أوراق عمل مسيعيد لاختبار منتصف الفصل مع الإجابة

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية
موقع المناهج ⇦ المناهج القطرية ⇦ المستوى الثامن ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 18-10-2025 12:32:00
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
إعداد: مدرسة مسيعيد

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الثامن					
صفحة المناهج القطرية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب المستوى الثامن والمادة علوم في الفصل الأول	
1	أوراق عمل مسيعيد لاختبار منتصف الفصل غير مجابة
2	ملخص ومراجعة الوحدة الثانية التغيرات الكيميائية
3	أوراق عمل الرازي لاختبار منتصف الفصل مع الإجابة
4	تقويم ومراجعة وحدة الجهاز الدوري
5	أوراق عمل إثرائية مجمعة وشاملة لاختبار منتصف الفصل غير مجابة

الأسبوع	الدرس	التاريخ
1	ما الذرات؟ وما العناصر؟	2025/9 /01:03

تعليمات	
	اختر الإجابة الصحيحة لكل من الأسئلة من 1 إلى 5 وذلك بوضع علامة ✕ داخل المربع المجاور للإجابة الصحيحة.

1 أي الجسيمات الآتية يمتلك شحنة سالبة؟

- [x] الالكترون
- [ ] البـــروتون
- [ ] النيوترون
- [ ] الفوتون

2 أي العبارات الآتية تُعد الوصف الصحيح لنموذج دالتون للذرة؟

- [ ] الذرات كرات مفرغة
- [ ] تمتلك الذرات نواة مركزية
- [ ] تمتلك الذرات بروتونات فقط
- [x] مجسمات كروية صلبة مصمتة

3 أي العبارات الآتية تُعد الوصف الصحيح لنموذج طومسون للذرة؟

- [ ] الذرات كرات مفرغة
- [ ] تمتلك الذرات نواة مركزية
- [ ] مجسمات كروية صلبة مصمتة
- [x] الذرة هي كرة موجبة الشحنة وتكون الالكترونات مبعثرة.

4 **أي العبارات الآتية تُعد الوصف الصحيح لنموذج جيمس شادويك للذرة؟**

- ☐ الذرات كرات مفرغة
- ☐ مجسمات كروية صلبة مصمتة
- ☒ تحتوي نواة الذرة على بروتونات ونيوترونات
- ☐ الذرة هي كرة موجبة الشحنة وتكون الالكترونات مبعثرة.

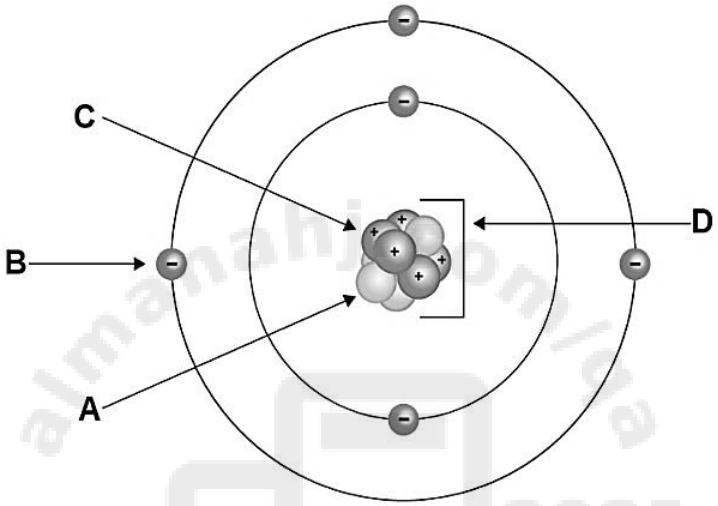
5 **أي العبارات الآتية تُعد الوصف الصحيح لنموذج بور للذرة؟**

- ☐ الذرات كرات مفرغة
- ☐ مجسمات كروية صلبة مصمتة
- ☒ تدور الالكترونات في مدارات محددة
- ☐ لا تدور الالكترونات في مدارات محددة

6	من خلال دراستك لموضوع ما الذرات؟ وما العناصر؟، أجب عن الأسئلة الآتية:

ب- الشكل المجاور يمثل التركيب الذري لأحد ذرات العناصر،

1- ماذا تمثل الرموز الموضحة في الشكل أدناه؟



A : النيوترون

B : الإلكترون

C : البروتون

D : النواة

الأسبوع	الدرس	التاريخ
1	كيف نمثل العناصر الكيميائية والأعداد الذرية؟	2025/9 /01:03

تعليمات	
اختر الإجابة الصحيحة لكل من الأسئلة من 1 إلى 5 وذلك بوضع علامة ✕ داخل المربع المجاور للإجابة الصحيحة.	

1 أي مما يلي يُعبر عن العدد الذري؟

- ☐ عدد البروتونات وعدد النيوترونات في نواة ذرَّة العنصر
- ☒ عدد البروتونات الموجودة في نواة ذرَّة العنصر
- ☐ عدد النيوترونات في نواة ذرَّة العنصر
- ☐ عدد الذرَّات الموجودة في العُنصر

2 إذا علمت أن ذرة النحاس تمتلك 29 بروتوناً و29 إلكتروناً، ما العدد الذري لذرة النحاس؟

- ☐ 18
- ☒ 29
- ☐ 58
- ☐ 87

3 ما نوع الشحنة التي تحملها البروتونات؟

- ☒ موجبة
- ☐ سالبة
- ☐ متعادلة
- ☐ مشابهة لشحنة الالكترونات

4 **ما نوع الشحنة التي تحملها الالكترونات؟**

- ☐ موجبة
- ☒ سالبة
- ☐ متعادلة
- ☐ مشابهة لشحنة البروتونات

5 **ما نوع الشحنة التي تحملها النيوترونات؟**

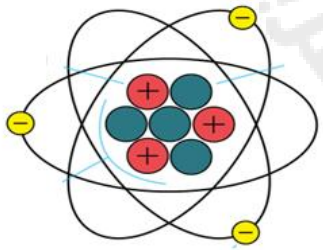
- ☐ موجبة
- ☐ سالبة
- ☒ متعادلة
- ☐ مشابهة لشحنة البروتونات

6	من خلال دراستك لموضوع الذرات والعناصر والأعداد الذرية، أجب عن الأسئلة الآتية:

أ- أكمل الجدول الآتي للمقارنة بين الجسيمات الذرية:

مكونات الذرة	البروتونات	الإلكترونات	النيوترونات
الشحنة	موجبة	سالبة	متعادلة
الموقع في الذرة	داخل النواة	خارج النواة وتدور حولها	داخل النواة

ب- ادرس الشكل أدناه ثم أجب عن الأسئلة التي تلية:



1-كم عدد البروتونات؟ 3

2-كم عدد النيوترونات؟ 4

3-كم عدد الالكترونات؟ 3

4-ما العدد الذري لهذا العنصر؟ 3

7	من خلال دراستك لموضوع الذرات والعناصر والأعداد الذرية، أجب عن الأسئلة الآتية:

أ- إذا علمت أن العدد الذري لعنصر ما يساوي 14، احسب ما يأتي:

عدد البروتونات= 14 **عدد الإلكترونات= 14**

ب- فسر العبارات الآتية:

1- كتلة الذرة تساوي تقريباً كتلة النواة.

الإجابة: لأن كتلة الإلكترونات قليلة جدًا بالمقارنة بكتل البروتونات والنيوترونات الموجودة في النواة

2- الذرة متعادلة كهربائياً.

الإجابة: لأن عدد البروتونات الموجبة = عدد الإلكترونات السالبة

ج – توقع ماذا يحدث لو أن:

-استخدام كل بلد في العالم رموزه الكيميائية الخاصة به للتعبير عن العناصر الكيميائية.

الإجابة: سيصعب التواصل بين الدول خصوصًا في مجالات الصناعة والأدوية والأغذية وغيرها

الأسبوع	الدرس	التاريخ
2	ما المركبات	2025/9/08م

تعليمات
اختر الإجابة الصحيحة لكل من الأسئلة من 1 إلى 5 وذلك بوضع علامة × داخل المربع المجاور للإجابة الصحيحة.

1 **أي العبارات الآتية يُعد وصفاً للجزيء؟**

- ☐ يحتوي الجزيء على ذرة واحدة
- ☐ الجزيء هو الجزء الأصغر لبعض الذرات
- ☐ الجزيء يُمثل أصغر وحدة بنائية للمادة
- ☒ يحتوي الجزيء على ذرتين أو عدة ذرات مترابطة كيميائياً

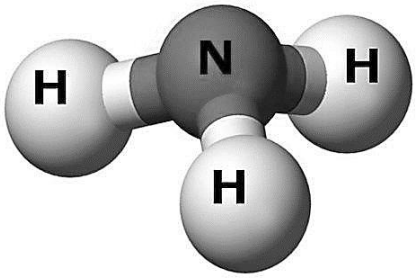
2 **لماذا يستخدم الكيميائيون نماذج الجزيئات؟**

- ☐ لأن الجزيئات كبيرة جداً
- ☒ لأن الجزيئات متناهية في الصغر
- ☐ لأن النماذج أكثر دقة من الجزيئات نفسها
- ☐ لأن المجهر الضوئي اللازم لمشاهدتها مرتفع الثمن

3 **أي المصطلحات الآتية يمثله جسيم الميثان CH_4؟**

- ☐ ذرة
- ☐ مخلوط
- ☐ جزيء من ذرات متشابهة
- ☒ جزيء من ذرات ليست كلها متشابهة

4 أي المصطلحات الآتية يُمثله الشكل المجاور؟



- ☐ ذرة
- ☐ مخلوط
- ☐ جزيء من ذرات متشابهة
- ☒ جزيء من ذرات ليست كلها متشابهة

5 أي مما يلي يُمثل جزيء عنصر؟

- ☒ Cl_2
- ☐ H_2O
- ☐ NH_3
- ☐ CO_2

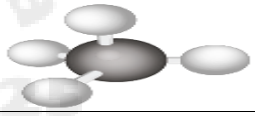
6 أي المصطلحات الآتية تمثل الصيغة H_2؟

- ☐ ذرة
- ☐ مخلوط
- ☒ جزيء من ذرات متشابهة
- ☐ جزيء من ذرات ليست كلها متشابهة

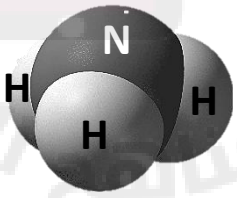
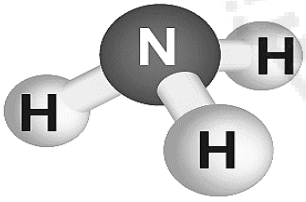
almanahj.com/qa 2026 2025 موقع المناهج القطرية

6	من خلال دراستك لموضوع المركبات والجزيئات، أجب عن الأسئلة الآتية:

أ- حدد أي من الرموز والنماذج الآتية يمثل عنصرًا وأيها يمثل مركبًا بوضع إشارة √ في المكان المناسب.

الرمز / الصيغة الكيميائية	عنصر	مركب
O_2	✓	
NH_3		✓
	✓	
		✓

ب- قارن بين النموذجين الذريين من خلال الجدول أدناه.

النموذج		
نوع النموذج	ملء الفراغ	الكرة والعصا
تمتلك عصياً / تتلامس	تتلامس الذرات في النموذج	تمتلك عصيًا تمثل الروابط بين الذرات

الأسبوع	الدرس	التاريخ
2	هل جزيئات المادة الواحدة متماثلة أينما وجدت؟	2025/9/09م

تعليمات	
اختر الإجابة الصحيحة لكل من الأسئلة من 1 إلى 5 وذلك بوضع علامة × داخل المربع المجاور للإجابة الصحيحة.	

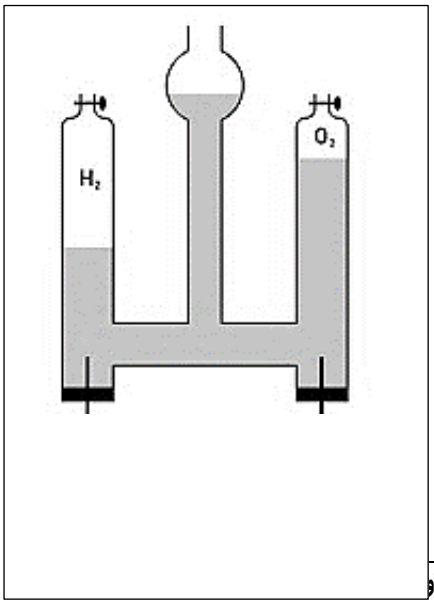
1 أي العبارات الآتية يُعد وصفاً لجزيء الماء H_2O؟

- ☐ يحتوي الجزيء على ذرة واحدة من الهيدروجين
- ☒ يحتوي الجزيء على ذرتين من الهيدروجين وذرة من الأكسجين
- ☐ يحتوي الجزيء على ذرتين من الأكسجين وذرة من الهيدروجين
- ☐ يحتوي الجزيء على ذرتين من الأكسجين وذرتين من الهيدروجين

2 كم نسبة ذرتي الهيدروجين والأكسجين في جزئ الماء؟

- ☐ 1:1
- ☐ 2:2
- ☐ 2:3
- ☒ 1:2

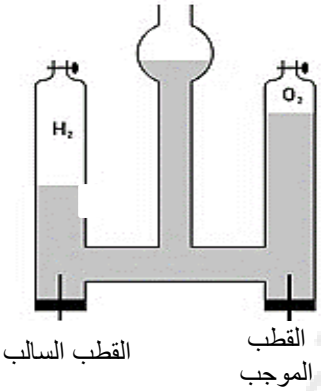
3 ما النسبة بين حجم الغاز الناتج عند القطب السالب والموجب؟



- ☐ 1:1
- ☐ 2:1
- ☐ 3:1
- ☒ 1:2

4	من خلال دراستك لموضوع هل جزيئات المادة الواحدة متماثلة أينما وجدت؟

أ- يوضح الشكل المجاور جهاز التحليل الكهربائي للماء (فولتاميتر هوفمان)، ادرس الشكل جيدًا ثم أجب عن الأسئلة الآتية:



1- فيم يستخدم الجهاز الموضح في الشكل المجاور؟

الإجابة: فصل مكونات الماء إلى غازي الأكسجين والهيدروجين

2- أي قطب ينتج عنده غاز الأكسجين؟ أي قطب ينتج عنه الهيدوجين؟

الإجابة: الأكسجين عند القطب الموجب – الهيدروجين عند القطب السالب

3- ما العلاقة بين حجم غاز الأكسجين وحجم غاز الهيدروجين عند القطبين؟

الإجابة: حجم غاز الهيدروجين ضعف حجم غاز الأكسجين

ب-يوضح الجدول نتائج تمثل كتل جزيئات الجلوكوز (الكربون-الهيدروجين-الأكسجين):

العينة	الكربون (g)	الهيدروجين (g)	الأكسجين (g)
1	7.8	1.3	10.4
2	4.8	0.8	6.4

1- مستخدمًا العمليات الحسابية ، حدد النسبة بين العناصر المكوّنة لكل عينة.

الإجابة: نقوم بقسمة كتل العناصر في كل عينة على الكتلة الأصغر بينهم

العناصر الكربون الهيدروجين الأكسجين

العينة 1: (7.8 ÷ 1.3 = 6) (1.3 ÷ 1.3 = 1) (10.4 ÷ 1.3 = 8)

العينة 2: (4.8 ÷ 0.8 = 6) (0.8 ÷ 0.8 = 1) (6.4 ÷ 0.8 = 8)

2- هل النسبة بين العناصر في العينتين متماثلة أم غير متماثلة؟

الإجابة: نعم

الأسبوع	الدرس	التاريخ
3	ما التفاعل الكيميائي؟	2025/9/14م

تعليمات	اختر الإجابة الصحيحة لكل من الأسئلة من 1 إلى 5 وذلك بوضع علامة × داخل المربع المجاور للإجابة الصحيحة.

1 أي التغيرات الآتية يعد تغيراً كيميائياً؟

- ☐ تجمد الماء
- ☐ انصهار الثلج
- ☒ اشتعال عود الثقاب
- ☐ تكثيف بخار الماء

2 أي مما يلي يُعد مثالاً على تغير فيزيائي؟

- ☐ احتراق عود الثقاب
- ☒ انصهار الشمع
- ☐ طهي الطعام
- ☐ تعفّن الفاكهة

3 لماذا يعتبر حرق شريط المغنيسيوم تغيراً كيميائياً؟

- ☐ لأنه يعود إلى حالته الأصلية بعد التفاعل
- ☐ لأنه تفاعل قابل للانعكاس
- ☐ لأنه لا ينتج مادة جديدة
- ☒ لأنه ينتج مادة جديدة

4 أي مما يلي يُعد مثالاً على تغير كيميائي؟

- ☐ انصهار الجليد
- ☒ حرق النفايات
- ☐ فصل الرمل عن الحديد
- ☐ تغير طول قطعة من المطاط

5	بعد دراستك لموضوع التغيرات الكيميائية، أجب عن الأسئلة الآتية:

أ- صنّف العمليات الموضحة في الجدول أدناه إلى تغير كيميائي أو تغير فيزيائي بوضع إشارة √ أمام نوع التغير المناسب.

العملية	نوع التغير	
	كيميائي	فيزيائي
صدأ الحديد	✓	
احتراق الخشب	✓	
انصهار المثلجات		✓
تعفن الفاكهة	✓	
غليان الماء		✓
اشتعال الألعاب النارية	✓	
خليط من برادة الحديد ومسحوق الكبريت(خلط فقط)		✓

ب.ما الفرق بين التغير الكيميائي والتغير الفيزيائي؟

الإجابة: التغير الفيزيائي يتضمن تغير في شكل أو حالة المادة

التغير الكيميائي يتضمن تكوين مواد جديدة مختلفة عن المواد الأصلية

ج. لخّص الأدلة المرئية التي تشير إلى حدوث تغيّر كيميائي.

الإجابة:

1- تكوّن راسب
2- تغير اللون
3- توهّج أو إضاءة
4- تغير درجة الحرارة
5- تصاعد غاز أو فقاعات

6	بعد دراستك لموضوع التفاعلات الكيميائية، أجب عن السؤال الآتي:

فسر العبارات الآتية تفسيرًا علميًا صحيحًا.

1- الانصهار لا يعد تغير كيميائي.

الإجابة: لأنه لا يؤدي إلى تكوين مواد جديدة ويتضمن تغير في حالة المادة فقط

2- احتراق الخشب لا يعد تغير فيزيائي.

الإجابة: لأنه ينتج مواد جديدة مختلفة عن المادة الأصلية

3- ـ تفاعل عنصري الكلور والصوديوم، لا يمكن أن ينتج مركب أكسيد الصوديوم.

الإجابة: وذلك لأن التفاعل الكيميائي يتضمن إعادة ترتيب للذرات فقط، ولأن عنصر الأكسجين غير موجود في المواد المتفاعلة

الأسبوع	الدرس	التاريخ
3	ماذا يحدث في التفاعل الكيمائي؟ ما أنواع التفاعلات الكيميائية؟ كيف نعبر عن التفاعل الكيميائي؟	25-21 2025-9

تعليمات
اختر الإجابة الصحيحة لكل من الأسئلة من 1 إلى 5 وذلك بوضع علامة × داخل المربع المجاور للإجابة الصحيحة.

1 **ماذا ينتج عن تفاعل الفلز مع الأكسجين؟**

- [x] أكسيد الفلز
- [ ] كربونات الفلز
- [ ] هيدروكسيد الفلز
- [ ] غاز الهيدروجين

2 **ما الصيغة العامة لتفاعل التفكك الحراري؟**

- [ ] مواد ناتجة ← (ضوء وطاقة حرارية) وقود + أكسجين
- [x] مواد ناتجة ← (طاقة حرارية) مواد متفاعلة
- [ ] أكسيد المادة المتفاعلة ← المادة المتفاعلة + أكسجين
- [ ] ملح + ماء ← حمض + قاعدة

3 **ماذا تُمثل المادة المُشار لها بالرمز X في المعادلة الآتية؟**

أكسيد النحاس ← X + نحاس

- [ ] الماء
- [ ] حمض الكبريتيك
- [ ] غاز الهيدروجين
- [x] غاز الأكسجين

4	بعد دراستك لموضوع التفاعلات الكيميائية وكيف يتم التعبير عنها ، أجب عن الأسئلة الآتية:

أ.حدد المواد المتفاعلة والمواد الناتجة ونوع التفاعل في المعادلات الآتية.

-1 ثاني أكسيد الكربون + بخار ماء $\xrightarrow{\text{ضوء وطاقة حرارية}}$ إيثان + أكسجين

نوع التفاعل	المواد المتفاعلة	المواد الناتجة
احتراق	الايثان والأكسجين	ثاني أكسيد الكربون وبخار الماء

-2 أكسيد المغنيسيوم + ثاني أكسيد الكربون $\xrightarrow{\text{طاقة حرارية}}$ كربونات المغنيسيوم

نوع التفاعل	المواد المتفاعلة	المواد الناتجة
تفكك حراري	كربونات المغنيسيوم	أكسيد المغنيسيوم وثاني أكسيد الكربون

ب. اكتب المعادلة اللفظية للتفاعلات الآتية ونوع التفاعل.

1- تفاعل الألومنيوم مع الأكسجين لينتج أكسيد الألومنيوم.

المعادلة اللفظية:

الإجابة: أكسيد الألمنيوم ⟹ الأكسجين + الألمنيوم

نوع التفاعل:

الإجابة: أكسدة

2- تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد البوتاسيوم لينتج كلوريد البوتاسيوم والماء.

المعادلة اللفظية:

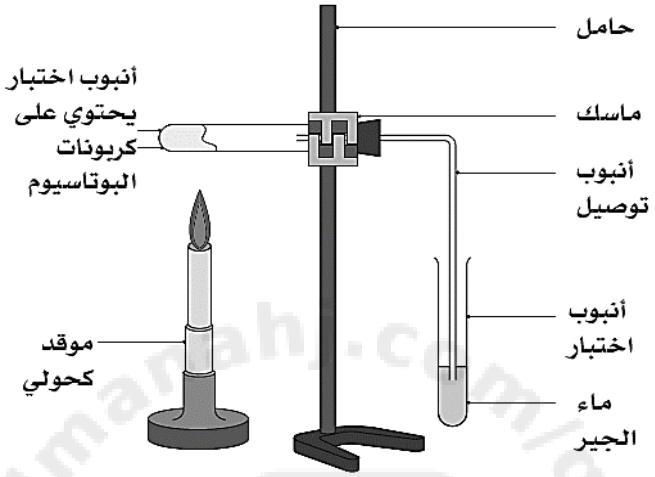
الإجابة: الماء + كلوريد البوتاسيوم ⟹ هيدروكسيد البوتاسيوم + حمض الهيدروكلوريك

نوع التفاعل:

الإجابة: تعادل

5	

الشكل أدناه يُمثل تنفيذ إحدى أنواع التفاعلات الكيميائية، ادرسه جيدًا لتجيب عن الأسئلة التي تليه:



1- ما نوع التفاعل الذي يحدث في الشكل أعلاه؟

الإجابة: **تفكك حراري**

2- ما الغاز الناتج من التفاعل الناتج في الشكل أعلاه؟

الإجابة: **ثاني أكسيد الكربون**

3- كيف يمكنك الكشف عن الغاز الناتج من التفاعل الكيميائي الموضح في الشكل أعلاه؟

الإجابة: **من خلال ملاحظة تغير لون ماء الجير (يصبح متعكّر)**

6	بعد دراستك لموضوع التفاعلات الكيميائية، أجب عن السؤال الآتي:

صنّف التفاعلات الموضحة في الجدول أدناه إلى نوعها وذلك بوضع إشارة √ أمام نوع التفاعل المناسب.

الأمثلة	أكسدة	احتراق	تفكك حراري	تعادل
تفاعل يطلق طاقة على شكل ضوء		✓		
الصدأ الذي تتعرض له بعض المعادن	✓			
معجون الأسنان المستخدم للحد من الحموضة				✓
تسخين كربونات الكالسيوم لتكوين أكسيد الكالسيوم وثاني أكسيد الكربون			✓	

الأسبوع	الدرس	التاريخ
4	تركيب الجهاز الدوري	2025-10-2 9-28

تعليمات اختر الإجابة الصحيحة لكل من الأسئلة من 1 إلى 3 وذلك بوضع علامة × داخل المربع المجاور للإجابة الصحيحة.

1 **أي الأجزاء الآتية مسؤول عن ضخ الدم إلى كافة أنحاء الجسم؟**

- ☐ الرئتان
- ☒ القلب
- ☐ الأوعية الدموية
- ☐ الشعيرات الدموية

2 **أين يتجه الدم عندما يُضخ من الجانب الأيمن للقلب؟**

- ☒ الرئتين
- ☐ الشريان الأبهر
- ☐ الجانب الأيسر من القلب
- ☐ الأوعية الدموية في الدماغ

3 **ما عدد الحجرات التي يتكون منها القلب؟**

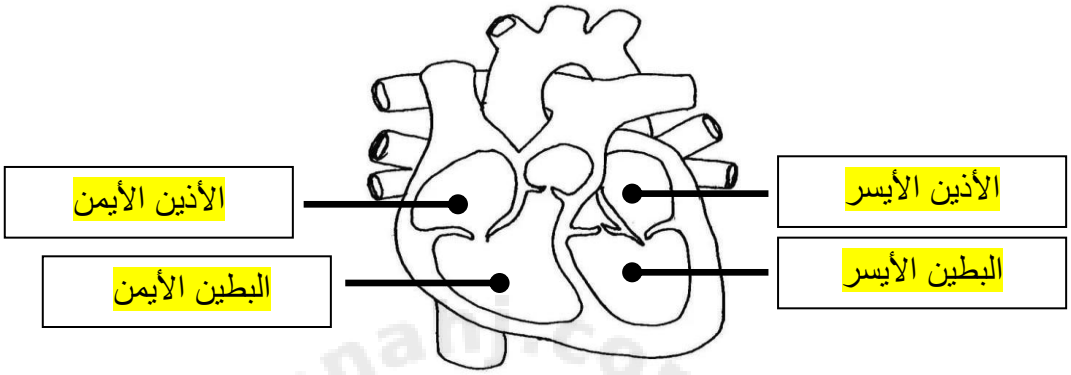
- ☐ 1
- ☐ 2
- ☒ 4
- ☐ 6

4 **أي حجرات القلب يحتوي على كمية أكبر من الأكسجين؟**

- ☐ الأذين الأيمن فقط
- ☐ البطين الأيمن فقط
- ☐ الأذين الأيمن والبطين الأيمن
- ☒ الأذين الأيسر والبطين الأيسر

5	بعد دراستك لموضوع تركيب القلب، أجب عن الأسئلة الآتية:

أ. حدد على الشكل أدناه أسماء الحُجرات القلبية.



ب. أكمل الجدول الآتي فيما يخص الحُجرات القلبية.

اسم الحُجرة القلبية	الوصف
البطين الأيسر	يندفع منها الدم إلى كافة أنحاء الجسم
الأذين الأيسر	يصب فيها الدم القادم من الرئتين
البطين الأيمن	تضخ الدم إلى الرئتين
الأذين الأيمن	يصل إليها الدم من جميع أنحاء الجسم

ج. فسر العبارات الآتية:

1- يوصف القلب بأنه مضخة مزدوجة، فسر ذلك.

الإجابة: وذلك لأنه يتم ضخ الدم من البطين الأيمن إلى الرئتين

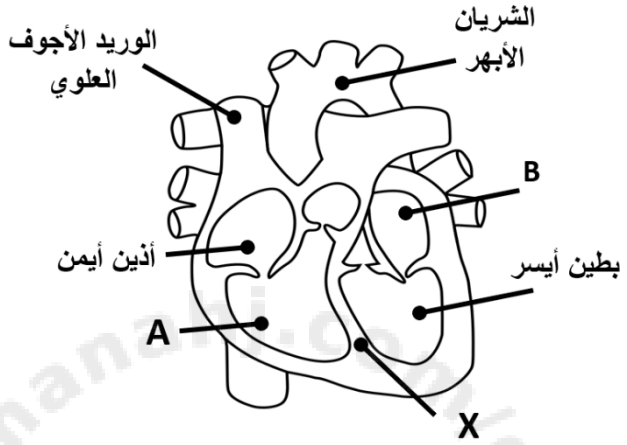
و يضخ أيضًا من البطين الأيسر إلى كافة أنحاء الجسم

2- سُمك جدار البطين الأيسر أكبر من سُمك جدار البطين الأيمن.

الإجابة: وذلك لأنه يضخ الدم إلى كافة أنحاء الجسم

6	بعد دراستك لموضوع تركيب القلب، أجب عن الأسئلة الآتية:

الشكل أدناه يُمثل مخطط لقلب الإنسان، ادرسه جيدًا ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:



1- أي الحجرات يضخ الدم إلى كافة أنحاء الجسم؟

الإجابة: **البطين الأيسر**

2- أي الحجرات يستقبل الدم القادم من الجسم؟

الإجابة: **الأذين الأيمن**

3- ما اسم الوعاء الدموي الذي يحمل الدم القادم من الجسم إلى القلب؟

الإجابة: **الوريد الأجوف العلوي والسفلي**

4- ما اسم الوعاء الدموي الذي ينقل الدم من القلب إلى كافة أنحاء الجسم؟

الإجابة: **الشريان الأبهر**

5- حدد اسم الجزء المُشار له بالرمز X ووظيفته.

اسم الجزء: **الحاجز القلبي (أو الحاجز بين البطينين)**

وظيفة الجزء: **منع اختلاط الدم بين جانبي القلب**

6- صِف كمية الأكسجين التي يحملها الدم الموجود في الحجرتين A و B.

الإجابة: **في الحجرة A يكون الدم قادم من الجسم (مؤكسج بنسبة قليلة)**

في الحجرة B يكون الدم قادم من الرئتين (مؤكسج بنسبة عالية)

7	بعد دراستك لموضوع تركيب الجهاز الدوري، أجب عن الأسئلة الآتية:

أكمل الجدول الآتي لتوضيح وظائف تراكيب الجهاز الدوري:

اسم الجزء	الوظيفة
البطين الأيسر	ضخ الدم إلى كافة أنحاء الجسم
الشريان الأبهر	يحمل الدم المؤكسج بنسبة عالية إلى جميع أجزاء الجسم
الشريان الرئوي	يحمل الدم من القلب إلى الرئتين
الحاجز القلبي أو الحاجز بين البطينين	يمنع اختلاط الدم نوعي الدم في القلب
الصمامات	تسمح بحركة الدم في اتجاه واحد
الوريدان الأجوفان العلوي والسفلي	يحمل الدم من جميع أجزاء الجسم إلى القلب
الاذين الأيسر	يستقبل الدم القادم من الرئتين

الأسبوع	الدرس	التاريخ
5	ما تركيب الأوعية الدموية	9-5 2025-10

تعليمات اختر الإجابة الصحيحة لكل من الأسئلة من 1 إلى 4 وذلك بوضع علامة × داخل المربع المجاور للإجابة الصحيحة.

1 **أي من الآتي يُعد أحد وظائف الشعيرات الدموية؟**

- ☐ نقل الدم المؤكسج من القلب الى انحاء الجسم
- ☐ نقل الدم غير المؤكسج باتجاه القلب
- ☒ تبادل المواد مع الخلايا
- ☐ ضخ الدم

2 **أي ما يأتي تتميز به الشرايين؟**

- ☐ جدرانها رقيقة
- ☒ جدرانها سميكة ومرنة
- ☐ تتكون من طبقة واحدة
- ☐ تحوي بداخلها صمامات

3 **أي ما يأتي تتميز به الأوردة؟**

- ☐ جدرانها رقيقة
- ☐ تتكون من طبقة واحدة
- ☒ تحوي بداخلها صمامات
- ☐ جدرانها تتكون من خلية واحدة

4 **أي الأوعية الدموية الآتية يكون جداره رقيق جدًا؟**

- ☐ الشرايين
- ☐ الأوردة
- ☒ الشعيرات الدموية
- ☐ الوريد الأجوف العلوي

5 **أي ما يأتي يُفسر وجود الصمامات داخل الأوردة؟**

- ☐ لزيادة سمكها
- ☐ لإكسابها المرونة
- ☐ للعمل على تخثّر الدم
- ☒ لكي يسير الدم في اتجاه واحد

6 **أي الأجزاء الآتية يحوي دم مؤكسج بنسبة عالية؟**

- ☐ الوريد الأجوف
- ☒ الوريد الرئوي
- ☐ الشريان الرئوي
- ☐ البطين الأيمن

6	**بعد دراستك لموضوع تركيب الجهاز الدوري، أجب عن الأسئلة الآتية:**

أ. أكمل جدول المقارنة الآتي لتوضيح ملاءمة الأوعية الدموية لوظيفتها.

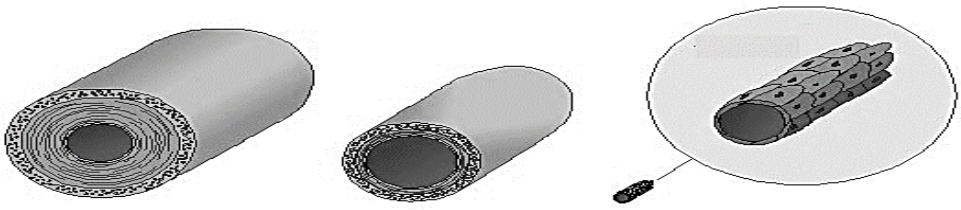
وجه المقارنة / الوعاء الدموي	الشرايين	الأوردة	الشعيرات الدموية
الملاءمة لأداء الوظيفة	جدرانها سميكة ومرنة	تحوي صمامات	جدرانها رقيقة بسُمك خلية واحدة

ب. اذكر ثلاث مواد يتم تبادلها في الدم والخلايا ويتم نقلها من خلال الجهاز الدوري.

1- الأكسجين 2- ثاني أكسيد الكربون 3- المواد الغذائية

4	بعد دراستك لموضوع الأوعية الدموية، أجب عن الأسئلة الآتية:

أ- حدد نوع الأوعية الدموية X,Y,Z أسفل كل منها في الشكل أدناه.



(X) (Y) (Z)

(X): شريان (Y): وريد (Z): شعيرة دموية

ب- قارن بين أنواع الأوعية الدموية من خلال الجدول الآتي:

وجه المقارنة	الشرايين	الأوردة	الشعيرات الدموية
نوع الدم الذي تحمله	مؤكسج بنسبة عالية	مؤكسج بنسبة أقل	كلا نوعي الدم
اتجاه نقل الدم	من القلب إلى باقي أجزاء الجسم	من أجزاء الجسم إلى القلب	من وإلى الخلايا
وجود الصمامات	لا	نعم	لا
سُمك الجدار	سميكة	أقل سُمكًا من الشرايين	رقيقة جدًا بسُمك خلية واحدة