أسئلة تدريبات الاختبار التكويني حول بنية الذرة

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف السادس ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-11-05 12:12:41

المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس					
صفحة المناهج الإماراتية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الأول	
1	مراجعة الاختبار التكويني الثاني
2	تلخيص الوحدة الثالثة الطاقة وأشكالها
3	حل بنك أسئلة الوحدة الرابعة الخواص والتغيرات للمادة
4	بنك أسئلة الوحدة الرابعة الخواص والتغيرات للمادة
5	ورقة عمل درس المادة وخواصها

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية	
تطبيق المناهج على Store App (آبل)	تطبيق المناهج على Play Google (أندرويد)

أسئلة تدريبات الاختبار التكويني 2



الصف السادس

الفصل الدراس الأول

الوحدة 3: الدرس 2: بنية الذرة

almanahj.com/ae
2026 2025
موقع المناهج الإماراتية

استخدام المفردات

4 إنّ الجسيم الموجب الشحنة في نواة الذرة هو _____.

5 إنّ معظم كتلة الذرة موجود في _____ .

6 إذا اكتسبت ذرة الكلور إلكترونًا، فإنّها تصبح _____ من الكلور.

almanahj.com/ae
2026 2025
موقع المناهج الإماراتية

استيعاب المفاهيم الرئيسة

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

6. أين يوجد معظم كتلة الذرة؟

A. في الإلكترونات

B. في النيوترونات

C. في النواة

D. في البروتونات

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

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.

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



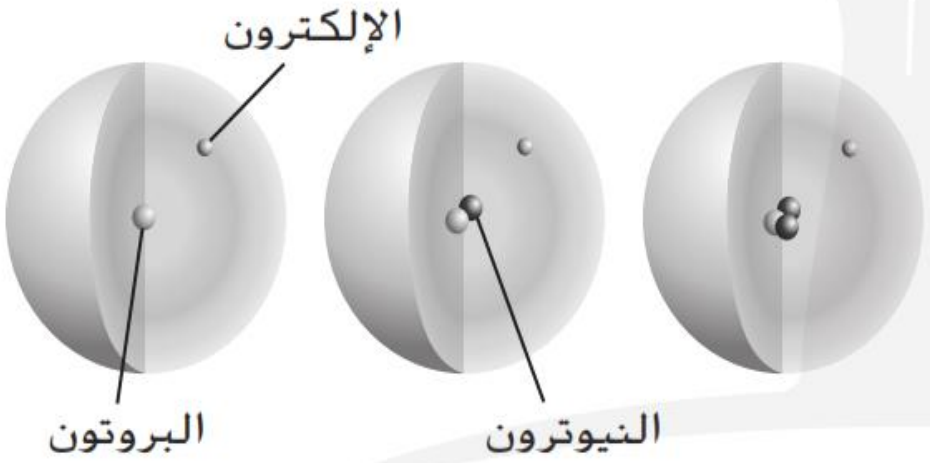
A. 19
B. 20
C. 39
D. 40

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

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

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.



استخدم الجدول التالي للإجابة عن السؤالين *9* و *10*.

	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

10. أيّ ذرة هي عنصر مختلف عن بقية العناصر؟

A. A

B. B

C. C

D. D

14. افترض أنّ ذرة متعادلة لها خمسة بروتونات وخمسة نيوترونات وخمسة إلكترونات. اذكر عدد البروتونات والإلكترونات والنيوترونات لما يلي.

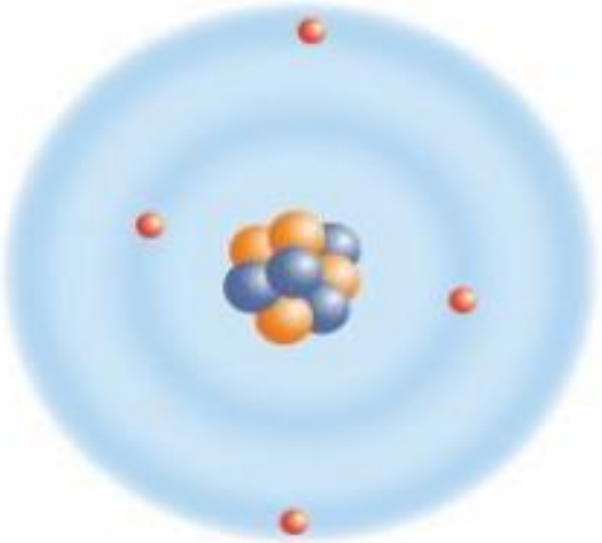
a. أيون موجب للعنصر نفسه

b. أيون سالب للعنصر نفسه

c. نظير متعادل للعنصر نفسه

ماذا يحصل للذرة فى حالة اضافة نيوترون واحد *

- تصبح نظير
- تصبح ايون سالب
- تصبح ايون موجب
- نصبح عنصر جديد



ماذا يحصل للذرة في حالة اضافة بروتون واحد *

- تصبح نظير
- تصبح ايون سالب
- تصبح ايون موجب
- نصبح عنصر جديد

Which best describes an electron cloud?

أي مما يلي هو الوصف الأمثل لسحابة إلكترونات؟

Learning Outcomes Covered

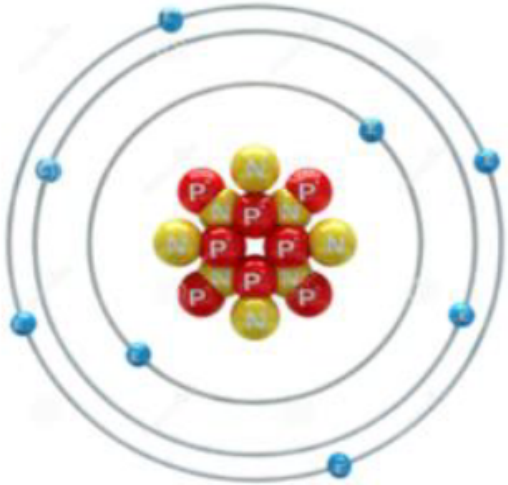
- 2-1-1-2
- G6.1.2.1.2

a. an area of charged particles with a fixed boundary — منطقة من جسيمات مشحونة لها حد ثابت.

b. electrons on a fixed path around the nucleus — إلكترونات في مسار ثابت حول النواة .

mostly empty space with tiny charged particles in it — حيز فارغ يحتوي بمعظمه على جسيمات صغيرة مشحونة

d. a solid mass of charge around the nucleus — كتلة صلبة للشحنة حول النواة



يمثل الشكل أدناه تركيب ذرة الأكسجين ،

أي مما يلي ينطبق على ذرة الأكسجين؟

- الشحنة الكلية لذرة الاكسجين موجبة
- لدي ذرة الاكسجين 10 نيوترونات
- لدي ذرة الاكسجين 10 بروتونات
- ✓ لدي ذرة الاكسجين 8 إلكترونات

Boron-10 and boron-11 are isotopes. The number of protons is the same, but they are deferent in the number of:

يعد كل من البورون- 10 والبورون -11 نظيران لهما العدد نفسه من البروتونات ولكنهما مختلفان من حيث عدد:



Learning Outcomes Covered

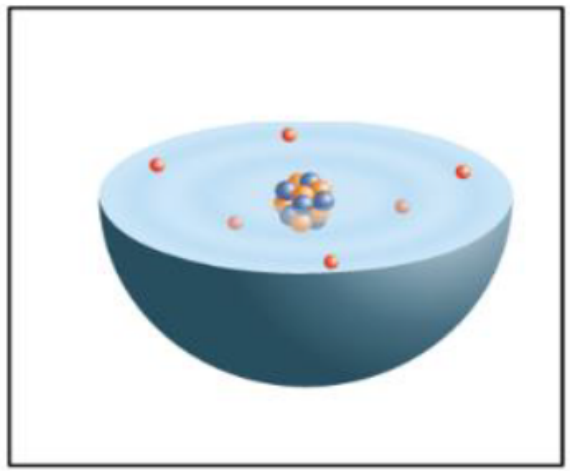
- 2-1-1-1

a. Electrons الإلكترونات

b. Neutrons النيوترونات

c. Ions الأيونات

d. Atoms الذرات



أي مما يلي يحدث عند إضافة نيترون إلى ذرة الكربون المبينة في الشكل أدناه؟

- تتحول إلى ذرة نيتروجين
- تصبح أيون كربون موجب
- تصبح أيون كربون سالب
- ✓ تصبح نظير كربون

almanahj.com/ae
2026 2025
موقع المناهج الإماراتية

الوحدة 4: الدرس 1 : المادة وخواصها

استيعاب المفاهيم الرئيسة

1. أي مما يلي هو خاصيّة لكل الأجسام الصلبة؟
   - A. جسيمات بعيدة بعضها عن بعض.
   - B. جسيمات تهتز في جميع الاتجاهات.
   - C. يمكن أن يتغيّر الحجم والشكل بسهولة.
   - D. ثمّة قوى ضعيفة بين الجسيمات.

2. أيّ مما يلي هو خاصية كيميائية؟
   - A. شديد الاشتعال
   - B. كتلة تبلغ 15 kg
   - C. نسيج من الصوف
   - D. اللون الذهبي

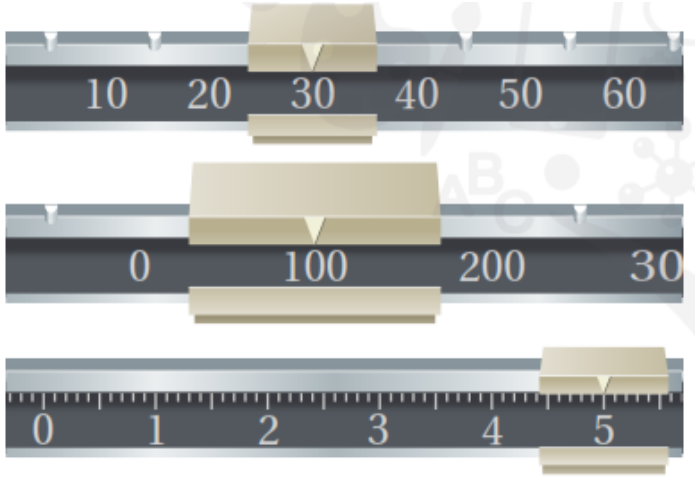
3. أي خاصية من خواص الجسم التالية تعتمد على مكانه؟
   - A. الكثافة
   - B. الكتلة
   - C. الحجم
   - D. الوزن

4. اذكر أوجه الاختلاف بين جسيمات المادة الغازية وجسيمات المادة السائلة المبينة أدناه؟
   - A. تتحرك بمعدل أبطأ.
   - B. متباعدة.
   - C. لديها طاقة أقلّ.
   - D. لديها قوى جذب أكبر.

almanahj.com/ae
موقع المناهج الإماراتية 2025 2026

استيعاب المفاهيم الرئيسة

9. ما مقدار الكتلة الذي يُشير إليها هذا الميزان؟



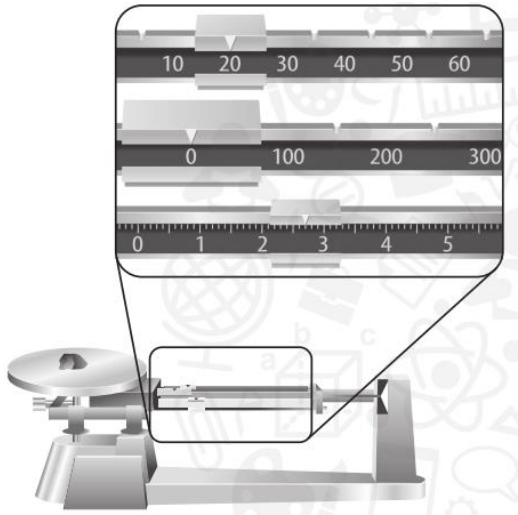
A. 35 g

B. 45 g

C. 135 g

D. 145 g

4. ما كتلة المادة الموجودة على الميزان؟



A. 22 g

B. 22.5 g

C. 22.7 g

D. 30 g

التفكير الناقد

12. **تطبيق** افترض أنّك حصلت على خاتم بلون ذهبي. اشرح سبب استخدامك لبعض الخواصّ الفيزيائية دون الأخرى لتحديد ما إذا كان الخاتم مصنوعًا بالفعل من الذهب.

13. **استنتج** يمكنك إعداد عصير ليمون عن طريق خلط عصير ليمون مع السكر والماء. هل يُعدّ ذلك تغيّرًا فيزيائيًّا أم تغيّرًا كيميائيًّا؟ اشرح إجابتك.

وحدة القياس للاداة المرفقة في الشكل *



- النيوتن
- الكيلوجرام
- الجرام
- الطن

عند انصهار مكعب الثلج،،ماذا يحدث *
(2 نقطة)

- يزداد الحجم و الكتلة
- لا يتغير الحجم و الكتلة
- يزداد الحجم و لكن الكتلة لا تتغير
- يقل الحجم و الكتلة لا تتغير

أي مما يلي سيكون أكثر فائدة في تحديد هوية سائل *
(2 نقطة)

- الكثافة
- الكتلة
- الحجم
- الوزن

اي من التالي يعتبر تغير فيزيائي *
(2 نقطة)

- يصبح الخبز متعفنا مع مرور الزمن
- يتكون الثلج على بركة في فصل الشتاء
- يبدأ الفلز الموجود على السيارة في الصدأ
- تتسبب الخميرة في ارتفاع عجينة الخبز

عند تقييم المواد من المهم أخذ الخواص الفيزيائية للمواد في عين الاعتبار.

أي مما يلي **لا يعد** من الخصائص الفيزيائية للمواد؟

- الكثافة
- توصيل التيار الكهربائي
- ✓ قابلية تكون الصدا
- المغناطيسية



الشكل المجاور يبين قطعة من الثلج في درجة حرارة الغرفة.

تزداد طاقة الجزيئات تدريجيا. ما هي درجة الحرارة التي تصل عندها الجزيئات الى مستوى الطاقة اللازمة لتتحوّل عندها المادة الصلبة إلى مادة سائلة؟

- درجة الغليان
- درجة التجمد
- ✓ درجة الانصهار
- درجة التبخر

اعتمادا على البيانات في الجدول الآتي، فان كثافة الجسم هي : e object density is:

density	volume	weight	object
الكثافة	الحجم	الكتلة	الجسم
	1.25 cm^3	6.50 g	1

a. 5.20 g/cm^3

b. 0.19 g/cm^3

c. 8.12 g/cm^3

d. 520 g/cm^3

almanahj.com/ae
2026 2025
موقع المناهج الإماراتية

Q.13: .

Mark(s): 5/5

Which of these is a chemical property? أي مما يلي هو خاصية كيميائية؟

Learning Outcomes Covered

- 2-1-2-1

a. boiling point درجة الغليان

b. density الكثافة

flammability قابلية الإشتعال

d. solubility قابلية الذوبان

الوحدة 4: الدرس 2 : المادة وتغيراتها

استيعاب المفاهيم الرئيسة

5. أي مما يلي هو تغيّر فيزيائيّ؟

A. احتراق الغاز الطبيعي

B. فرم البصل

C. هضم الغذاء

D. انفجار الديناميت

7. أي مما يلي هو تغيّر كيميائيّ؟

A. غليان الماء

B. تحوّل لون النحاس إلى الأخضر في الهواء

C. تجمُّد عصير الفاكهة

D. تقطيع البطاطس إلى شرائح

10. ما الذي يتسبّب في حدوث تفاعل كيميائيّ عند إعداد البيض المخفوق؟

A. إخراج البيض من القشر

B. مزج صفار البيض مع بياض البيض

C. تسخين البيض في المقلاة

D. رشّ الفلفل على البيض المطبوخ

11. أي مما يلي يصف تكوّن راسب؟

A. تتكوّن مادة غازية عند وضع مادة صلبة في مادة سائلة.

B. تتكوّن مادة سائلة عندما يتم تسخين قطعة معدنية.

C. تتكوّن مادة صلبة عندما يتم سكب مادة سائلة في أخرى.

D. تتكوّن الفقاعات عندما يتم سكب حمض على صخرة.

اذا خلطت صودا الخبز مع الخل الابيض ،، ما مالمؤشرات التي يمكن رؤيتها من حدوث تغير كيميائي * (2 نقطة)

- دخان اسود
- خروج غاز
- ضوء
- حرارة

2. أي رسم تخطيطي يُظهر تغيّرًا كيميائيًّا؟

A.



C.



B.



D.



Which of the following are Not the result of a chemical reaction ?

أي ما يلي لا ينتج عن تفاعل كيميائي ؟

Learning Outcomes Covered

- 2-1-2-1

- electrical conductivity الموصلة الكهربائية
- b. formation of a gas تكون غاز
- c. formation of a precipitate تكون راسب
- d. color change تغير اللون

3. أي من العبارات التالية حول احتراق الخشب بالكامل غير صحيحة؟

A. يتكوّن الرماد والغازات من المواد الكيميائيّة الموجودة في الخشب.

B. يتحد الأكسجين الموجود في الهواء مع المواد الكيميائيّة الموجودة في الخشب.

C. ينخفض إجمالي كتلة المواد في هذه العملية.

D. يُطلق الخشب طاقة حرارية وضوءًا.

بالتوفيق للجميع

almanahj.com/ae
2026 2025
موقع المناهج الإماراتية