثل أيون موجب * 1/1



- الكلور
- ✓ الصوديوم
- البريليوم
- البرييوم والكلور

ما أوجه الاختلاف بين فلور -19 والفلور -20

A) يحتوي الفلور -20 على نيترون واحد أكثر من الفلور -19

B) يحتوي الفلور -19 على نيترونات أكثر

C) يحتوي الفلور -20 على بروتون واحد أكثر من الفلور -19

D) يحتوي الفلور 19 على بروتونات أكثر

A

B

C

D

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
A	8	8	8
B	8	8	10
C	8	9	8
D	9	10	9

10. أيّ ذرة هي عنصر مختلف عن بقية العناصر؟

A .A

B .B

C .C

D .D

A ○

B ○

C ○

D ◉ ✓

	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
A	8	8	8
B	8	8	10
C	8	9	8
D	9	10	9

9. يُبيّن الجدول أعداد البروتونات والنيوترونات والإلكترونات في أربع ذرات. أيّ ممّا يلي هي الذرّة السالبة الشحنة؟

A .A

B .B

C .C

D .D

A ○

B ◉ ✓

C ○

D ○

8. أي مما يلي يُعدّ صحيحًا بخصوص كربون -12 مقارنة بكربون -13؟

A. كربون -12 فيه نيوترونات أكثر.

B. كربون -12 فيه بروتونات أكثر.

C. كربون -13 فيه نيوترونات أكثر.

D. كربون -13 فيه بروتونات أكثر.

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

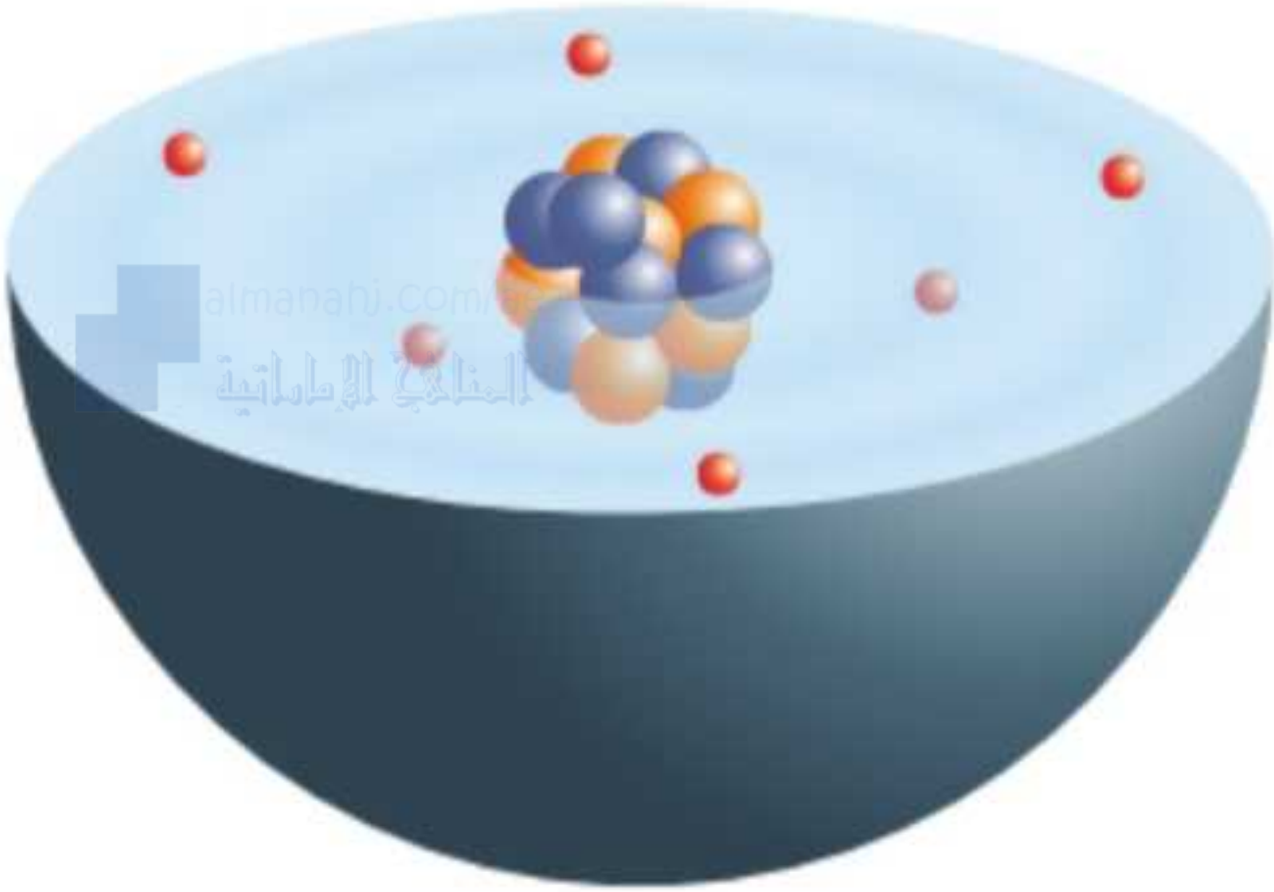
A ○

B ○

C ◉ ✓

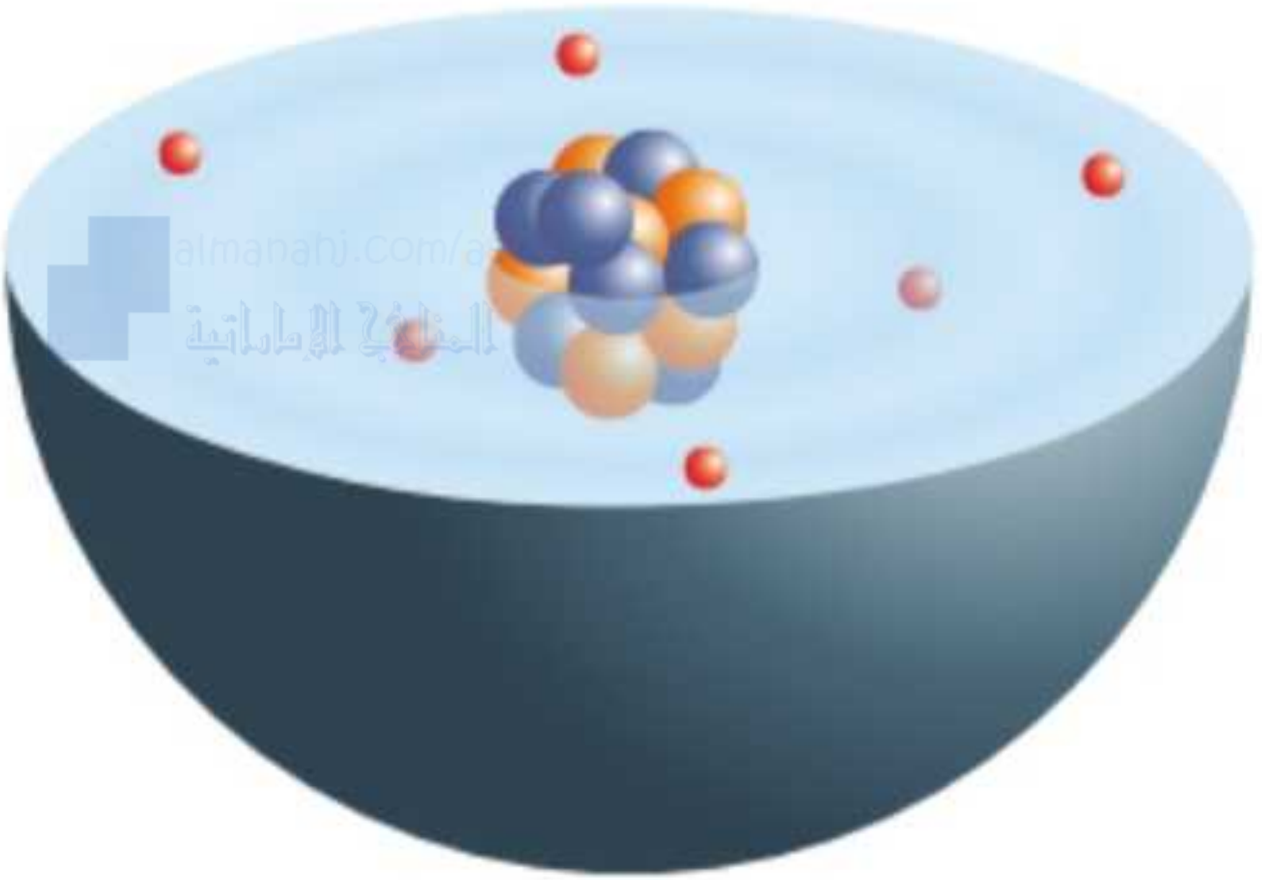
D ○

1/1 ✓ كيف تؤدي إضافة الكترون الى تغير ذرة الكربون في الشكل ؟ *



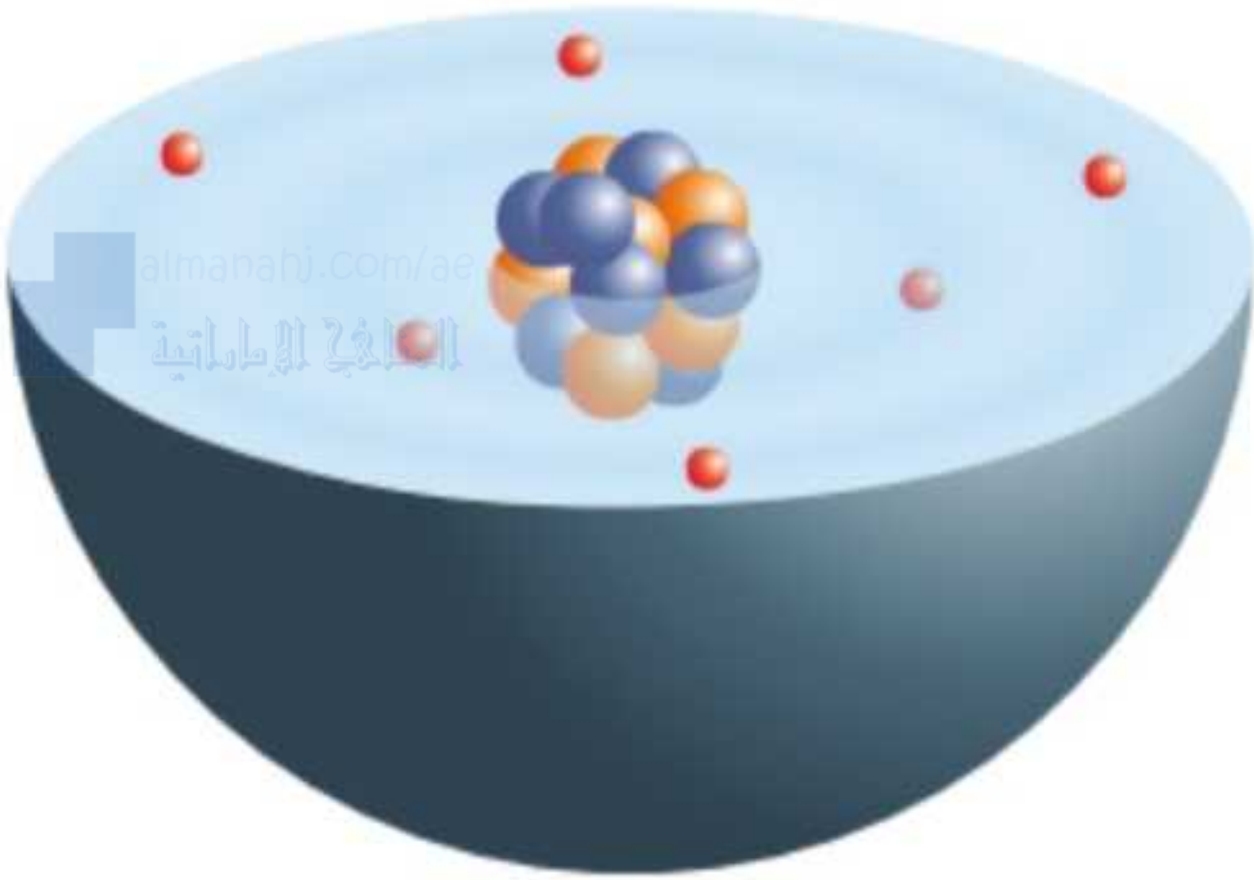
- تصبح نظير كربون
- ✓ تصبح ايون كربون
- تؤدي الى تغير هوية الذرة وتصبح ذرة نيتروجين بدلا منها
- لا تتغير ذرة الكربون

✓ كيف تؤدي إضافة بروتون الى تغير ذرة الكربون في الشكل ؟ * 1/1

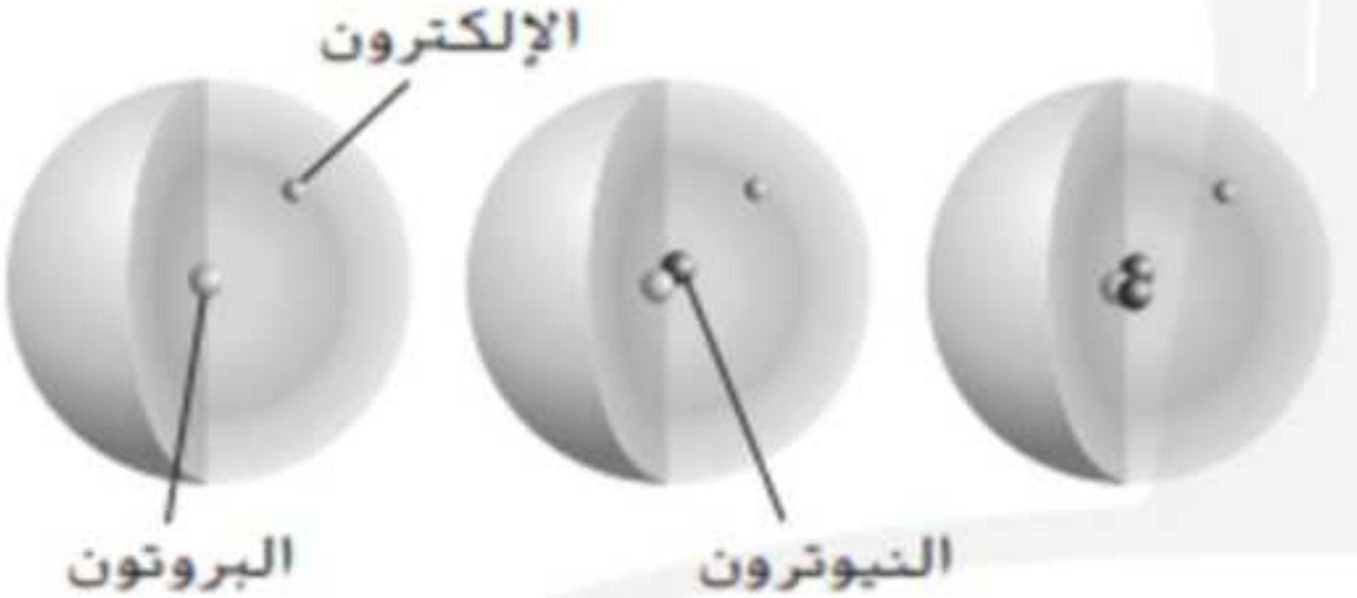


- تصبح نظير كربون
- تصبح ايون كربون
- ✓ تؤدي الى تغير هوية الذرة وتصبح ذرة نيتروجين بدلا منها
- تصبح انيون كربون

✓ كيف تؤدي إضافة نيترون الى تغير ذرة الكربون في الشكل ؟ * 1/1



- (●) تصبح نظير كربون ✓
- ( ) تصبح ايون كربون
- ( ) تؤدي الى تغير هوية الذرة وتصبح ذرة نيتروجين بدلا منها
- ( ) تصبح انيون كربون



7. يُبيّن الشكل نماذج لثلاث ذرات مختلفة. ما الذي يمكنك أن تستنتجه حول النماذج الثلاثة المُبيّنة في الشكل؟

A. تُبيّن جميعها أيونات موجبة.

B. تُبيّن جميعها أيونات سالبة.

C. تُبيّن جميعها العنصر نفسه.

C. تُبيّن جميعها النظير نفسه.

A ○

B ○

C ◉ ✓

D ○

8. ما العدد الذري لذرة لها إلكترونان وثلاثة بروتونات وأربعة نيوترونات؟

A. 2
B. 3
C. 4
D. 7

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

A ○
B ◉ ✓
C ○
D ○

7. أي ممّا يلي هو الوصف الأمثل لسحابة إلكترونات؟

A. منطقة من جسيمات مشحونة لها حد ثابت

B. إلكترونات في مسار ثابت حول النواة

C. حيز فارغ يحتوي بمعظمه على جسيمات صغيرة مشحونة

D. كتلة صلبة للشحنة حول النواة

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

A ○

B ○

C ◉ ✓

D ○

9. ألقِ نظرة على مربع البوتاسيوم في الجدول الدوري المُبيّنة أدناه. ما عدد الإلكترونات الموجودة في ذرّة غير مشحونة من البوتاسيوم؟

almanahj.com
المنهج الإماراتية

A. 19
B. 20
C. 39
D. 40

A ✓

B

C

D

3. أي مما يلي هو خاصية لكل الذرات؟

A. إلكترونات أكثر من البروتونات

B. نواة موجبة الشحنة

C. سحابة إلكترونات موجبة الشحنة

D. عدد متماثل من البروتونات والنيوترونات

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

A ○

B ◉ ✓

C ○

D ○

6. أين يوجد معظم كتلة الذرة؟

A. في الإلكترونات

B. في النيوترونات

C. في النواة

D. في البروتونات

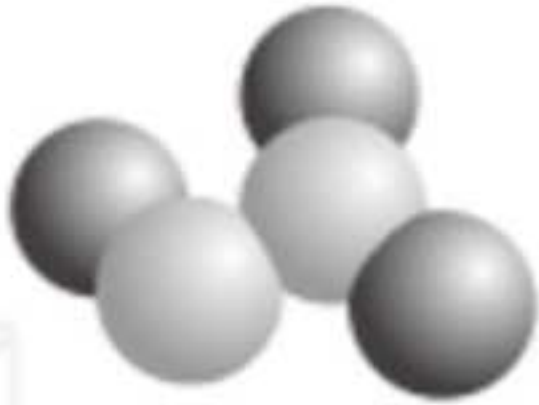
almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

A ○

B ○

C ◉ ✓

D ○



1. ما عدد الذرات الموجودة في الجسيم؟

A. 1
B. 2
C. 3
D. 5

A ○
B ○
C ○
D ◉

✓

4. ما الذي يقع خارج نواة الذرة؟

A. إلكترون
C. نيوترون
B. أيون
D. بروتون

A ✓

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

B

C

D

1/1 يتكون الايون السالب عندما يكون عدد الالكترونات ,,,,,,, من عدد البروتونات *

- [x] اكبر من
- [ ] اقل من
- [ ] يبساوي
- [ ] ضعف

almanahj.com/ae
المنهج الإماراتية

1/1 أي مما يلي يعبر عن العدد الذري ويوجد في نواة ذرة العنصر *

- [ ] الالكرتونات
- [x] البروتونات
- [ ] النيترونات
- [ ] البروتونات والنيترونات

1/1 ما هو الجسيم سالب الشحنة والذي يوجد خارج النواة *

- الايون
- البروتون
- الالكترون ✓
- النيترون

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

1/1 يتكون الايون الموجب عندما يكون عدد الالكترونات ,,,,,,, من عدد البروتونات *

- اكبر من
- اقل من ✓
- يساوي
- ضعف

الجسيم متعادل الشحنة الموجود في نواة الذرة هو * 1/1

- البروتون
- النيترون ✓
- الالكترون
- الايون

almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

أي مما يلي لا يوجد داخل نواة الذرة * 1/1

- الكترون ✓
- بروتون
- نيترون
- ايون

1/1 ما عدد البروتونات الموجودة في نواة ذرة عنصر عدده الذري يساوي 12 *

- [x] 12
- [ ] 6
- [ ] 1
- [ ] صفر

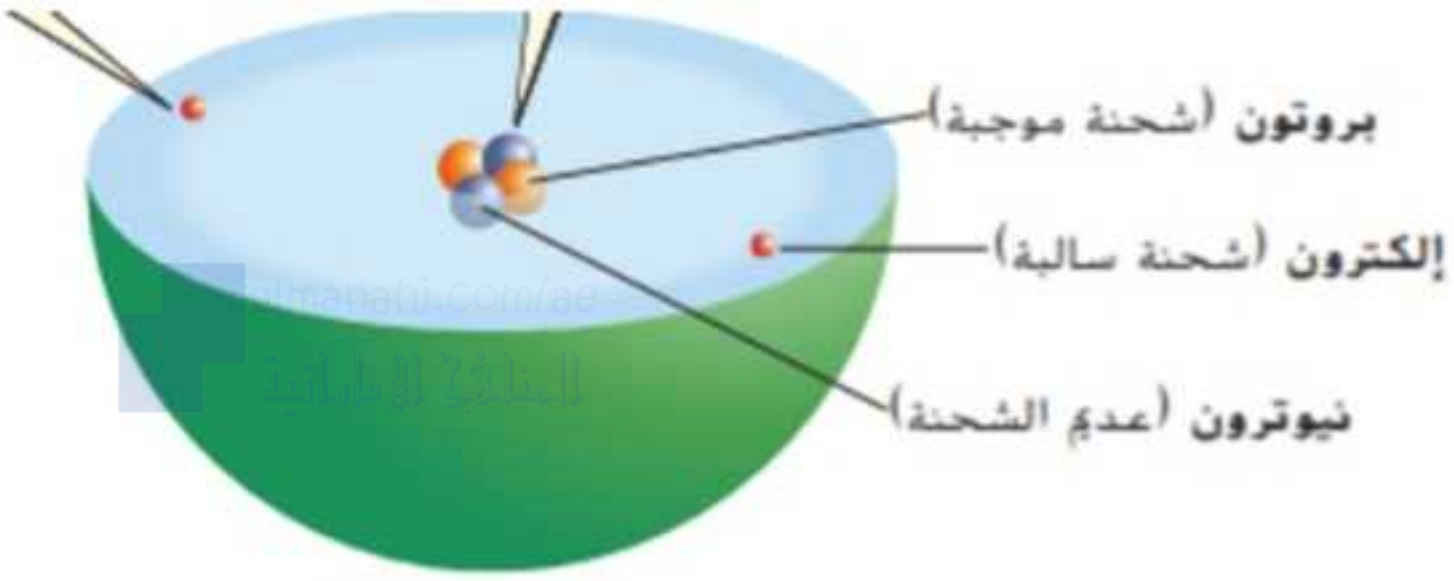
almanahj.com/ae
المناهج الإماراتية

1/1 إذا فقدت الذرة الكترونا تسمى *

- [ ] ايون سالب
- [x] ايون موجب
- [ ] ذرة متعادلة
- [ ] نظير

✓ ما عدد البروتونات والالكترونات في هذه الذرة * 1/1

؟



- ◉ بروتونان والكترونان ✓
- ○ بروتون واحد والكترون واحد
- ○ بروتونان والكترون واحد
- ○ بروتونان وثلاثة الكترونات

✓ ما عدد البروتونات الموجودة في نواة ذرة عنصر عدده الذري يساوي 12 * 1/1

- ◉ 12 ✓
- ○ 6
- ○ 1
- ○ صفر