

حل تدريبات الكتاب المدرسي منتصف الفصل



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← الصف الثامن ← علوم ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 10-12-2025 19:35:23

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات احلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



الرياضيات



اللغة الانجليزية



اللغة العربية



التربية الاسلامية



المواد على تلغرام



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

حل تدريبات الكتاب المدرسي نهاية الفصل

1

أوراق عمل الوحدة الرابعة الطاقة الحرارية وطرائق انتقالها للدكتور رجب أبو البراء

2

أوراق عمل ومراجعة الوحدة الثالثة الجهاز الدوري للدكتور رجب أبو البراء

3

مراجعة شاملة لاختبار نهاية الفصل

4

أوراق عمل ومراجعة شاملة لاختبار نهاية الفصل للدكتور رجب أبو البراء

5

حل أسئلة الوحدة الأولى

تركيب المادة

افتح الكتاب صفحة رقم 46



الشكل 24-1

1. يمثل الشكل الآتي كتلة من البورون، الذي يُعدّ عنصراً. سوف يحاول الطلاب تقسيم كتلة البورون هذه إلى نصفين متساوين، ثم يستمرّون في عملية تقسيم أحد النصفين إلى نصفين متساوين مرة أخرى... وهكذا.

*a. أيٌّ من العبارات الآتية هي العبارة الصحيحة؟

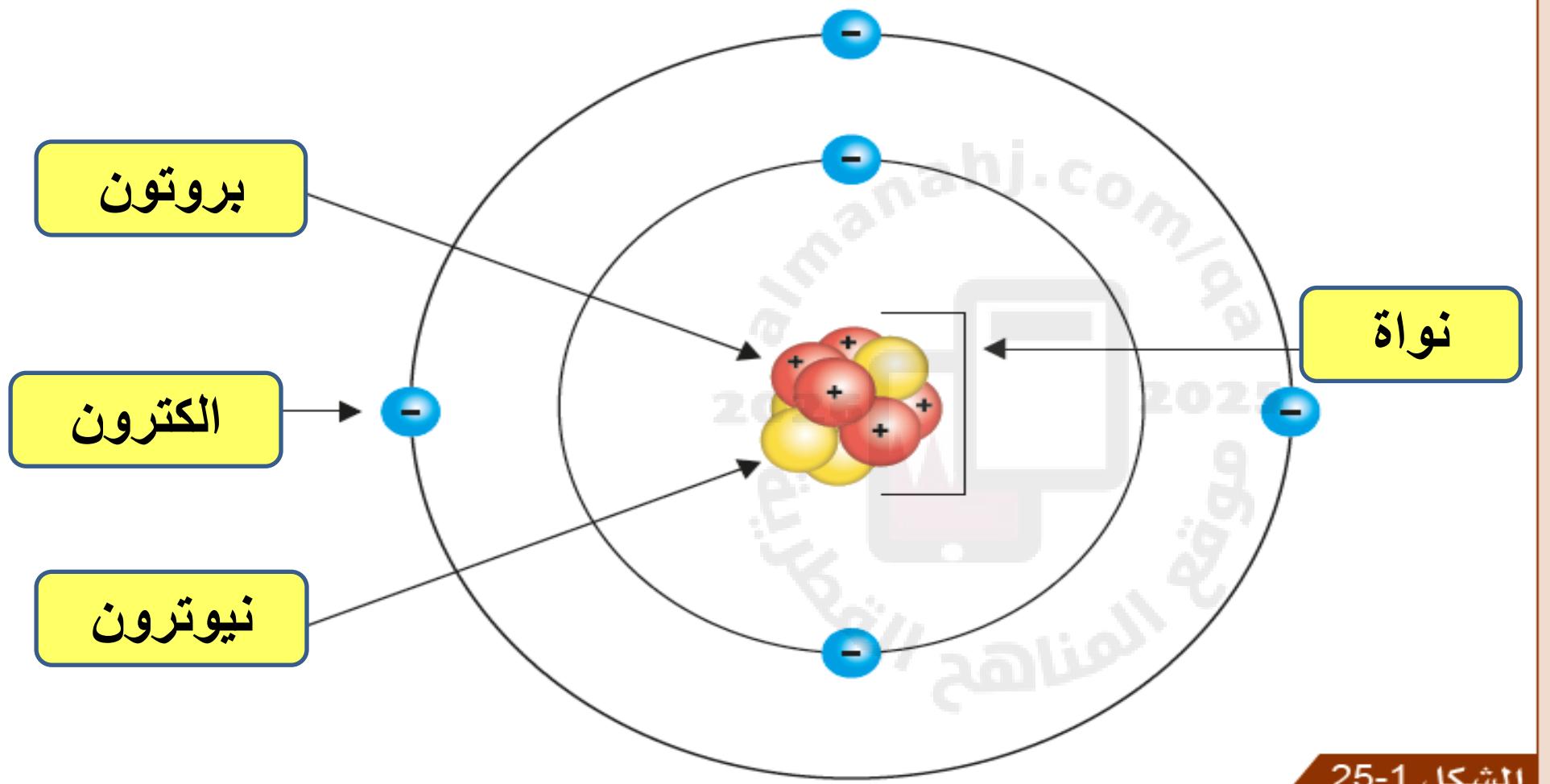
(A) نظريًا، سيكون الطلاب قادرين على الاستمرار في عملية تقسيم كتلة البورون إلى ما لا نهاية.

(B) نظريًا، سينتهي بهم المطاف إلى الحصول على مُركب.

(C) نظريًا، سينتهي بهم المطاف إلى الحصول على بروتون.

(D) نظريًا، سينتهي بهم المطاف إلى الحصول على ذرة.

افتح الكتاب صفحة رقم 46



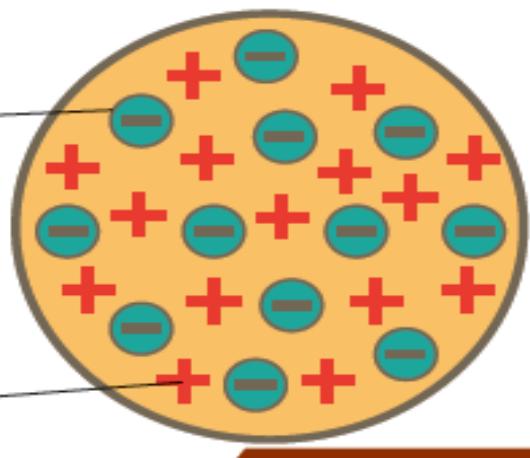
الشكل 25-1

ماذا يُمثّل كل رمز في الشكل؟

افتح الكتاب صفحة رقم 47

الكترونات

بروتونات



الشكل 26-1

افتح الكتاب صفحة رقم 47



.2

- يُمثل الشكل 26-1 نموذج جوزيف جون طومسون .a ضع عنواناً للشكل، وحدّد أسماء الجسيمات السالبة والجسيمات الموجبة، واكتبها على الشكل.

نموذج طومسون للذرة

- b. اكتب جملة تصف هذا النموذج .

الذرة كرّة من الشحنة الموجبة تنتشر فيها الكترونات سالبة

- c*. سُمّ طريقتين يختلف هذا النموذج من خلالهما عن النموذج الذي نستخدمه في الوقت الحالي .

1- تكون الذرة من نواة بداخلها بروتونات ونيوترونات

2 - تدور الالكترونات السالبة في مدارات محددة تسمى مستويات الطاقة .

افتح الكتاب صفحة رقم 47

٣.* ق تكون الذرة من ثلاثة جسيمات مختلفة. أجب عن الأسئلة الآتية:

موجبة

b. تحتوي نواة ذرة على أربعة جسيمات مشحونة بشحنة موجبة، وخمسة جسيمات متعادلة.

4

ما قيمة عددها الذري؟

c. أين تقع الإلكترونات في الذرة؟

خارج النواة – تدور حول النواة

d. تحتوي نواة ذرة الهيدروجين على بروتون واحد فقط.

1

كم إلكتروناً لهذه الذرة؟

• لم تُعد ذرة الهيدروجين استثناءً عن بقية ذرات العناصر في الطبيعة؟

لأنها تملك بروتون واحد فقط ولا تملك نيوترونات.

افتح الكتاب صفحة رقم 47

٤. اكتشف عام 2016 م عنصر جديد، اكتشفه العالم الروسي يوري أوجانيسان، ويبلغ عدده الذري 118. أنتج هذا العنصر خلال تفاعل نووي، ويعتقد العلماء أن كتلته الذرية النسبية تبلغ 294 وحدة.

a. ما عدد البروتونات والإلكترونات في ذرة واحدة من ذرات هذا العنصر الجديد؟

عدد البروتونات = 118

عدد الإلكترونات = 118

في النواة

b. تخيل أنك موجود داخل ذرة هذا العنصر الجديد. أين تجد معظم كتلتها؟

c*. تمت تسمية هذا العنصر الجديد أوجانيسان Oganesson نسبة إلى العالم الذي اكتشفه، كما تم إعطاؤه رمزاً كيميائياً. أي من الرموز الآتية يرجح أن يكون رمزه الصحيح؟

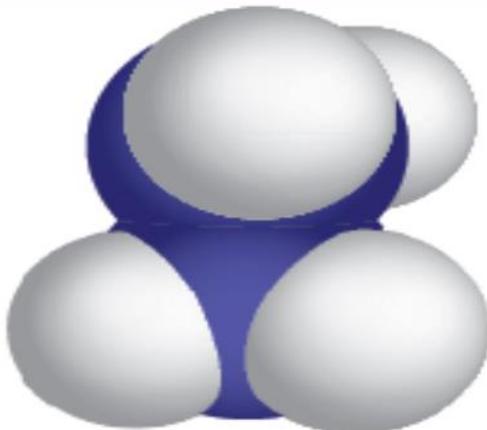
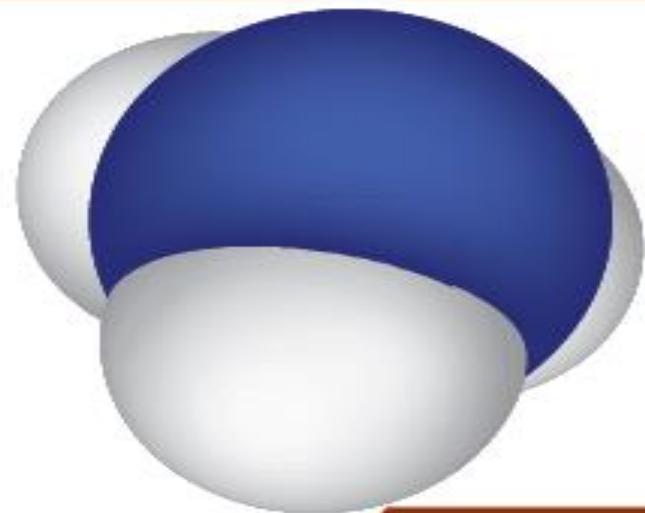
Og (A)

OG (B)

Oga (C)

og (D)

افتح الكتاب صفحة رقم 48



.*5 الشكل 27-1 نموذج لجُسيم أمونيا.

a. أي من المصطلحات الآتية يُمثل جُسيم الأمونيا؟

(A) جُزيء من ذرّات مُتشابهة.

(B) ذرّة

جُزيء من ذرّات ليست كلها مُتشابهة.

(D) مخلوط

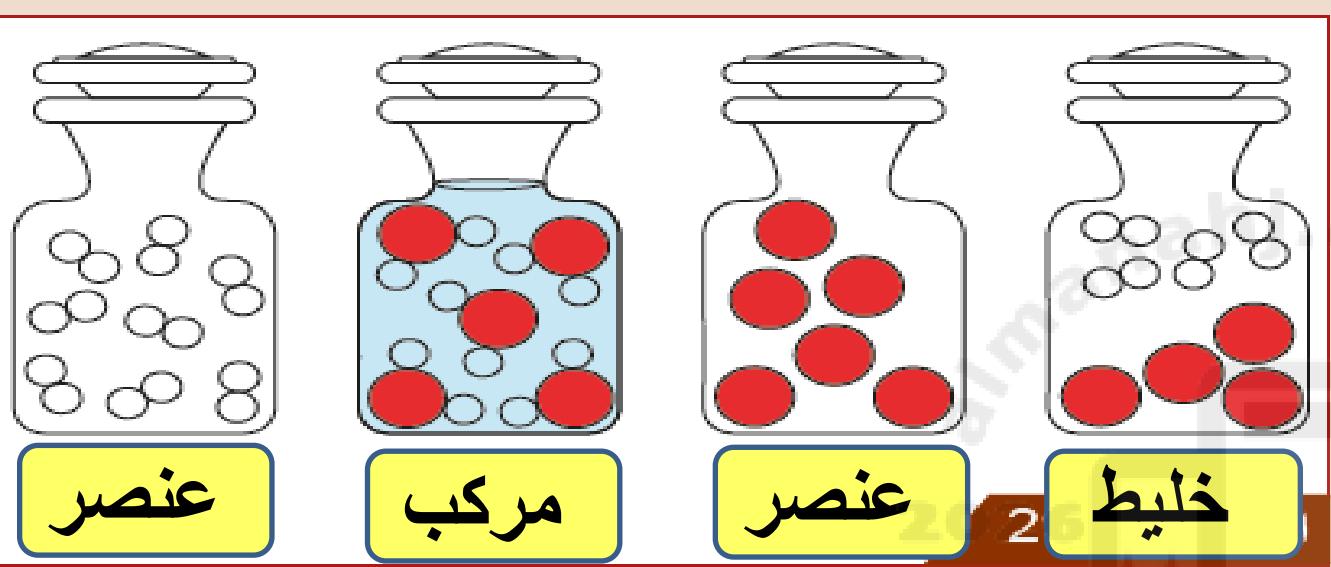
b. تمثل المجسمات الكروية البيضاء ذرّات الهيدروجين في حين تمثل المجسمات الكروية الزرقاء ذرّات النيتروجين.
اكتب صيغة جُسيم الأمونيا.



c. يحتوي الجُسيم المُبيّن في الشكل 28-1 على هيدروجين ونيتروجين أيضاً. فسّر لماذا يُعدّ مادّة مختلفة عن الأمونيا.

بسبب اختلاف عدد الذرات

افتح الكتاب صفحة رقم 48



6. تمثل المجسمات الكروية الموجودة في العبوات المقابلة جزيئات لعناصر ومركبات ومخاليط.

a. ضع عنواناً لكل عبوة كما يلي: عنصر أو مركب أو خليط.

A

b. أي عبوة تحتوي على:

- جزيئات لعنصر؟

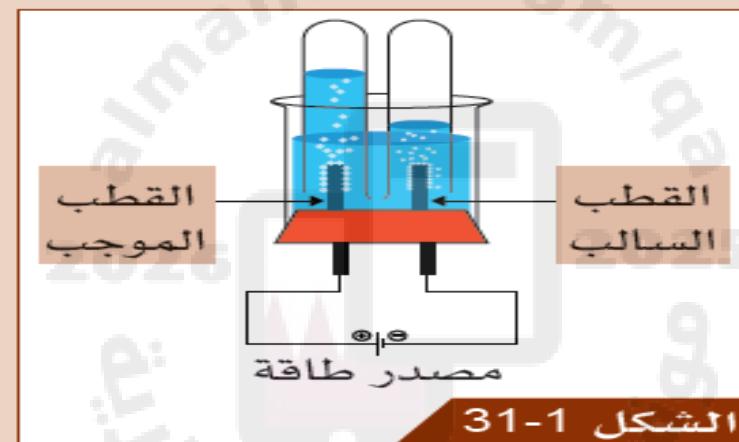
B

- جزيئات لمركب؟

افتح الكتاب صفحة رقم 49

7. تم فحص عيّنات مختلفة من الماء لاكتشاف إن كانت تمتلك جميعها العدد نفسه والنوع نفسه من الذرّات في جُزيئاتها، أو لا.

a. يُستخدم هذا الجهاز لتفكيك عيّنات الماء. تم تمرير تيار كهربائي عبر الماء، فتفكّك. ما الملاحظ على القطبين؟ تكون فقاعات غازية



b. أي من الجمل الآتية هي الجملة الصحيحة؟

(A) ينتج غاز الأكسجين على القطبين.

(B) ينتج غاز الهيدروجين على القطبين.

ينتاج غاز الأكسجين على قطب، وينتج غاز الهيدروجين على القطب الآخر.

(D) ينتج الماء على القطبين.

افتح الكتاب صفحة رقم 49

c. ما العلاقة بين حجم غاز الأكسجين وحجم غاز الهيدروجين اللذين يتم جمعهما عند القطبين؟

(A) حجم غاز الأكسجين ضعف حجم غاز الهيدروجين.

(B) حجم غاز الأكسجين يساوي حجم غاز الهيدروجين.

(C) حجم غاز الهيدروجين ضعف حجم غاز الأكسجين.

(D) حجم غاز الهيدروجين أقل من حجم غاز الأكسجين.

d. تُبيّن هذه التجربة أن جُزيئات الماء تحتوي على:

(A) ذرّة هيدروجين واحدة إلى ذرّة أكسجين واحدة.

(B) ذرّة هيدروجين واحدة إلى ذرّتى أكسجين.

(C) ذرّتى هيدروجين إلى ذرّتى أكسجين.

(D) ذرّتى هيدروجين إلى ذرّة أكسجين واحدة.

e. أيٌ من الإجابات الآتية غير صحيح بالنسبة إلى نتائج التجربة؟

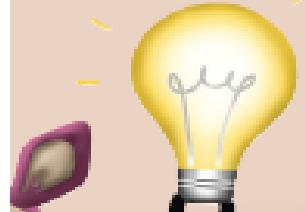
أعطت عيّنات الماء جميعها النتائج نفسها، وهذا يزودنا بالدليل الآتي:

(A) تحتوي جُزيئات الماء جميعها، الموجودة في العيّنات، على العناصر نفسها.

(B) عدد ذرّات الهيدروجين في جُزيئات الماء يساوي ضعف عدد ذرّات الأكسجين.

(C) يمكن أن تكون صيغة الماء H_2O .

(D) يمكن أن تكون صيغة الماء H_2O_2 .



حل أسئلة الوحدة الثانية

التغيرات الكيميائية

تقدير الوحدة

*1. صُف الفرق بين التغير الفيزيائي والتغير الكيميائي.

التغير الكيميائي ينتج مادة جديدة فيزيائي لا ينتج

أي مما يلي يعد مثالا على تغير فيزيائي؟

(A) حرق الأخشاب.

(B) طهي البيض.

خليط من برادة الحديد ومسحوق الكبريت.

(D) عملية التنفس.

٣. ⑩ أي مما يلي يُعد مثلاً على تغير كيميائي؟

(A) انصهار المثلجات.

الأشغال الألعاب النارية.

(C) غليان الماء.

(D) تكثيف بخار الماء.

٤. ⑩ يلاحظ أحد الطلبة مادة تتعرض للتغير ما، حيث تغير لون المادة وأطلقت طاقة على هيئة حرارة وضوء.

a. حدد: هل هذا التغير كيميائي أم فيزيائي؟

تغيير اللون و الحرارة

b. صِف الدليل الذي يبيّن صحة إجابتك على الجزء a

فَسَرَ سبب تساوي كُتلة المُوادَّ المُتَفَاعِلَة مع كُتلة المُوادَّ النَّاتِجَة في تفاعلٍ كيميائيٍّ. *

عدد ونوع الذرات نفسه في المُتَفَاعِلَات والنواتج

*6. يُبيّن الجدول الآتي المُوادَّ المُتَفَاعِلَة والمُوادَّ النَّاتِجَة لبعض التَّغْيِيرات الكيميائية:

المواد الناتجة	المواد المُتَفَاعِلَة	التجربة
أكسيد الرصاص	الرصاص والأكسجين	A
كلوريد المغنيسيوم والهيدروجين	المغنيسيوم وحمض الهيدروكلوريك	B
ثاني أكسيد الكربون وأكسيد الكالسيوم	كريونات الكالسيوم	C
كلوريد الصوديوم	الصوديوم والكلور	D

التجربة C

a. ما التجربة التي تُعدُّ تفاعلاً تفكك حراري؟

b. فَسَرَ لماذا صنفت اختيارك في الجزء a بأنه تفاعل تفكك حراري؟

مادة واحدة تفككت إلى مادتين

7. استقصى أحد الطلبة مدى جودة أنواع الوقود المختلفة حيث أشعل أنواع الوقود وسخن بعض الماء أيضاً. قام بقياس الفرق في درجة حرارة الماء بعد فترة زمنية محددة. يُبيّن الجدول الآتي قراءات تجربته:

نوع الوقود	درجة حرارة الماء قبل التسخين (°C)	درجة حرارة الماء بعد التسخين (°C)
A	20	35
B	19	30
C	21	25
D	21	42

الاحتراق

a. سُمّ نوع التفاعل الكيميائي الذي استقصاه الطالب.

b. أي نوع من أنواع الوقود هو الأفضل؟ فسر إجابتك.

c. اذكر عاملين يجب ضبطهما أثناء تنفيذ هذا الاستقصاء ليكون اختباراً عادلاً.



*8

حدد إن كان كل من التفاعلات التي تمثلها المُعادلات اللفظية هو: تفاعل احتراق أو أكسدة أو تفاعل أو تفكك حراري.

a. أكسيد النحاس \rightarrow نحاس + أكسجين.

أكسدة

b. أكسيد المغنيسيوم + ثاني أكسيد الكربون \rightarrow كربونات المغنيسيوم.

تفكك حراري

c. كبريتات الكالسيوم + ماء \rightarrow حمض الكبريتيك + هيدروكسيد الكالسيوم.

تعادل

d. ثاني أكسيد الكربون + ماء \rightarrow ميثان + أكسجين.

احتراق

9



تصف الجمل التالية أحد التفاعلات.

أجرى أحد الطلبة بحثاً عن تفاعل البناء الضوئي. وجد أن النباتات تحصل على الماء من التربة وعلى ثاني أكسيد الكربون من الهواء. تستخدمن النباتات طاقة ضوء الشمس لتحول هذه المواد إلى جلوكوز وغاز الأكسجين الذي تطلقه من أوراقها.

a. اكتب المعادلة اللفظية لهذا التفاعل. جلوكوز + أكسجين → ماء + ثاني أكسيد الكربون

b. حدد المواد المُتفاعلة والمُناتجة في معادلتكم اللفظية.

المُواد المُتفاعلة: ماء + ثاني أكسيد الكربون

المُواد المُناتجة: جلوكوز + أكسجين

افتح كتابك ص 102

ماء وملح

*10. ما المواد الناتجة من تفاعل التعادل؟

*11. يتفاعل الكالسيوم مع الكلور لتكوين مركبها. ما توقعك لاسم هذا المركب؟

كلوريد الكالسيوم

*12. أكمل المعادلات اللفظية التالية:

a. أكسيد الخارصين → خارصين + أكسجين

b. طاقة حرارية + ثاني أكسيد الكربون → كربونات الكالسيوم

c. ماء → حمض النيتريك + هيدروكسيد الصوديوم

نيترات الصوديوم

حل أسئلة الوحدة الثالثة

الجهاز الدوري

حل أسئلة الوحدة الثالثة ص 180

*3. أي جزء من الدم يساعد على التخلص لوقف النزيف؟

(A) خلايا الدم الحمراء

(B) خلايا الدم البيضاء

الصفائح الدموية

(D) الترسبات

*4. ما اسم التركيب الذي يفصل بين جانبي القلب؟

(A) الوسط

(B) الصمام

(C) المركز

ال حاجز

*1. أي مما يلي ليس من أعضاء الجهاز الدوري؟

الرئة

(B) القلب

(C) الوريد

(D) الشريان

(A) الوريد الكبدي البابي

الوريد الرئوي

(C) الشريان الرئوي

(D) الشريان الأبهري

حل أسئلة الوحدة الثالثة ص 181

٥. يحتوي جسمك على أنابيب تسمى القنوات اللمفية، في داخلها سائل يتدفق فقط في **٧.** نقيس طالبة نبضها. تشعر بـ 24 نبضة في 20 ثانية. كم يبلغ مُعْدَل دقات قلبها؟

٩٦ دقيقة/دقيقة (A)

الصمامات

٧٢ دقيقة/دقيقة

(B) الجدران المرنة

٤٨ دقيقة/دقيقة (C)

(C) الجدران السميكة

٢٤ دقيقة/دقيقة (D)

(D) العضلات المحيطة بها

٦. ما المادة الازمة لحدوث عملية التنفس الخلوي التي تحملها بلازما الدم؟
٧. اذكر المادة الموجودة في الدم، والتي تقوم بكل مما يلي:

خلايا الدم الحمراء

خلايا الدم البيضاء

الصفائح الدموية

a. نقل الأكسجين

(A) البيري

b. إنتاج أجسام مضادة لمحاربة فيروس

(B) الأكسجين

c. تكون خثرة مكان جرح في الجلد

الجلوكوز

(D) ثاني أكسيد الكربون

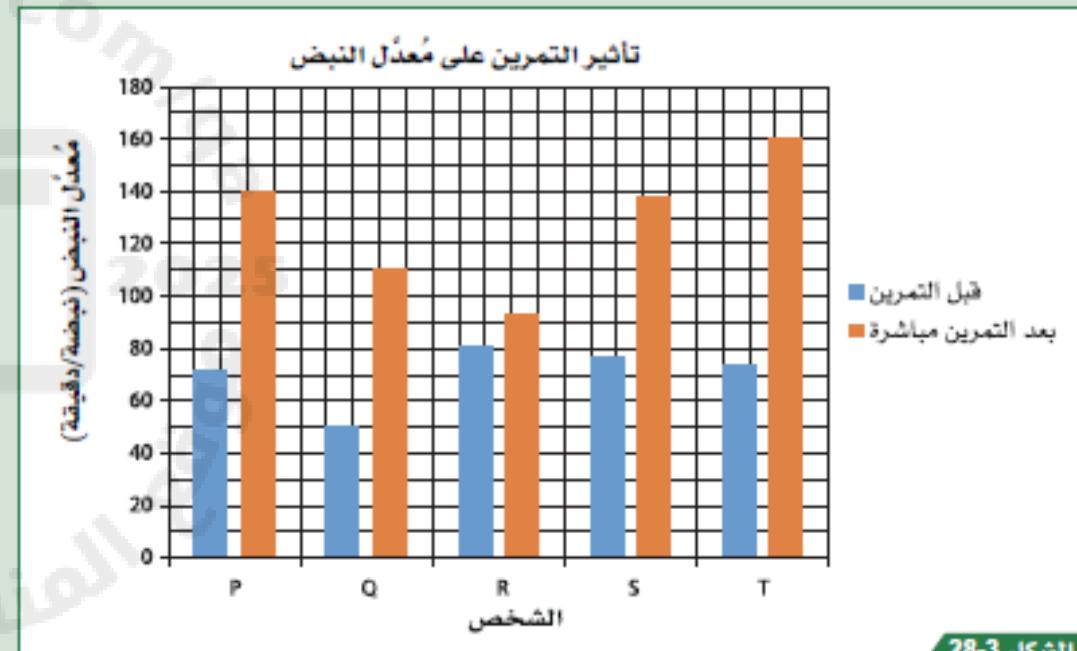
a. صيغة كيفية قياس معدل النبض.

عن طريق وضع الابهام
على المعصم أو الرقبة

b. حدد مدى معدلات النبض قبل التمارين.

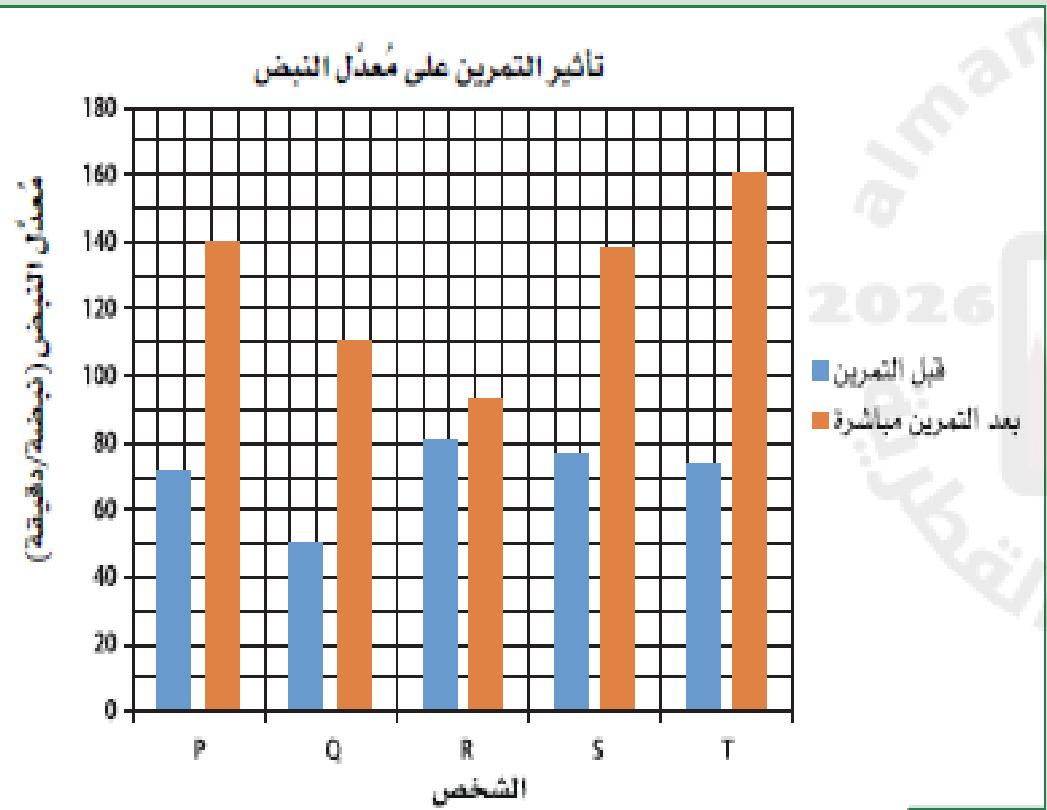
من 50 إلى 80

- *9. يوضح الرسم البياني بالأعمدة معدلات النبض قبل ممارسة خمسة أشخاص التمارين وبعدها.



صفحة 182

٩. يوضح الرسم البياني بالأعمدة معدلات النبض قبل ممارسة خمسة أشخاص التمارين وبعدها.



٥. اشرح لماذا يتغير معدل النبض عندها يمارس الناس الرياضة.

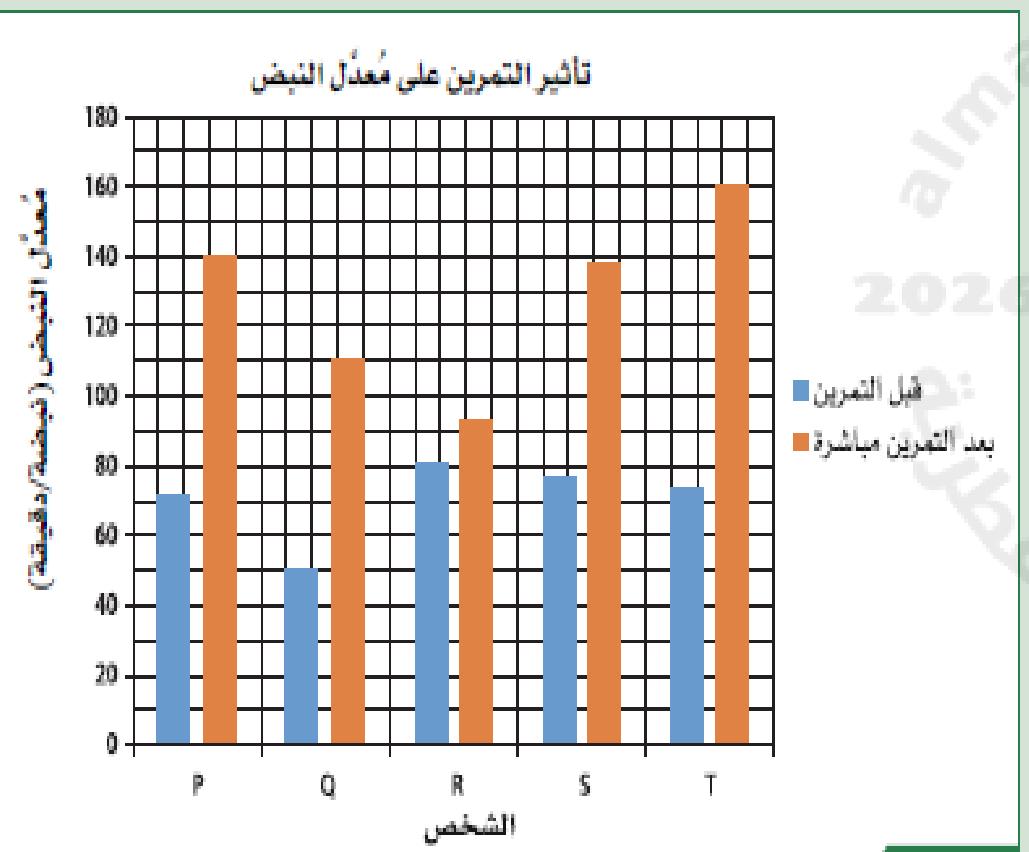
لأن الجسم يحتاج إلى المزيد من الأكسجين

٦. افترج أي شخص (P-T) هو الرياضي. قدم سبباً لافتراحك.

لأن معدل النبض عنده منخفض Q

صفحة 182

٩. يوضح الرسم البياني بالأعمدة مُعَدَّلات النبض قبل ممارسة خمسة أشخاص التمارين وبعدها.



e. اقترح أي شخص (P-T) مارس التمارين الأقل شدة، أغلط سبباً لاقتراحك.

R، لأن مُعَدَّل النبض ارتفع بأقل قدر.

f. اشرح سبب كون التمارين مُفيدة للأوعية الدموية.

الرياضة تساعد على تنظيف
الترسبات الدهنية في الشرايين

الغلق: حل سؤال رقم 10
ص 183

b. اشرح كيف يتلاءم كل وعاء دموي مع وظيفته.

- الشعيرات الدموية** رقيقة ليتسهّل تبادل المواد مع الخلايا
- الشرايين سميكّة** لتحمل الضغط العالى للدم
- الأوردة** بها صمامات لمنع رجوع الدم

انظر إلى رسم الأوعية الدموية الثلاثة.



الشكل 3-29

a. اذكر أسماء الأوعية X و Y و Z .

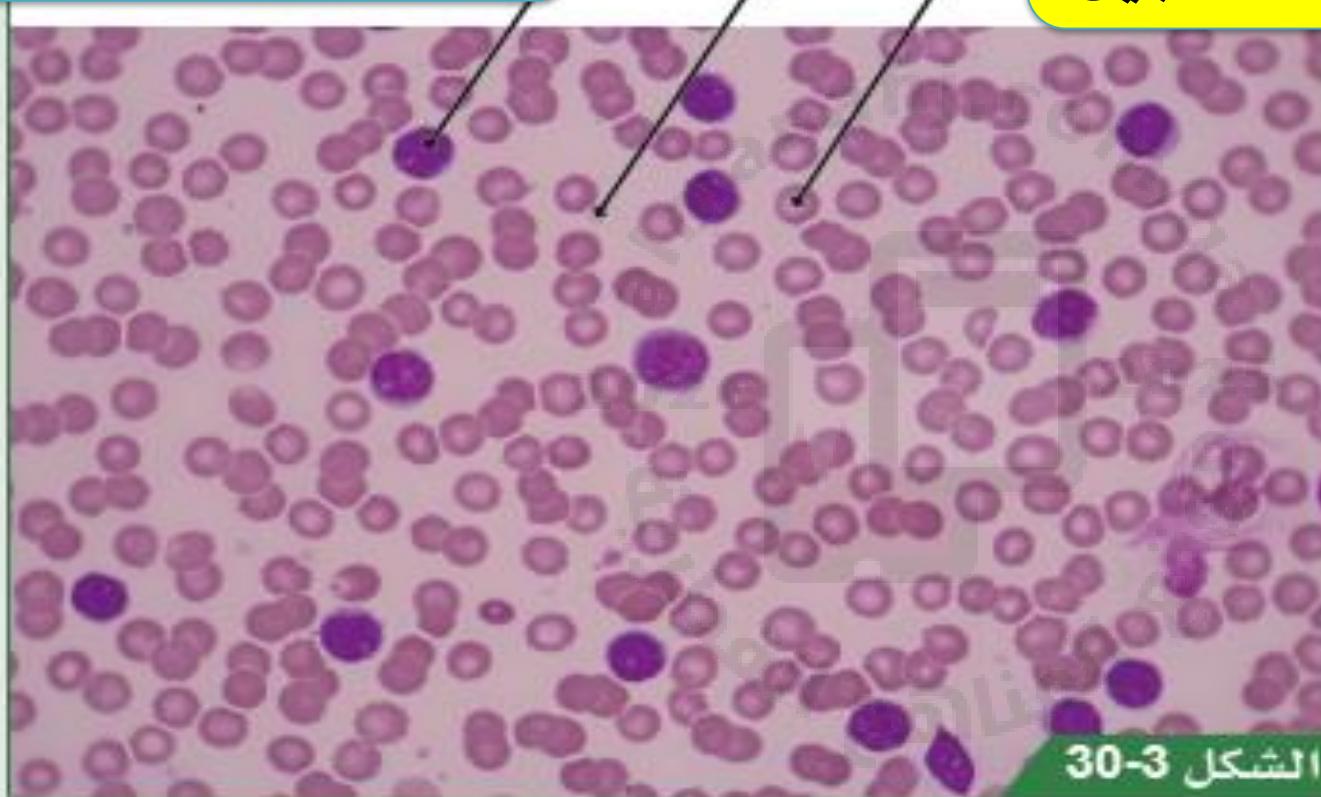
قام ثلاثة طلاب بقياس مُعَدّلات نبضاتهم خمس مرات على التوالي. يُظهر الجدول التالي قراءاتهم.

الطالب	القياس الأول	القياس الثاني	القياس الثالث	القياس الرابع	القياس الخامس
A	70	71	82	64	68
B	82	81	79	79	81
C	63	69	61	65	65

a. حدد أي طالب (A - C) لديه الدقة الأكبر في مجموعة القراءات المُتكررة.

b. اذكر سبب اختيارك في الجزء a لأن المدى عند الطالب B هو الأصغر

c. احسب متوسط مُعَدّل النبض للطالب A



a. اذكر أسماء الأجزاء L و M و N.

b. حدد وظيفة كل جزء .

a. يكون دم المصابين بفقر الدم أقلّ أحمراراً من غير المصابين. اقترح سبباً لهذه الملاحظة.

لأن عدد خلايا الدم الحمراء قليل

b. قد لا يكون شكل خلايا الدم الحمراء لدى المصابين بفقر الدم هو الشكل المُفترض. اشرح

أهمية تغير خلايا الدم الحمراء.

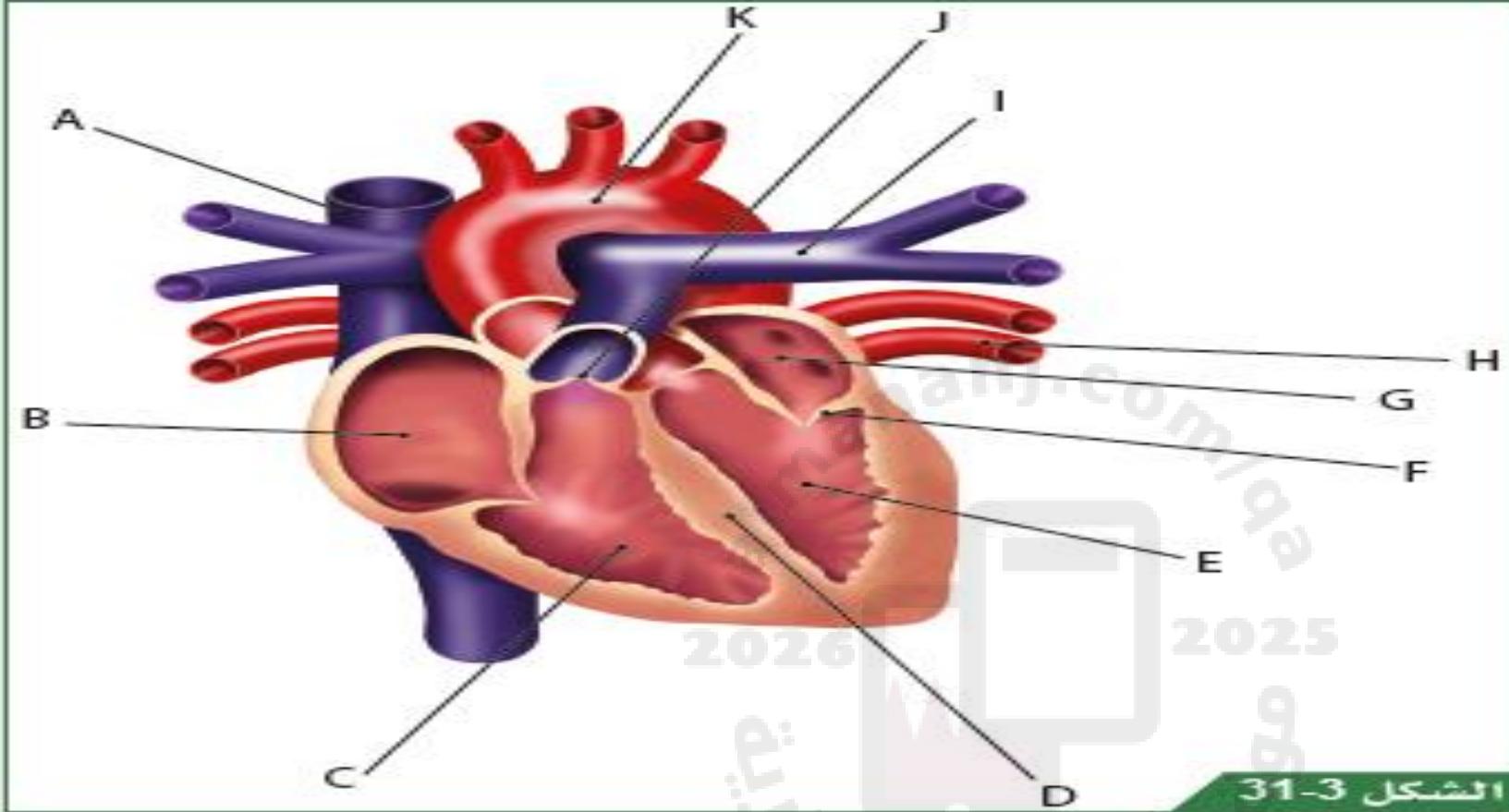
التغير يساعد على نقل الأكسجين بسرعة

c. اشرح تكيفاً آخر لخلايا الدم الحمراء.

لا يوجد بها نواة لتنقل الأكسجين بكمية أكبر

d. اذكر أمراً واحداً يجب على الناس القيام به لتجنب الإصابة بفقر الدم.

تناول غذاء غني بالحديد



طابق كل حرف في الرسم مع أحد الأسماء أدناه.

E

G

F

K

البطين الأيسر

الأذين الأيسر

صمام أذين - بطيني

الشريان الأبهري

C

B

H

I

البطين الأيمن

الأذين الأيمن

وريد رئوي

الشريان الرئوي

A

D

J

وريد أجوف

ال حاجز

صمام هلالـي