

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



الملف مراجعة الوحدة الثانية حل الأسئلة المهمة

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف الثامن ← علوم ← الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



روابط مواد الصف الثامن على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

قطر الصف الثامن علوم بنك أسئلة روابط مباشرة pdf	1
مراجعة قبل الامتحان	2
نموذج تدريبي على الامتحان النهائي	3
مراجعة نهائية	4
أجوبة نموذج تدريبي على الامتحان النهائي	5

مراجعة الوحدة الثانية

علوم الصف الثامن - الفصل الدراسي الاول

استاذ محمود ناهض

روابط المراجعة



<https://forms.gle/JrW7nMAkpW9gAz9G6>

<https://forms.gle/oKPFccc6chMZUgrQ7>

ما عدد النقاط التي سيحتوي عليها تمثيل نقطي
للسيلينيوم، وهو أحد عناصر المجموعة 16؟

A .6

B .8

C .10

D .16

almanahj.com/ae
المنهج الإماراتية



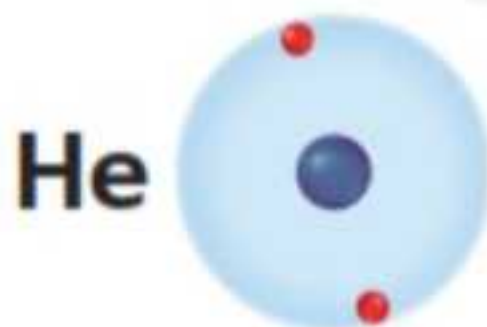
A

B

C

D

أي مما يلي يصف ذرة يمثلها هذا الرسم التخطيطي
على النحو الأمثل؟



- A.** سترتبط على الأرجح عن طريق اكتساب ستة إلكترونات.
- B.** سترتبط على الأرجح عن طريق فقدان إلكترونين.
- C.** لن ترتبط على الأرجح لأنها مستقرة بالفعل.
- D.** لن ترتبط على الأرجح لأن لديها إلكترونات قليلة للغاية.

A

B

C

D



- أي مما يلي سيرتبط على الأرجح برابطة أيونية؟
- A.** أيون فلز موجب الشحنة وأيون لافلز موجب الشحنة
- B.** أيون فلز موجب الشحنة وأيون لافلز سالب الشحنة
- C.** أيون فلز سالب الشحنة وأيون لافلز موجب الشحنة
- D.** أيون فلز سالب الشحنة وأيون لافلز سالب الشحنة

A



B

C

D

ما مجموعة العناصر في الجدول الدوري التي ستكون
مرتببات تساهمية مع الأفلزات الأخرى؟

- A. المجموعة 1
- B. المجموعة 16
- C. المجموعة 17
- D. المجموعة 18

almanahj.com/ae
المنهج الإماراتية

A

B

C

D



ما الذي يجعل البروم، عنصر من المجموعة 17، مشابهًا
لغاز نبيل؟

A. اكتساب إلكترون واحد

B. اكتساب إلكترونين

C. فقدان إلكترون واحد

D. فقدان إلكترونين

almanahj.com/ae

المنهج الإماراتية



A

B

C

D

ما التغيير الذي سيجعل ترتيب الإلكترونات لذرة يمثلها هذا الرسم التخطيطي مشابهًا لغاز نبيل؟



almanahj.com/ae

المنهج الإماراتية

A. اكتساب إلكترونين

B. اكتساب أربعة إلكترونات

C. فقدان إلكترونين

D. فقدان أربعة إلكترونات

A

B

C

D



إذا انتقل إلكترون من ذرة إلى أخرى، فما نوع الرابطة التي ستتكوّن على الأرجح؟

A. تساهمية

B. أيونية

C. فلزية

D. قطبية

almanahj.com/ae
المنهاج الإماراتية

A

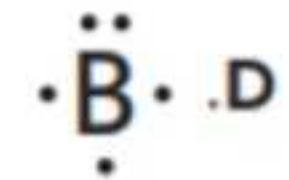
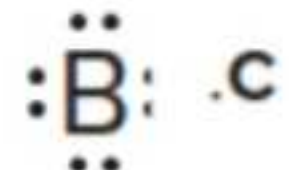
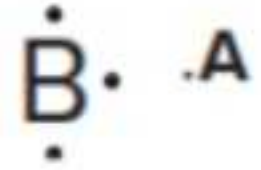


B

C

D

ما التمثيل النقطي الصحيح لإلكترونات البورون. أحد عناصر المجموعة 13؟



A

B

C

D

almanahj.com/ae

المنهج الإماراتية

تفقد الذرات الإلكترونات أو تكتسبها أو تساهم بها
وتصبح مستقرة كيميائيًا مثل

A. الإلكترون.

B. الأيون.

C. الفلز.

D. الغاز النبيل.

A

B

C

D



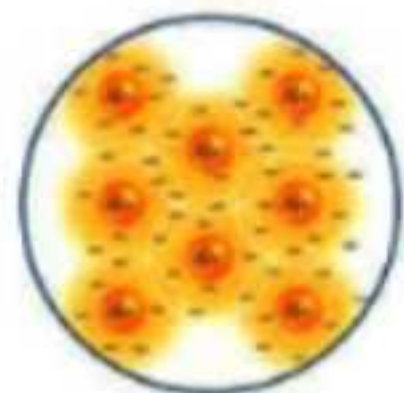
✓ حسب الشكل أي من المركبات يوصل الكهرباء 1/1
في محاليل الماء؟ *



الماء



الملح



الألمنيوم

المركبات التساهمية

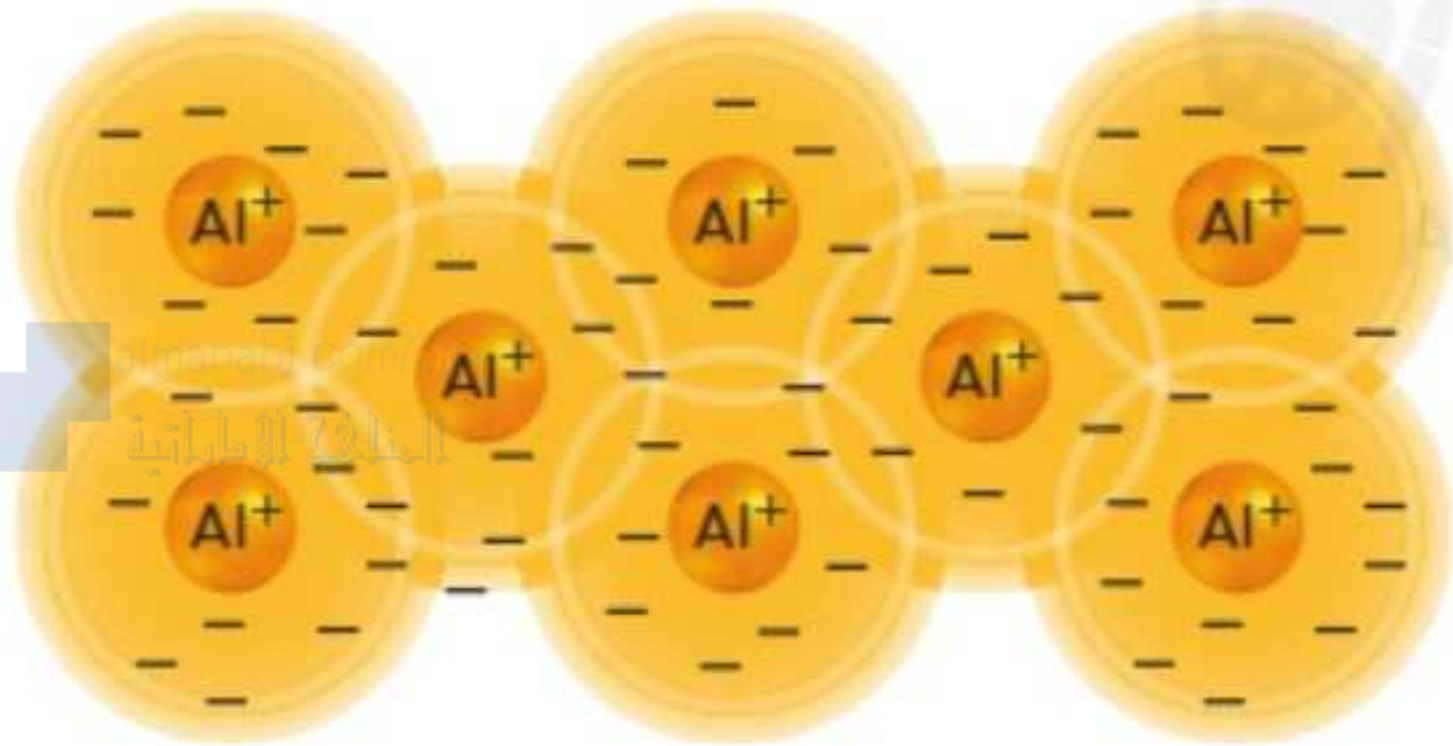


المركبات الأيونية

المركبات الفلزية

المركبات اللافلزية

✓ ما الذي يمثل أيونات الألمنيوم؟ *



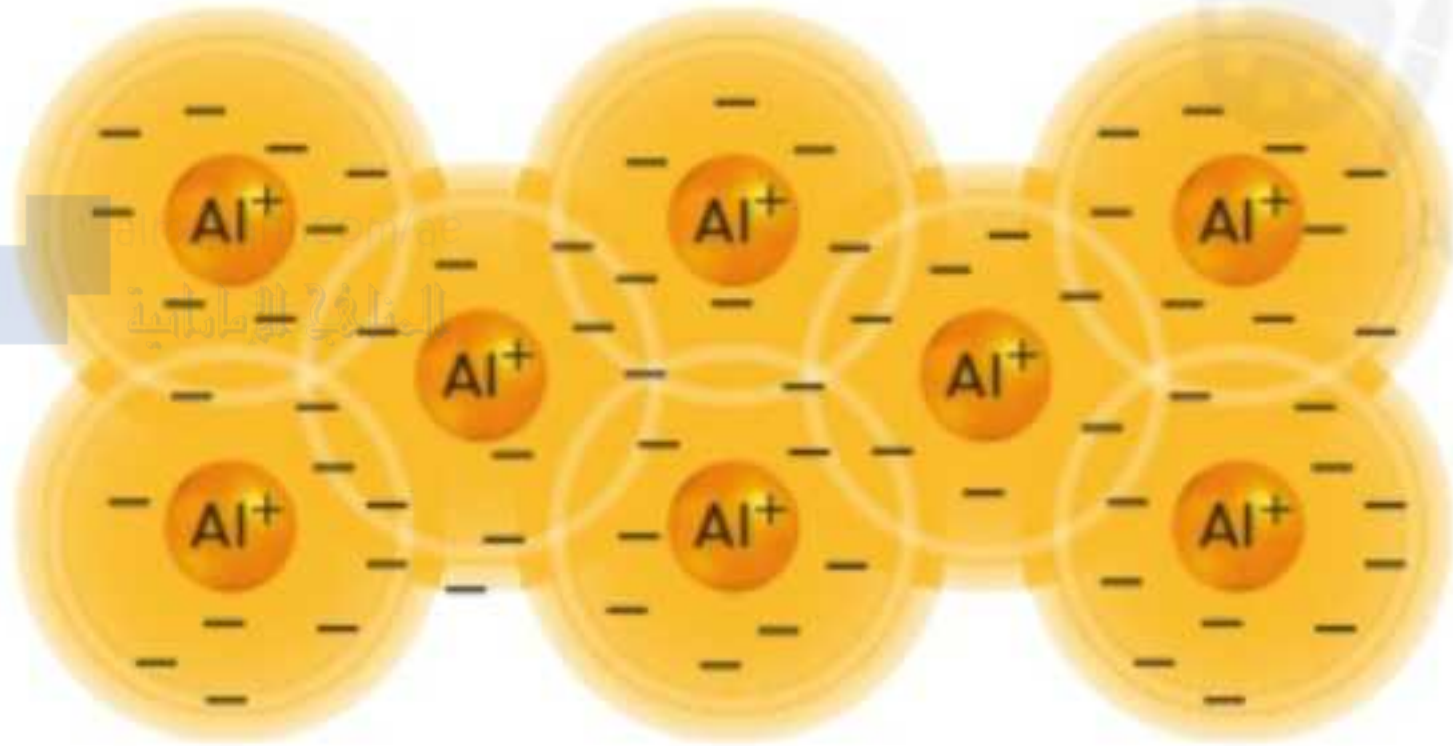
تمثل العلامات السالبة أيونات الألمنيوم

✓ تمثل الدوائر الصغيرة الداكنة ذات علامات الزائد أيونات المنيوم

تمثل الدوائر الصغيرة الداكنة ذات علامات الناقص أيونات المنيوم

تمثل الدوائر الصغيرة الداكنة ذات علامات الزائد وعلامات الناقص أيونات المنيوم

✓ ما الذي يمثل الكثرونات التكافؤ في هذا الرسم 1/1
التخطيطي؟ *



تمثل العلامات السالبة الكثرونات التكافؤ



تمثل الدوائر الصغيرة الداكنة ذات علامات الزائد
الكثرونات التكافؤ



تمثل كل من علامة الزائد والسالب الكثرونات التكافؤ

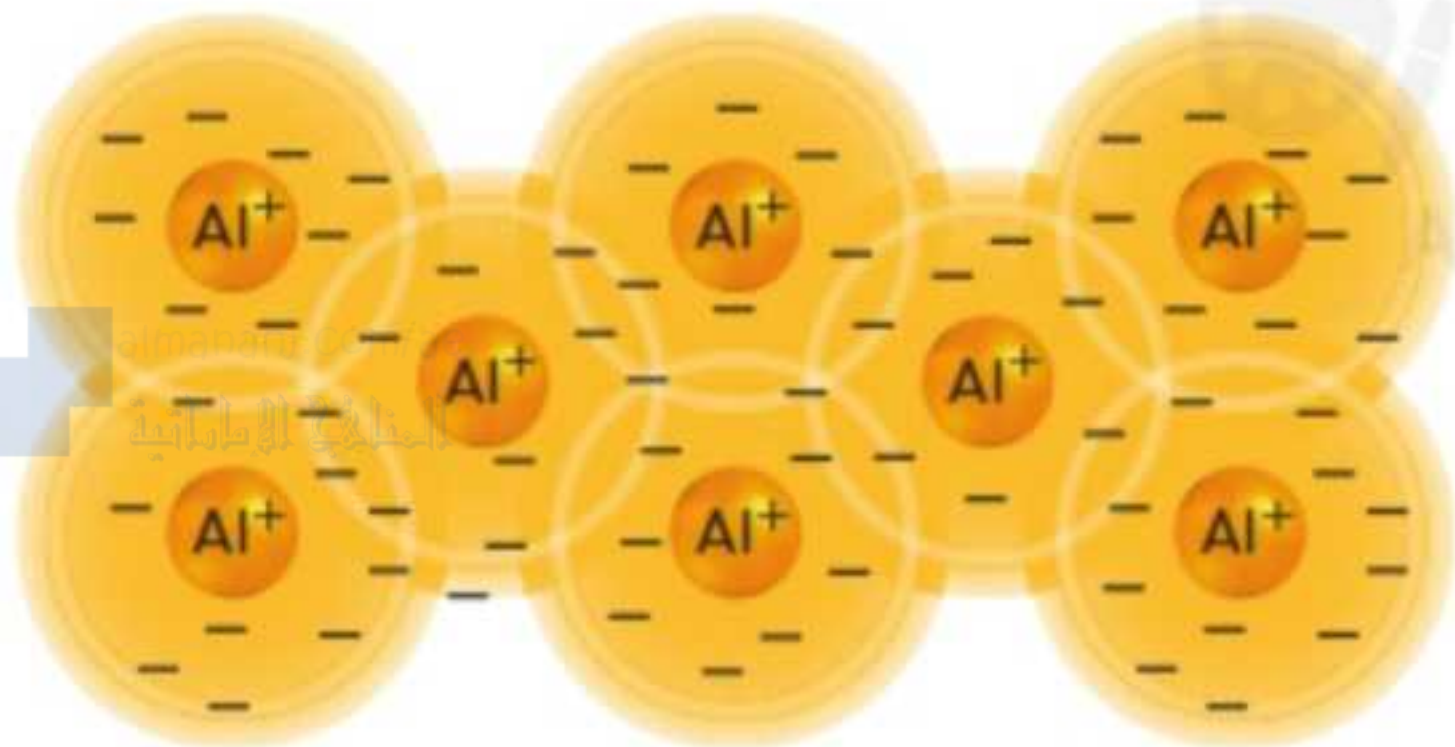


لا يوجد في الرابطة الفلزية الكثرونات تكافؤ



1/1

✓ مانوع الرابطة المبينة في الشكل ادناه *



○ رابطة تساهمية

○ رابطة ايونية



● رابطة فلزية

○ رابطة قطبية

5. ما العنصر الذي سيُتحد على الأرجح مع الليثيوم
ويكوّن مركّبًا أيونيًا؟

A. الأكسجين O C. الصوديوم Na

B. البوتاسيوم K D. الألمنيوم Al



almanahj.com/ae

المنهج الإماراتية

A

B

C

D

1/1

✓ اي العبارات التالية تصف الشكل ادناه بشكل

* صحيح



almanahj.com/ae

المنهج الإلكتروني



تتكون الرابطة الايونية بين الصوديوم والكلور
عندما ينتقل الكترون من الصوديوم



تتكون الرابطة الايونية بين الصوديوم والكلور عندما
ينتقل الكترون من الكلور



تتكون الرابطة الايونية بين الصوديوم والكلور عندما
يساهم كل من الصوديوم والكلور بالكترون



تتكون الرابطة التساهمية بين الصوديوم والكلور عندما
ينتقل الكترون من الصوديوم



افحص التمثيل النقطي لإلكترونات الكلور أدناه.
 في غاز الكلور، تتحد ذرتا كلور معًا لتكوّنا جزيء Cl_2 . كم زوجًا من إلكترونات التكافؤ تساهم بها الذرات؟



almanahj.com/ae

المنهج الإماراتية



زوج واحد من الالكترونات

زوجان من الالكترونات

ثلاثة ازواج من الالكترونات

لن تساهم باي الكترونات لانها مستقرة

✓ **1/1** **مأنوع الرابطة المتكونة في الشكل ادناه ***



رابطة تساهمية



رابطة ايونية

رابطة فلزية

رابطة لافلزية

1/1

لماذا يكون الماء مركبا قطبيا * ✓

✓ لان ذرة الاكسجين تحمل شحنة سالبة جزيئية وتحمل ذرات الهيدروجين شحنة موجبة جزيئية

لان ذرة الاكسجين تحمل شحنة سالبة جزيئية وتحمل ذرات الهيدروجين شحنة سالبة جزيئية

لان ذرة الاكسجين تحمل شحنة موجبة جزيئية وتحمل ذرات الهيدروجين شحنة موجبة جزيئية

لان جزيء الماء يحتوي على طرفان متشابهان في الشحنة

1/1

* ✓

6. يحتوي جزيء ثاني أكسيد الكبريت على ذرة كبريت وذرتي أكسجين. ما صيغته الكيميائية الصحيحة؟

~~S₂O₂ .C~~

.A SO₂

S₂O .D

.B (SO)₂

✓ A

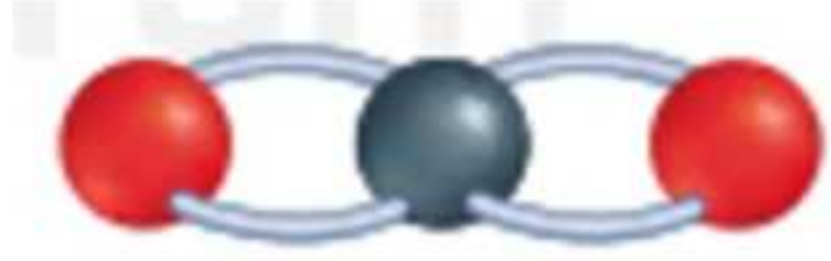
B

C

D



✓ مانوع المودج الجزيئي الذي يمثله الشكل التالي 1/1 *



almanahj.com/ae
المنهاج الإماراتية

التمثيل النقطي

الصيغة البنائية



نموذج الكرة والعصا

نموذج ملء الفراغ

✓ مانوع المودج الجزيئي الذي يمثله الشكل التالي 1/1 *



التمثيل النقطي

الصيغة البنائية

نموذج الكرة والعصا



نموذج ملء الفراغ



✓ مانوع المودج الجزيئي الذي يمثله الشكل التالي 1/1 *



almanahj.com/ae
المنهج الإماراتية

التمثيل النقطي



الصيغة البنائية

نموذج الكرة والعصا

نموذج ملء الفراغ

✓ اي العبارات التالية صحيح فيما يخص الشكل 1/1
ادناه *



almanahj.com/ae
المنهج الإماراتية

يمثل الشكل رابطة تساهمية أحادية

يمثل الشكل رابطة تساهمية ثنائية



يمثل الشكل رابطة تساهمية ثلاثية

يمثل الشكل رابطة ايونية ثلاثية

✓ اي العبارات التالية صحيح فيما يخص الشكل 1/1
ادناه *



يمثل الشكل رابطة تساهمية أحادية

يمثل الشكل رابطة تساهمية ثنائية

يمثل الشكل رابطة تساهمية ثلاثية

يمثل الشكل رابطة أيونية أحادية

✓ اي العبارات التالية صحيح فيما يخص الشكل 1/1
ادناه *



يمثل الشكل رابطة تساهمية أحادية



يمثل الشكل رابطة تساهمية ثنائية

يمثل الشكل رابطة تساهمية ثلاثية

يمثل الشكل رابطة أيونية ثلاثية

✓ أي من الكرات تمثل الهيدروجين والاكسجين 1/1
والكربون؟ *



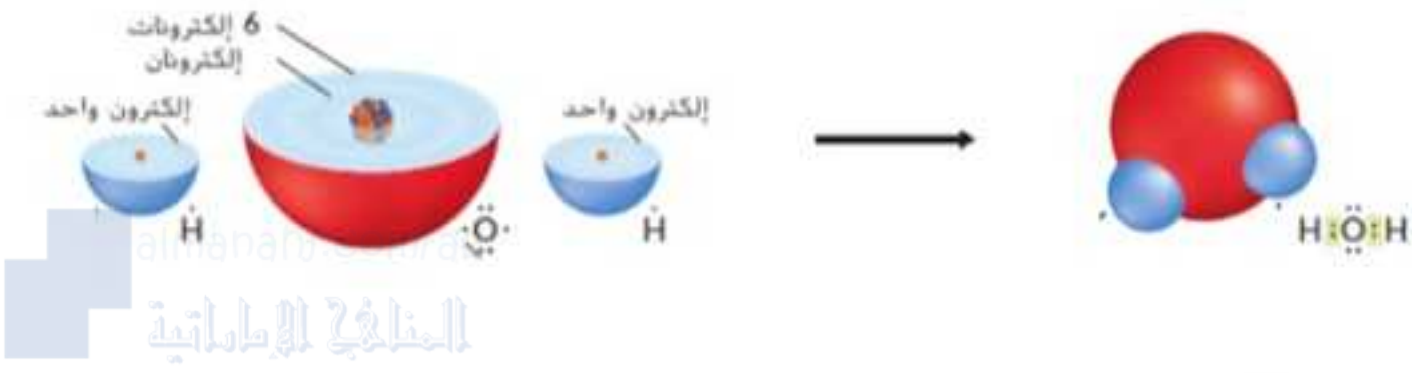
✓ تمثل الكرتان الصغيرتان الزرقوان الهيدروجين
وتمثل الكرات الرمادية الكربون وتمثل الكرات
الحمراء الاكسجين

تمثل الكرتان الصغيرتان الزرقوان الاكسجين وتمثل
الكرات الرمادية الكربون وتمثل الكرات الحمراء
الهيدروجين

تمثل الكرتان الصغيرتان الزرقوان الكربون وتمثل
الكرات الرمادية الهيدروجين وتمثل الكرات الحمراء
الاكسجين

تمثل الكرتان الصغيرتان الزرقوان الهيدروجين وتمثل
الكرات الرمادية الاكسجين وتمثل الكرات الحمراء
الكربون

✓ 1/1 كم عدد الكترونات التكافؤ التي تشاركها ذرة الاكسجين مع ذرتي الهيدروجين *



○ ثلاثة الكترونات

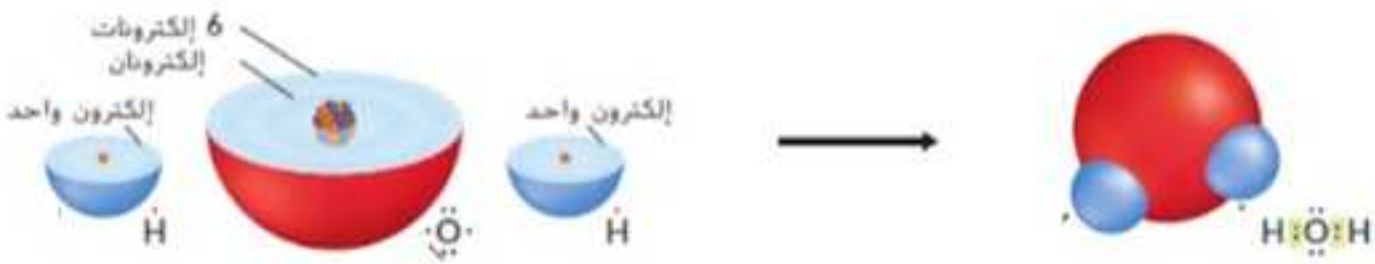


● الكترonan

○ الكترon واحد فقط

○ لن تشارك باي الكترon لانها مستقرة

✓ 1/1 كم عدد الكترونات التكافؤ التي تمتلكها ذرة أكسجين مستقرة بعد تكوين روابط تساهمية مع ذرات الهيدروجين *



○ 10 الكترونات



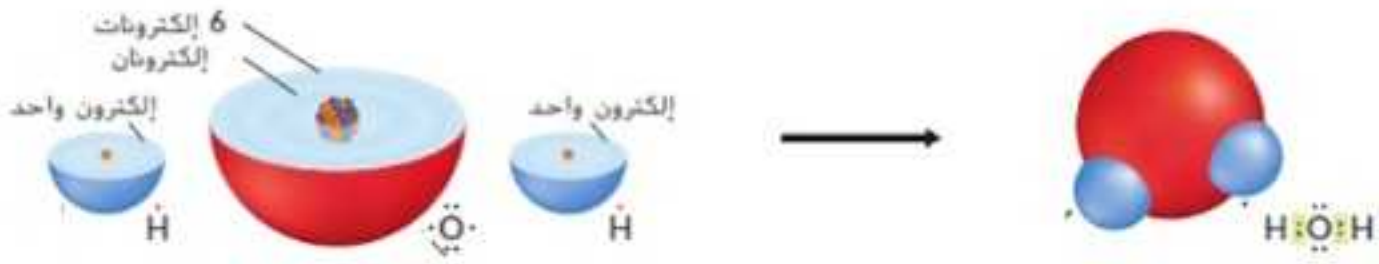
● 8 الكترونات

○ 9 الكترونات

○ 5 الكترونات

1/1

✓ ما نوع الرابطة المبينة في الشكل ادناه *



almanahj.com/ae

المنهج الإماراتية

رابطة تساهمية

رابطة ايونية

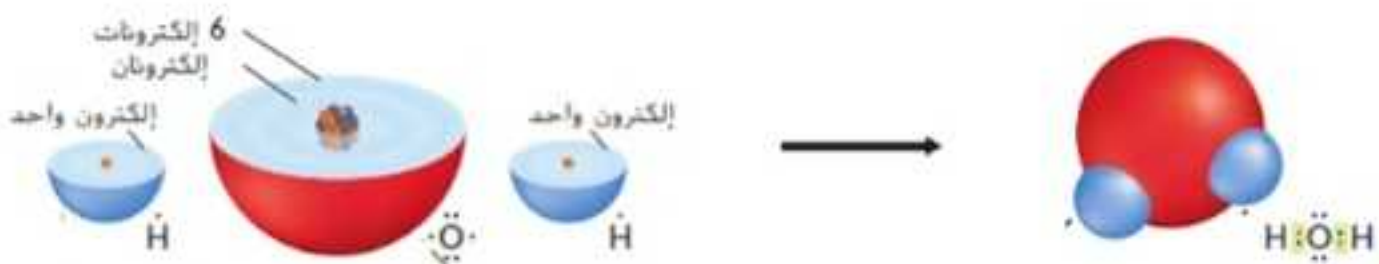
رابطة فلزية

رابطة لافلزية

1/1

✓ كم عدد الكترولونات التكافؤ التي تحتوي عليها

ذرة أكسجين غير مستقرة *



2

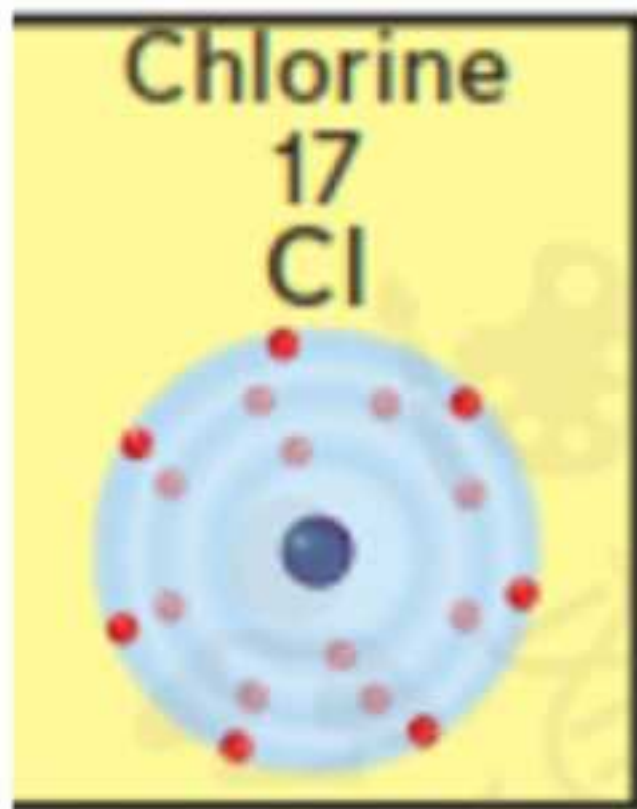
7

6

8



✓ كم عدد الكثرونات التكافؤ التي تحتوي عليها 1/1
ذرة الكلور في التمثيل المبين ادناه *



2



7

17

12

✓ 1/1 هو نموذج يمثل الكثرونات التكافؤ الموجودة
في ذرة على هيئة نقاط حول الرمز الكيميائي
للعنصر*



التمثيل النقطي للالكثرونات

almanahj.com/ac

المنهج الإلكتروني

الجدول الدوري

الكثرونات التكافؤ

الرابطة الكيميائية

1/1

*



5. أي من أجزاء الذرة تتم مشاركتها أو يُكتسب أو
يُفقد عند تكوين رابطة كيميائية؟

A. الإلكترون C. النواة

B. النيوترون D. البروتون



A

B

C

D

1/1

أي العبارات التالية تصف أوجه الارتباط بين
طاقة الالكترتون وموقعه في الذرة بشكل

✓
صحيح *



تنجذب الالكترونات الموجودة في مستويات
الطاقة الاقرب من النواة اليها بقوة وتكون لها
كمية أقل من الطاقة



تنجذب الالكترونات الموجودة في مستويات الطاقة
الاقرب من النواة اليها بشكل ضعيف وتكون لها كمية
أقل من الطاقة



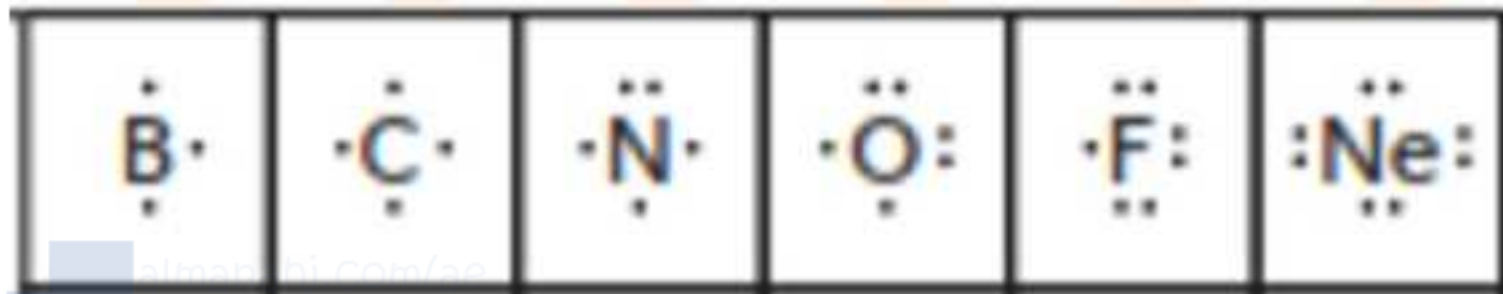
تنجذب الالكترونات الموجودة في مستويات الطاقة
الابعد من النواة اليها بقوة وتكون لها كمية أكبر من
الطاقة



كلا من مستويات الطاقة القريبة والبعيدة من النواة
تنجذب اليها بقوة



✓ كم عدد الكثرونات التكافؤ التي تحتوي عليها 1/1
ذرة الفلور * F



7

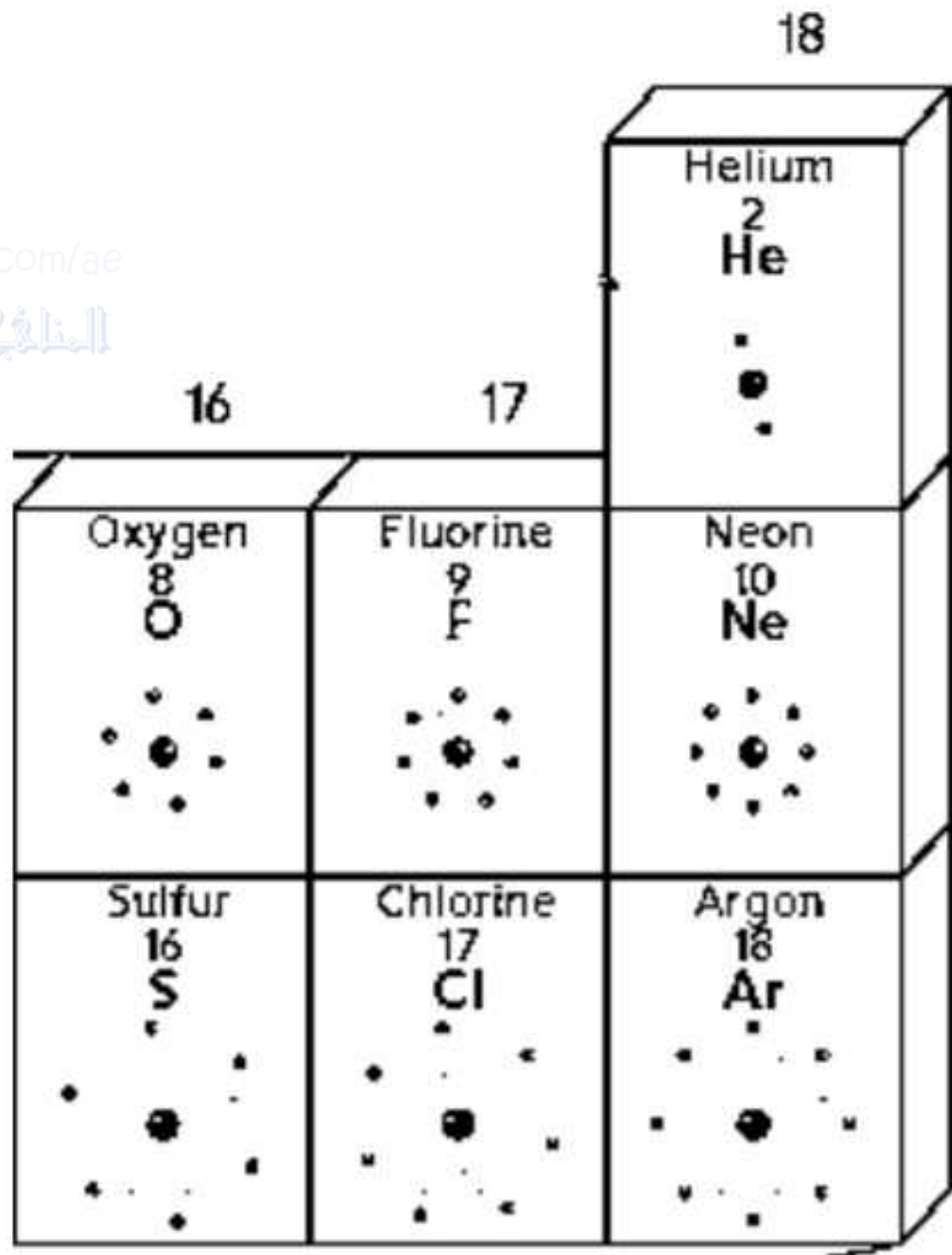
6

8

2

✓ كم عدد الكثرونات التكافؤ التي تحتوي عليها 1/1 ذرة الاكسجين*

almanahj.com/ae
المنهاج الإماراتية



6



16



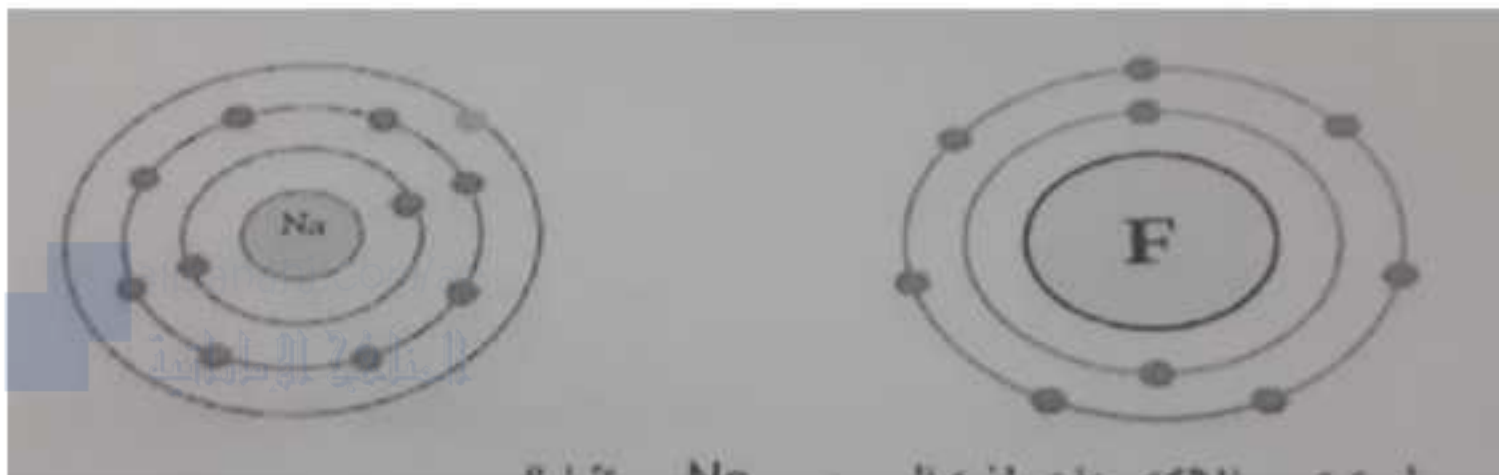
8



24



✓ مانوع الرابطة الكيميائية في المركب الناتج في 1/1
الشكل ؟ *



تساهمية

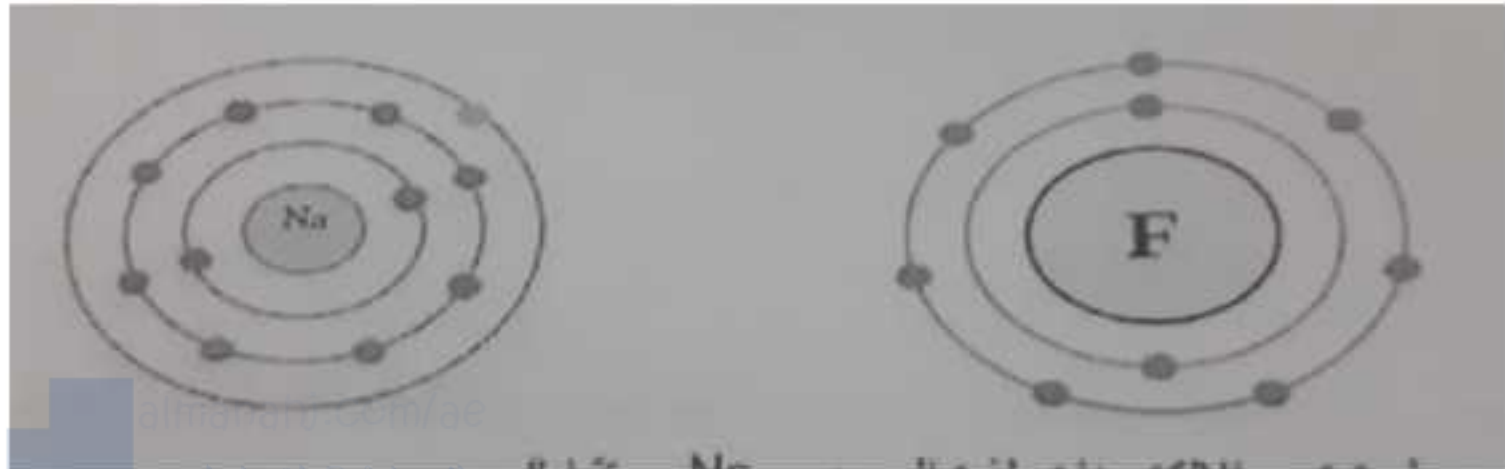


ايونية

فلزية

قطبية

1/1 ✓ ما الذي يجعل الفلور مماثلا أكثر لغاز نبيل *



يكتسب الكترول واحد

يفقد الكترول واحد

يكتسب الكترولين

يفقد الكترولين

✓ البروم عنصر في المجموعة 17 كيف يصل الى 1/1
الترتيب الالكتروني للغاز النبيل *



اكتساب الكترون واحد

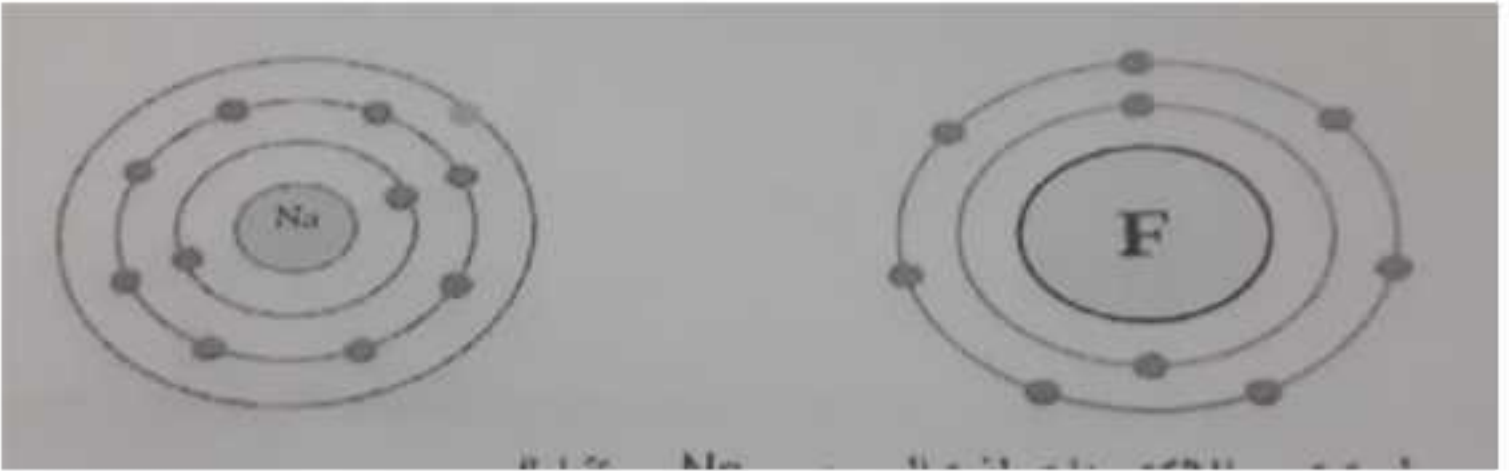
almanahj.com/ae
المنهج الإماراتية

اكتساب الكترونين

فقدان الكترون واحد

فقدان الكترونين

✓ ما التغيير الذي سيجعل ترتيب الالكترونات لذرة 1/1
الصوديوم Na مستقرا *



يفقد الكترون واحد

يكتسب الكترون واحد

يفقد الكترونين

يكتسب الكترونين

1- أي التالية يُعبر عن التمثيل النقطي للإلكترونات لذرة الأرجون (يقع الأرجون في المجموعة 18)؟

A $\cdot \ddot{\text{Ar}}$ B $\ddot{\text{Ar}}$ C $:\ddot{\text{Ar}}:$ D $:\ddot{\text{Ar}}:$

A

B

C

D

almanahj.com/ae
المنهاج الإماراتية



✓ إذا تشاركت ذرتان زوج من الاكترونات فما نوع 1/1
الرابطه التي سوف تتكون على الارجح *



تساهمية

ايونية

فلزية

قطبية

1/1

✓ أي من التالي يعتبر مركبا *

الذهب

الاكسجين

النيون

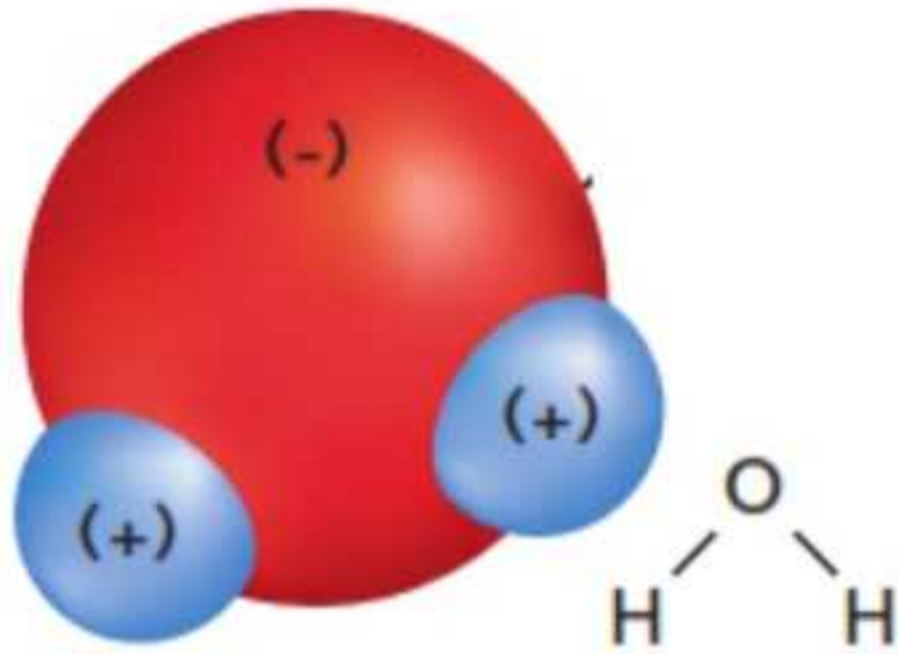
السكر

almanahj.com/ae
المنهج الإماراتية



1/1

✓ لماذا يمثل الشكل ادناه جزيئا قطبيا *



تتمركز الالكترونات في مستوى الطاقة الخارجي

تتم مشاركة الالكترونات التكافؤ بالتساوي

يمتلك الجزيء شحنة كلية موجبة

لا تتم مشاركة الالكترونات التكافؤ بالتساوي



1/1

لماذا يعتبر جزي الماء قطبيا * ✓

لان جذب ذرتي الهيدروجين والاكسجين للاكترونات
يكون متساويا

لان ذرة الاكسجين تجذب الالكترونات المشتركة
بشكل اقوى من ذرة الهيدروجين

لان ذرة الهيدروجين تجذب الالكترونات المشتركة
بشكل اقوى من ذرة الاكسجين

لان ذرة الاكسجين تفقد الكترونات عند ارتباطها مع
ذرة الهيدروجين

1/1

بشكل عام تكون معظم الالفلزات * ✓

موصلات جيدة للكهرباء

موصلة جيدة للحرارة

قابلة للطرق والسحب

غازات في درجة حرارة الغرفة

✓ 1/1 لذرة النيتروجين خمسة الكترونات تكافؤ كيف
يمكن لذرة النيتروجين أن تكون في اقصى
درجات الاستقرار من الناحية الكيميائية *



عندما يكون لها ثمانية الكترونات تكافؤ

almanahj.com/ae

المنهج الإماراتية

عندما يكون لها الكترون تكافؤ واحد

عندما يكون لها أقل من ثمانية الكترونات تكافؤ

عندما لا تتفاعل مع ذرات اخرى

✓ 1/1 للاكترونات المختلفة الموجودة في الذرة اي
مما يلي صحيح *

للالكترونات الاقرب الى النواة كمية اكبر من الطاقة



للالكترونات الاقرب الى النواة كمية اقل من
الطاقة

للالكترونات الابعد عن النواة كمية اقل من الطاقة

للالكترونات الابعد عن النواة طاقة تساوي صفرا

1/1

✓ تحتوي ذرة نيتروجين على 7 بروتونات و 7 الكترونات وتكون متعادلة كهربائياً ولكن تكتسب ذرة النيتروجين عادة 3 الكترونات عندما تكون ايوناً ثم يصبح عدد لدى أيون النيتروجين 10 الكترونات فكم تساوي شحنة أيون النيتروجين *

almanahj.com/ae

المنهاج الإلكترونية



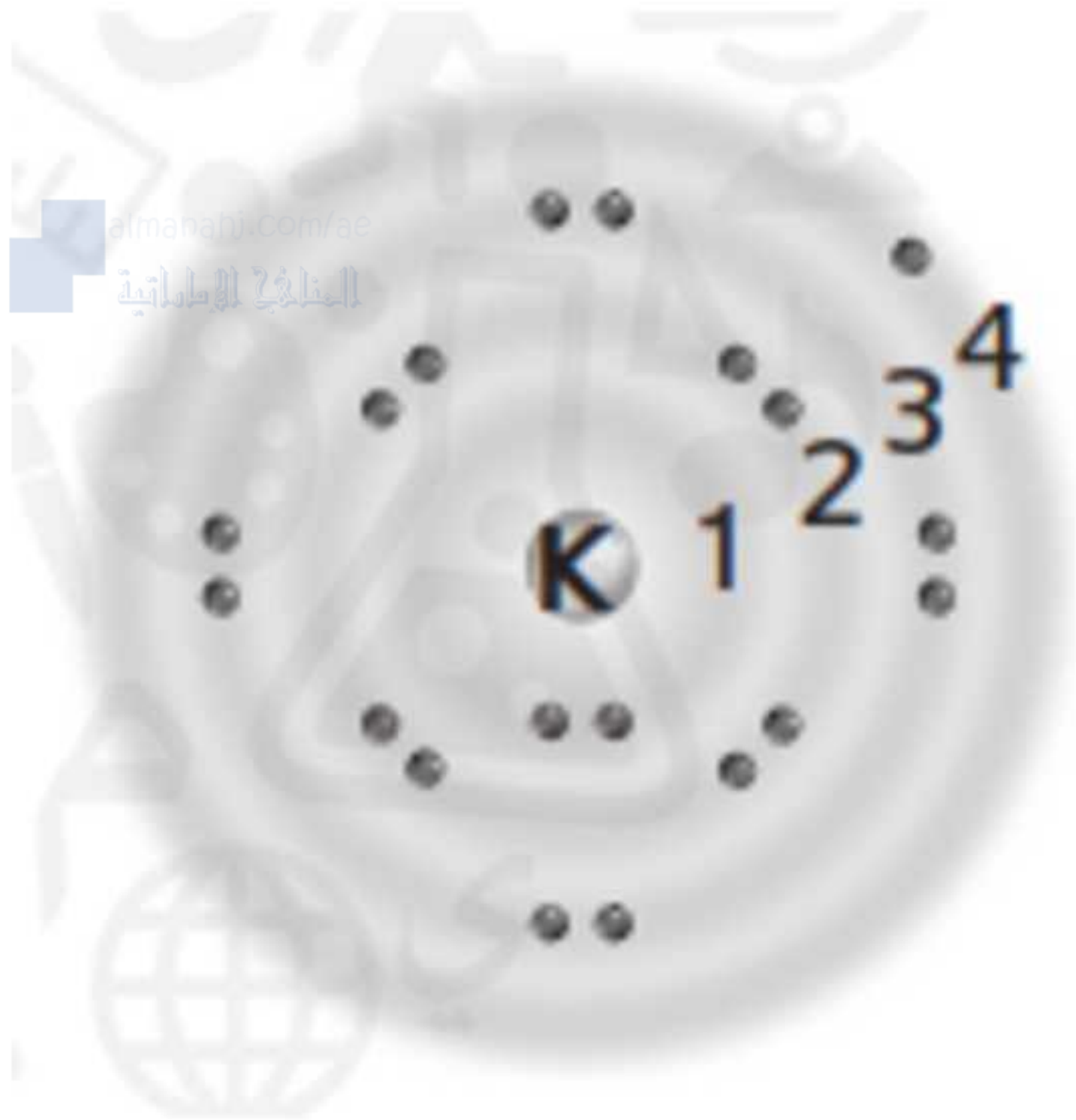
تساوي شحنة ايون النيتروجين -3

تساوي شحنة ايون النيتروجين 3

تساوي شحنة ايون النيتروجين -13

تساوي شحنة ايون النيتروجين 13

✓ وظف الشكل ادناه والذي يوضح تركيب ذرة البوتاسيوم وحدد عدد الكثرونات التكافؤ*
1/1



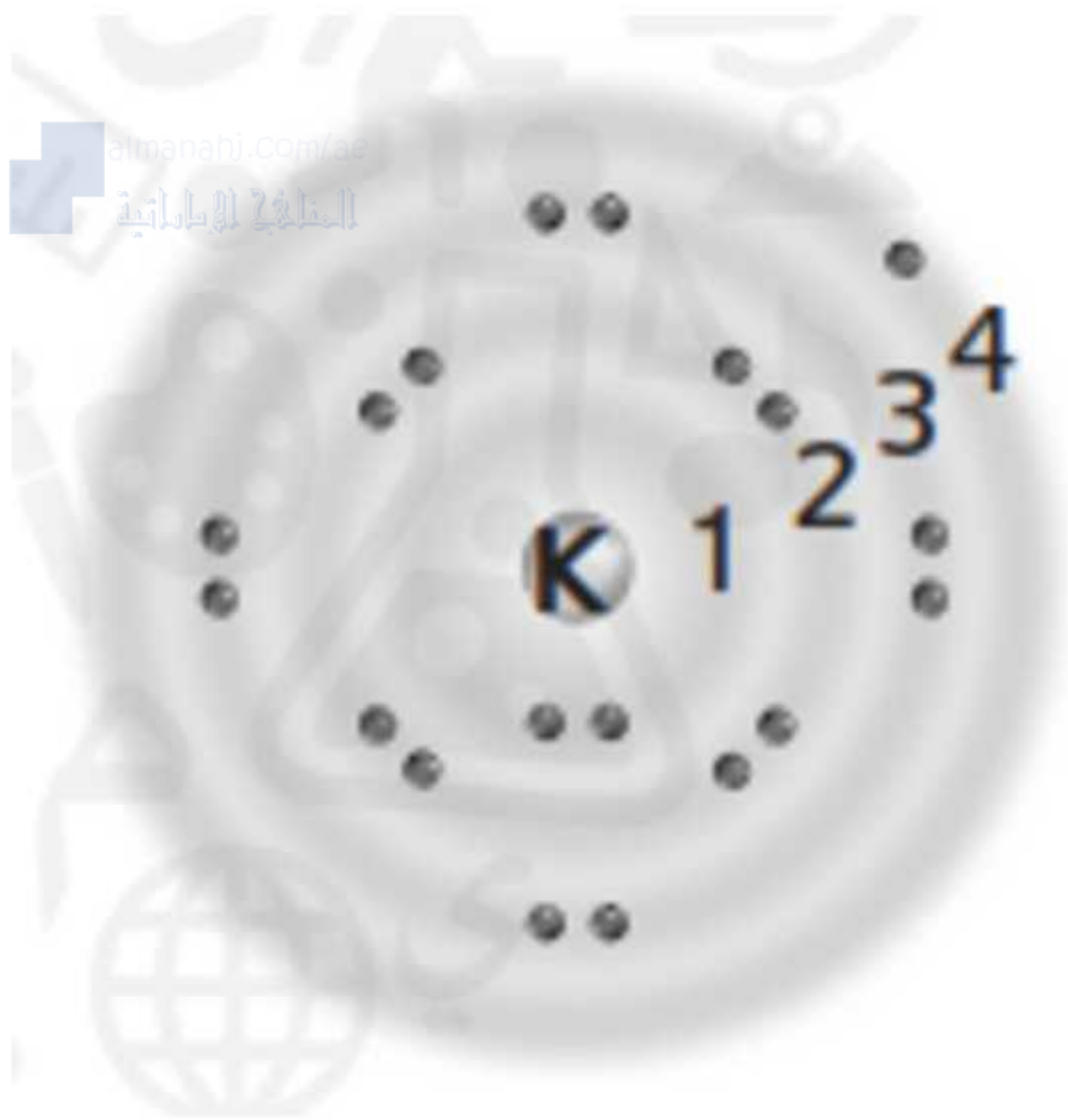
19

8

1

4

✓ وظف الشكل ادناه والذي يوضح تركيب ذرة 1/1 البوتاسيوم وحدد عدد البروتونات والالكترونات ؟ *



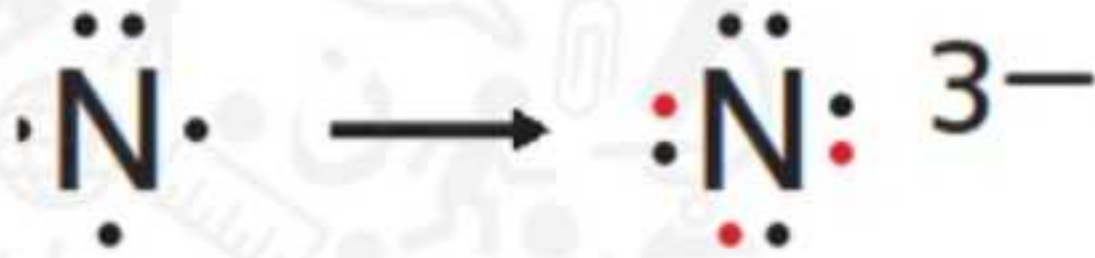
تحتوي على 19 بروتون و 19 الكترون

تحتوي على 19 بروتون و الكترون

تحتوي على 4 بروتون و 4 الكترون

تحتوي على 4 بروتون و 19 الكترون

وصف التغيير المبين في هذا الرسم التوضيحي. وكيف يؤثر هذا التغيير في استقرار الذرة؟



اكتسبت ذرة النيتروجين ثلاثة إلكترونات لتكون أيوناً
أيوناً تكون شحنته 3- وهذا يجعل أيون النيتروجين أكثر استقراراً

فقدت ذرة النيتروجين ثلاثة إلكترونات لتكون أيوناً
تكون شحنته 3- وهذا يجعل أيون النيتروجين أكثر استقراراً

اكتسبت ذرة النيتروجين أربعة إلكترونات لتكون أيوناً
تكون شحنته 4- وهذا يجعل أيون النيتروجين أكثر استقراراً

فقدت ذرة النيتروجين أربعة إلكترونات لتكون أيوناً
تكون شحنته 4- وهذا يجعل أيون النيتروجين أكثر استقراراً

✓ ما الذي يمكنك استنتاجه من خلال الجدول التالي*
1/1

الخاصية	الصدأ	الحديد	الأكسجين
اللون	بني	رمادي	شفاف
صلب أو سائل أو غاز	صلب	صلب	غاز
القوة	ضعيف	قوي	لا تنطبق عليه
الفائدة	لا يوجد	مفيد للغاية	مفيد للغاية

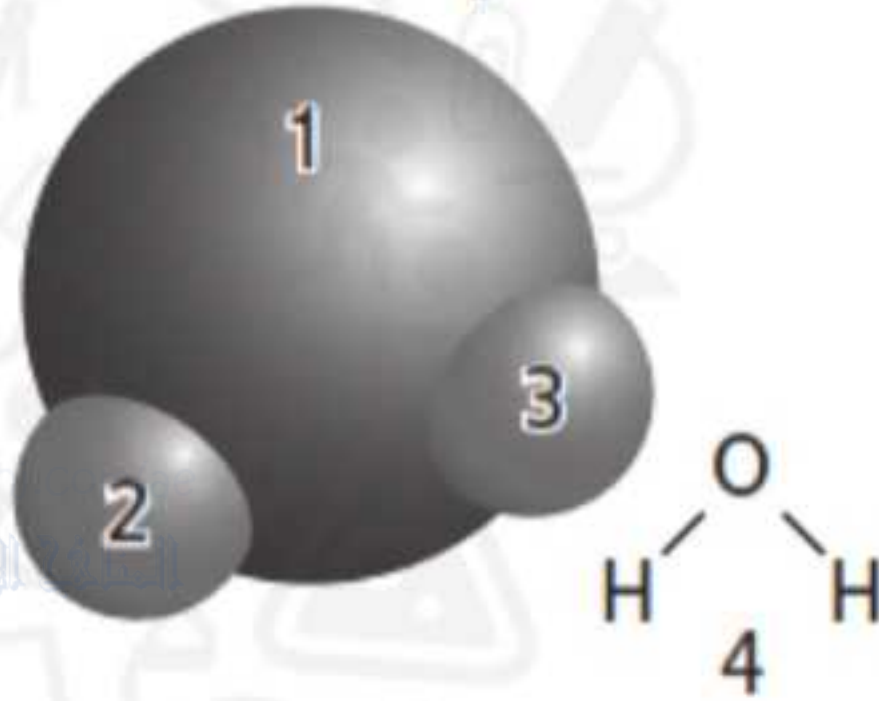
✓ تختلف خواص المركبات عن خواص العناصر المكونة لها

تتشابه خواص المركبات مع خواص العناصر المكونة لها

لا تختلف خواص المركبات عن خواص العناصر المكونة لها

كلا من المركبات والعناصر المكونة لها لها خواص متشابهة

جزيء الماء



في الرسم التخطيطي أعلاه، ما الذي يمثل ذرة ذات شحنة سالبة جزئيًا؟

- A .1
- B .2
- C .3
- D .4



A

B

C

D

لا ترتبط ذرات الغازات النبيلة بسهولة مع الذرات الأخرى لأنها

A. نشطة.

B. غازية.

C. متعادلة.

D. مستقرة.

almanahj.com/ae

المنهج الإماراتية

A

B

C

D



ما المركب الذي يتكوّن عن طريق التجاذب بين الأيونات سالبة الشحنة وموجبة الشحنة؟

A. ثنائي القطب

B. تساهمي

C. أيوني

D. غير قطبي

almanahj.com/ae
المنهاج الإماراتية

A

B

C

D



تتكوّن الروابط التساهمية عادةً بين ذرات العناصر التي
تشارك بـ

A. النوية.

B. الأيونات مختلفة الشحنة.

C. البروتونات.

D. إلكترونات التكافؤ.

atmanahj.com/ae

المناهج الإلكترونية

A

B

C

D





تكوّن الذرات في الرسم التخطيطي أعلاه رابطة. ما الذي يمثل هذه الرابطة؟



A

B

C

D



أي مما يلي تُعدّ خاصية لمعظم المركّبات غير القطبية؟

A. ضعف توصيل الكهرباء

B. سهولة الذوبان في الماء

C. تذوب في المركّبات القطبية

D. تتكون من شحنات مختلفة



A

B

C

D

ما الذي يشارك به في الرابطة الفلزية؟

A. الأيونات سالبة الشحنة

B. النيوترونات

C. إلكترونات التكافؤ الم جمعة

D. البروتونات

almanahj.com/ae

المنهج الإماراتية

A

B

C

D



almanahi.com/ae
المنهاج الإلكتروني

بوضّح الرسم التخطيطي أعلاه ذرة بوتاسيوم. أي مما يلي
يُعدّ أعلى ثاني مستوى طاقة؟

1 .A

2 .B

3 .C

4 .D

A

B

C

D



ما المعلومات التي لا تزودك بها الصيغة الكيميائية CO_2 ؟

- A. عدد إلكترونات التكافؤ في كل ذرة
- B. نسبة الذرات في المركب
- C. العدد الإجمالي للذرات في جزيء واحد من المركب
- D. نوع العناصر في المركب



A

B

C

D