

أوراق عمل ابن خلدون لاختبار منتصف الفصل غير مجابة



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: 12:18:45 2025-10-18

ملفات اكتب للمعلم اكتب 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

المزيد من مادة علوم:

إعداد: مدرسة ابن خلدون

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الثامن



صفحة المناهج القطرية على فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

ملخص قصير للوحدة الأولى طبيعة المادة ومكوناتها

1

أوراق عمل مجمع الفرقان لاختبار منتصف الفصل غير مجابة

2

ملخص قصير للوحدة الثانية التغيرات الكيميائية

3

حل أسئلة الكتاب المدرسي الوحدات الأولى والثانية والثالثة

4

ملخص الوحدة الثانية التغيرات الكيميائية للدكتور رجب أبو البراء

5

ورقة عمل رقم (1)

الاسم: - الصف: - الثامن -

السؤال الأول: اختر العبارة الصحيحة:

1- ما هو النموذج الذري الذي اعتبر الذرة كرة صلبة مصمتة؟

1- نموذج طومسون 2- نموذج دالتون 3- نموذج رذرفورد 4- نموذج بور

2- من هو العالم الذي اكتشف النيوترون؟

1- جيمس تشادويك 2- طومسون 3- رذرفورد 4- جون دالتون

3- أي جسيمات الذرة يحمل شحنة سالبة؟

1- الإلكترون 2- البروتون 3- النيوترون 4- النواة

4- أي جسيمات الذرة يحمل شحنة موجبة؟

1- الإلكترون 2- البروتون 3- النيوترون 4- الذرة

5- إذا كان العدد الذري لذرة الصوديوم يساوي 11، كم عدد البروتونات الموجودة في نواته؟

1 - 22 2- 11 3- 10 4- 5

6- من العالم مكتشف الإلكترون:

1- طومسون 2- رذرفورد 3- نيلز بور 4- دالتون

7- ما هو النموذج الذري المتبع في الوقت الحالي؟

1- نموذج طومسون 2- نموذج دالتون 3- نموذج رذرفورد 4- نموذج بور

8- أي من الرموز التالية هي رمز عنصر الكاديوم مكتوب بطريقة سليمة؟

Cd -4

cd -3

cD -2

CD - 1

السؤال الثاني: قارن بين نموذج كل من:

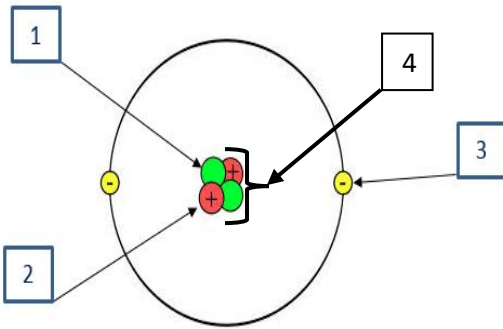
العالم دالتون	العالم طومسون

السؤال الثالث: تتكون المادة من ذرات متناهية الصغر وتحتوي كل

ذرة على جسيمات أصغر تختلف في

كتلتها وشحنتها، بناء على ذلك تأمل الشكل الذي

أمامك وأكمل الجدول التالي: -



رقم الجسيم	الاسم	الشحنة
1		
2		
3		
4		

اكتب العدد الذري لذرة العنصر التي في الشكل:

السؤال الرابع: -بم تفسر

1- معظم كتلة الذرة تتركز في النواة.....

2- النواة موجبة الشحنة:

3- الذرة متعادلة كهربيا:

4- يستحيل أن يمتلك عنصر عددا ذريا يساوي 22.5



ورقة عمل رقم (2)

الاسم: الصف: - الثامن -

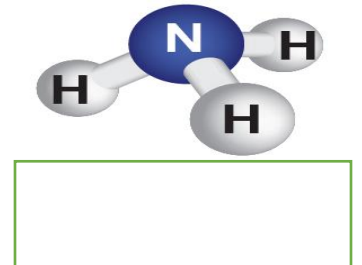
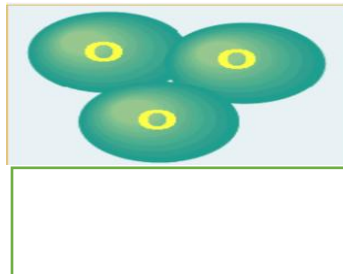
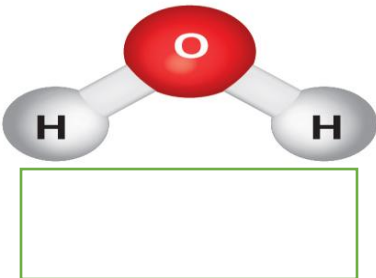
السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة: -

- 1- أي جسيمات الذرة يحمل شحنة موجبة؟
 - 1 - الإلكترون
 - 2 - البروتون
 - 3 - النيوترون
 - 4 - النواة
- 2- إذا كان العدد الذري لذرة الصوديوم يساوي 11 كم عدد البروتونات الموجودة في نواته؟
 - 1 - 22
 - 2 - 11
 - 3 - 10
 - 4 - 5
- 3- يتكون من ذرتين أو أكثر من نفس النوع من الذرات مترابطة معا؟
 - 1- الذرة
 - 2- جزيء العنصر
 - 3- جزيء المركب
 - 4- النيوترون
- 4- يتكون من ذرتين أو أكثر من ذرات عناصر مختلفة مترابطة معا بروابط كيميائية؟
 - 1- الذرة
 - 2- جزيء العنصر
 - 3- جزيء المركب
 - 4- النيوترون

السؤال الثاني: عرف كل من

- الذرة:
- العدد الذري:
- المركب:
- العنصر:

السؤال الثالث: حدد أي النماذج التالية هي لعنصر وأيها لمركب؟



السؤال الرابع: فسر؟

1- يعتبر جزئ السكر جزئ مركب بينما جزئ الهيدروجين جزئ عنصر

2- يستخدم العلماء جميعهم الرموز الكيميائية نفسها لتمثيل العناصر.

3- يلجأ العلماء لبناء نماذج الجزيئات

السؤال الخامس: أكمل الفراغات في الجداول التالية

استخدم العدد الذري لحساب عدد البروتونات والإلكترونات الموجودة في ذرة العنصر. أكمل الجدول الآتي:

العنصر	العدد الذري	عدد البروتونات في ذرة واحدة	عدد الإلكترونات في ذرة واحدة
الألومنيوم	13		
الكلور			17
الحديد	26		
الذهب		79	

العنصر	الرمز الكيميائي	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات	العدد الذري
الفلور	F	9	10	9	
السيليكون	Si	14	14	14	
التيتانيوم	Ti	22	26	22	

السؤال السادس: يستخدم العلماء نماذج مختلفة لنماذج الجزيئات منها نموذج ملء الفراغ ونموذج الكرة والعصا، قارن بينهما من حيث الشكل الخارجي:

نموذج ملء الفراغ	نموذج الكرة والعصا

ورقة عمل (3)

الاسم: الصف: - الثامن -

السؤال الأول: - اختر الإجابة الصحيحة: -

1- إذا كان جزئ الماء في دولة قطر يتكون من ذرتين هيدروجين وذرة اكسجين، مم يتكون جزئ الماء في القارة المتجمدة القطبية؟

1 - ذرتين هيدروجين وذرة اكسجين 2- ذرتين هيدروجين وذرتين اكسجين

3 - ذرة هيدروجين وذرة اكسجين 4- ذرة هيدروجين وذرتين اكسجين

2- إذا كان حجم الأكسجين الناتج من عملية التحليل الكهربائي للماء يساوي 10 مل كم يكون حجم الهيدروجين الناتج؟

1 - 10 مل 2- 5 مل 3- 20 مل 4- 15 مل

3- أي مما يلي يعد تغير كيميائي؟

1- انصهار الثلج 2- احتراق الخشب 3- تبخر الماء 4- تكثيف بخار الماء

4- أي مما يلي يعد تغير فيزيائي؟

1- انصهار الثلج 2- احتراق الخشب 3- صدأ الحديد 4- عفن الفواكه

السؤال الثاني: - الشكل التالي يوضح الجهاز المستخدم في عملية

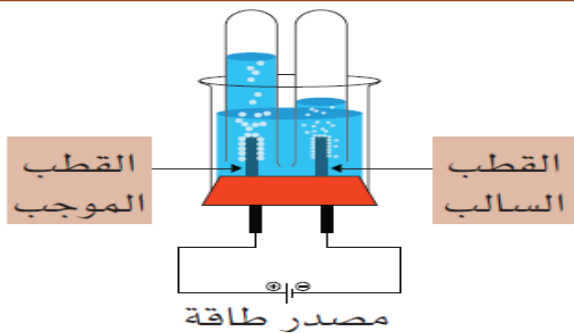
التحليل الكهربائي للماء.

1- ما الغاز المتصاعد عند القطب السالب وما الغاز المتصاعد

عند القطب الموجب؟

2- ما الذي تبينه هذه التجربة؟

.....



3- إذا كان الغاز المتصاعد عند القطب السالب حجمه 30 مل، كم يكون حجم الغاز المتصاعد عند القطب

.....الموجب؟

السؤال الثالث: - صنف التغيرات التالية الى تغيرات فيزيائية وتغيرات كيميائية .

بدأ الحديد - عفن الفواكه - انصهار الثلج - طهي البيضة - تبخر الماء - قطع ورقه - طحن الحديد - احتراق السكر - عصر الفواكه - خلط الزيت والماء

[illegible]

ورقة عمل 4

السؤال الأول اختر الإجابة الصحيحة: -

(1) يتفاعل الوقود مع الأكسجين وينتج ثاني أكسيد الكربون وماء والطاقة الحرارية والضوء، ما نوع هذا التفاعل؟

- A. احتراق B. أكسدة C. تعادل D. تفكك حراري

(2) ما ناتج التفاعل في المعادلة أمامك؟



- A. ثاني أكسيد الكربون B. أكسيد الخاصين C. أكسجين D. خاصين

(3) من الأدلة على حدوث التفاعل الكيميائي؟

- A. تغير الملمس B. تغير الحجم C. تغير الشكل D. تغير اللون

(4) ماذا ينتج عن تفاعل التعادل؟

- A. ملح B. ملح C. ملح + ماء D. أكسيد المادة

(5) ما العنصر الذي يتفاعل مع الفلزات لإنتاج أكسيد الفلز؟

- A. الهيليوم B. الهيدروجين C. النيتروجين D. الأكسجين

(6) أي من التالي يعد مثالا على تفاعل احتراق؟

- A. صدأ الحديد B. تعفن الفواكه C. تجمد الماء D. احتراق الوقود

(7) كم عدد المواد المتفاعلة التي تتفكك أثناء تفاعل التفكك الحراري؟

- A. مادة واحدة B. مادتين C. ثلاث مواد D. أربع مواد

(8) ما الناتج المشترك لجميع تفاعلات الاحتراق؟

- A. أكسيد المادة B. ملح + ماء C. حرارة + ضوء D. كلوريد المادة

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية:

أ. اذكر ثلاثة أدلة على حدوث التغير الكيميائي؟

.....

.....

.....

ب. يلاحظ أحد الطلبة مادة تتعرض لتغير ما، حيث تغير لون المادة وأطلقت طاقة على هيئة حرارة وضوء.

1- حدد: هل هذا التغير كيميائي أم فيزيائي؟

.....

2- صف الدليل على صحة اجابتك في الجزء 1.

.....

السؤال الثالث: أ - اكتب نوع التفاعل الكيميائي: -

نوع التفاعل	معادلة التفاعل الكيميائي
	كلوريد البوتاسيوم + ماء \longrightarrow حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد البوتاسيوم
	أكسيد الكالسيوم + ثاني أكسيد الكربون $\xrightarrow{\text{تسخين}}$ كربونات الكالسيوم
	أكسيد الحديد \longrightarrow حديد + أكسجين
	ثاني أكسيد الكربون + بخار الماء $\xrightarrow{\text{ضوء وحرارة}}$ غاز الميثان + أكسجين

ب- فسر/ تتساوي كتلة المواد المتفاعلة مع كتلة الموا الناتجة في التفاعل الكيميائي ؟

.....

السؤال الرابع:- اكتب المعادلات اللفظية الآتية وبين نوع التفاعل الكيميائي لكل معادلة: -

1- يتفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد الصوديوم لينتج ملح ماء

المعادلة اللفظية: -

.....

نوع التفاعل: -

المواد المتفاعلة:

المواد الناتجة:

2- يتم تسخين كربونات البوتاسيوم لينتج أكسيد البوتاسيوم وثاني أكسيد الكربون

المعادلة اللفظية: -

.....

نوع التفاعل: -

.....

المواد المتفاعلة:

المواد الناتجة:

ورقة عمل (5)

الاسم: - الصف: - الثامن -

السؤال الأول؟ اختر الإجابة الصحيحة: -

(1) أي حجرات القلب يستقبل الدم غير المؤكسج من أجزاء الجسم؟

A. الأذين أيمن B. الأذين أيسر C. البطين أيمن D. البطين أيسر

(2) ما وظيفة البطين الأيسر؟

A. يستقبل الدم غير المؤكسج من جميع أجزاء الجسم B. يضخ الدم المؤكسج إلى جميع أجزاء الجسم
C. يستقبل الدم المؤكسج من جميع أجزاء الجسم D. يضخ الدم غير المؤكسج إلى جميع أجزاء الجسم

(3) تشتمل أعضاء الجهاز الدوري على:

A. الرئة B. الكلية C. القلب والأوعية الدموية D. الكبد

(4) ما المسار الذي ينتقل فيه الدم في الدورة الدموية الصغرى؟

A. من القلب إلى الرئتين B. من الرئتين إلى القلب
C. من القلب إلى أجزاء الجسم D. من الرئتين إلى أجزاء الجسم

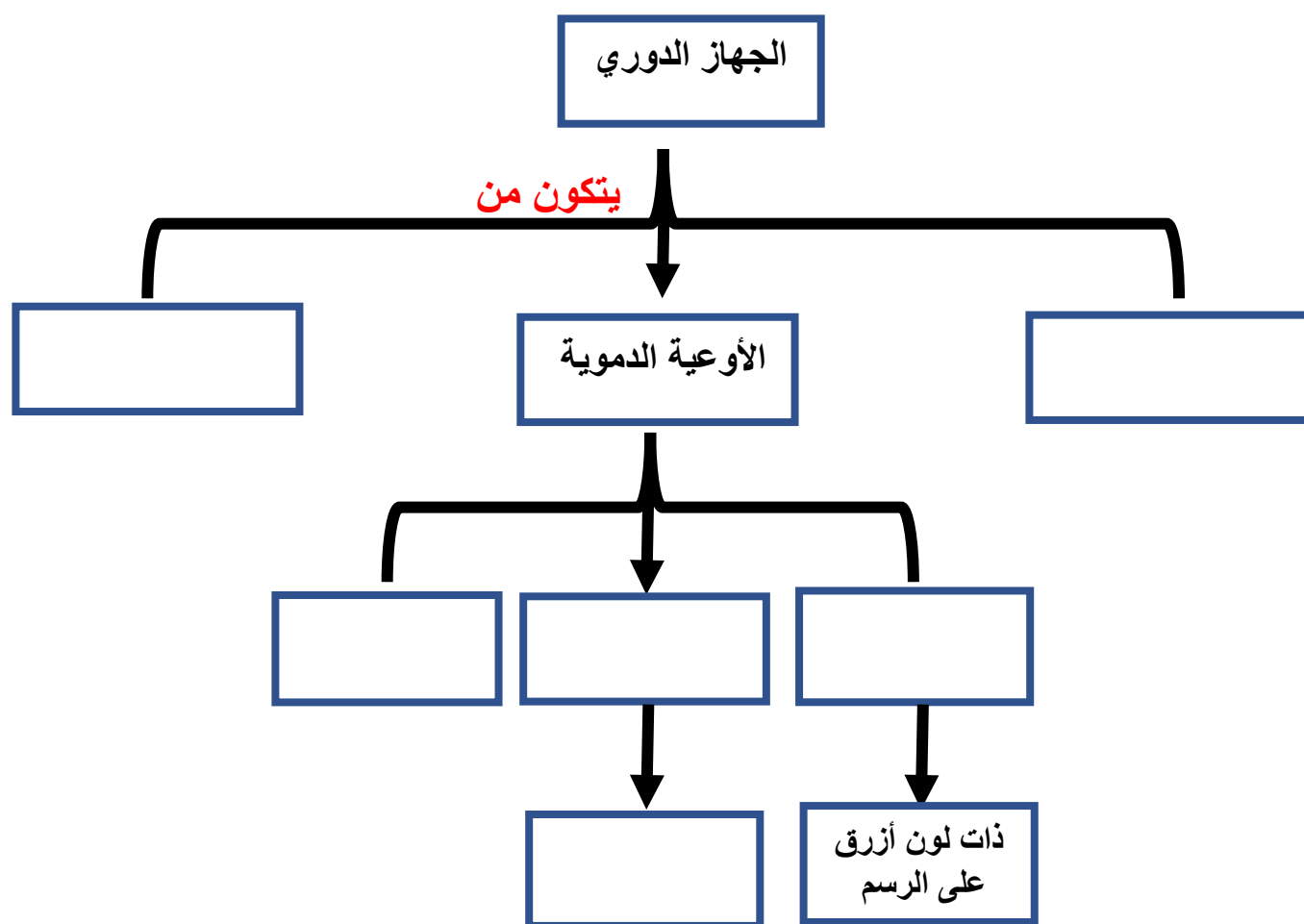
(5) ما عدد الحجرات التي يتكون منها القلب

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

السؤال الثاني: - قارن بين الدورة الدموية الصغرى والدورة الدموية الكبرى من حيث مسار الدم: -

الدورة الدموية الكبرى	الدورة الدموية الصغرى	
		مسار الدم فيها

1- أكمل المخطط الآتي كما هو مطلوب:



2- يتكون القلب من أربع حجرات رئيسية هي:

1 - 2 -

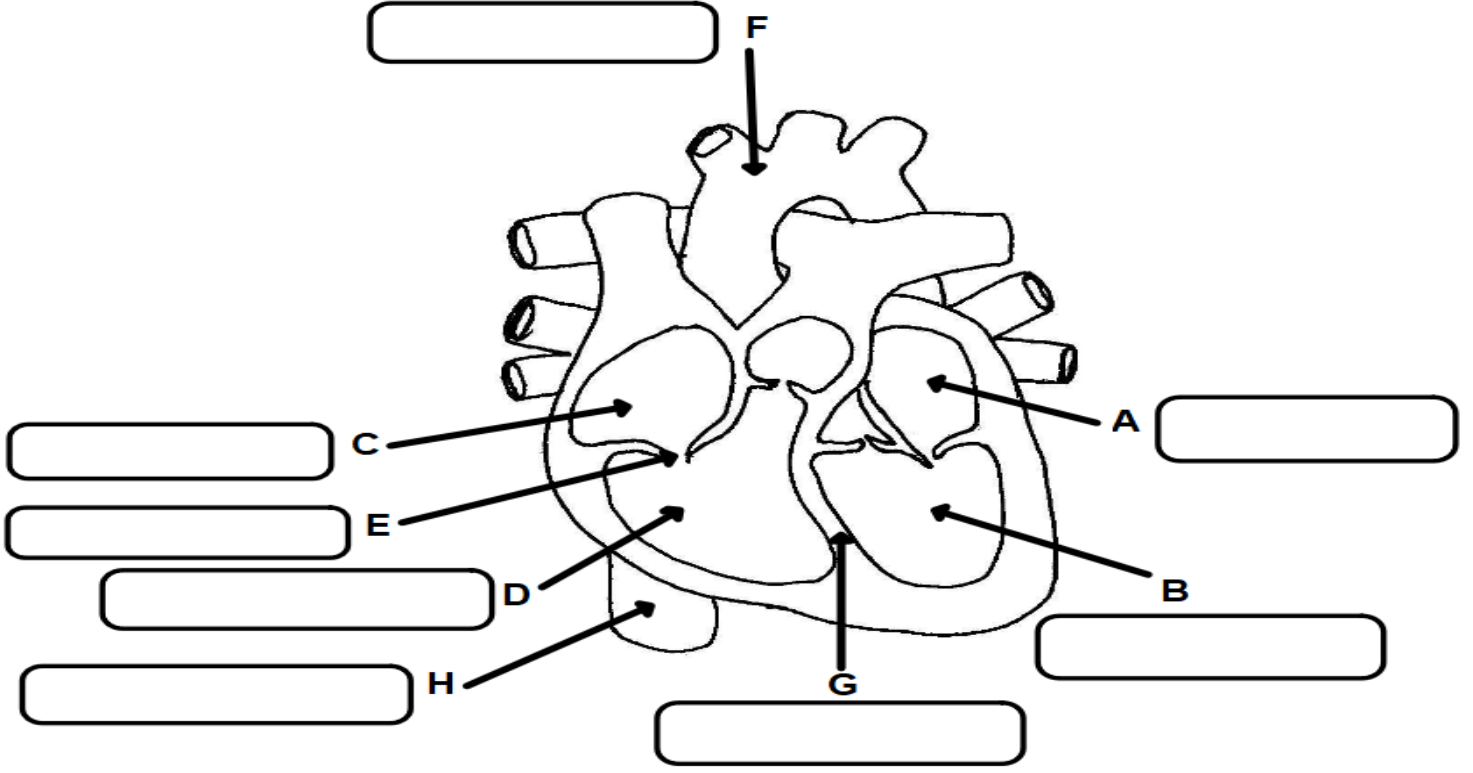
3 - 4 -

3 - اكتب وظيفة كل من: أ- القلب

ب- الأوعية الدموية:

ج- الدم:

السؤال الرابع: ادرس الشكل التالي جيدا ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:



الحرف	اسم الجزء	وظيفته
A		
B		
C		
D		
E		
F		
G		
H		

ورقة عمل رقم 6

الاسم: الصف:

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة: -

(1) أي حجرات القلب يستقبل الدم غير المؤكسج من أجزاء الجسم؟

A. الأذنين أيمن B. الأذنين أيسر C. البطين أيمن D. البطين أيسر

(2) ما وظيفة البطين الأيسر؟

A. يستقبل الدم غير المؤكسج من جميع أجزاء الجسم B. يضخ الدم المؤكسج إلى جميع أجزاء الجسم
C. يستقبل الدم المؤكسج من جميع أجزاء الجسم D. يضخ الدم غير المؤكسج إلى جميع أجزاء الجسم

(3) يختلف الوريد الرئوي عن معظم الأوردة لأنه:

A. لا يتصل بالقلب B. لا يحتوي على دم C. يحتوي دم مؤكسج D. يحتوي على دم غير مؤكسج

(4) يختلف الشريان الرئوي عن باقي الشرايين لأنه:

A. لا يتصل بالقلب B. لا يحتوي على دم C. يحتوي دم مؤكسج D. يحتوي على دم غير مؤكسج

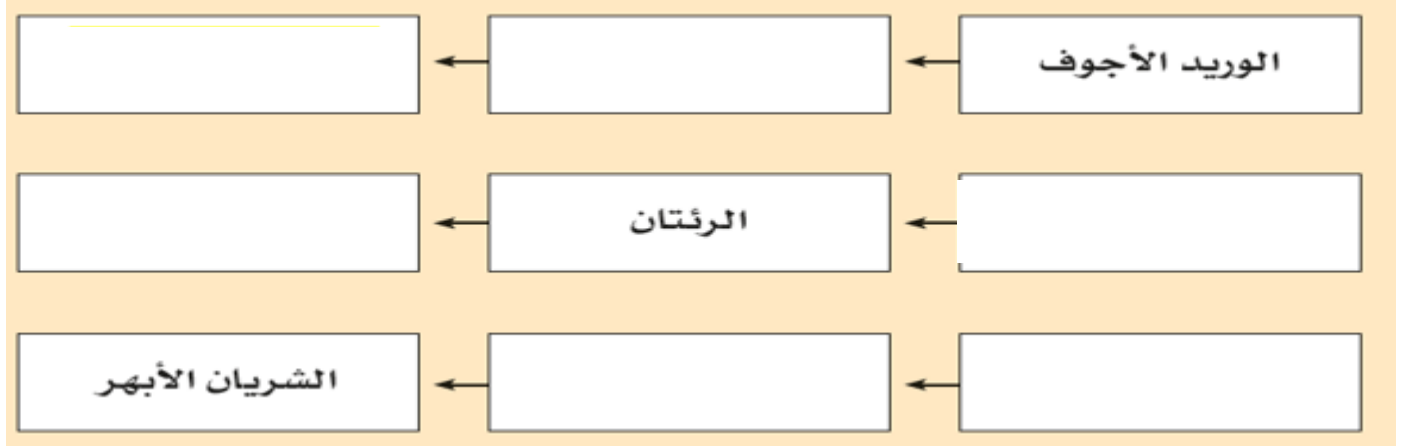
(5) يحتوي الجانب الأيمن للقلب على دم:

A. مؤكسج B. لا يحتوي على دم C. غير مؤكسج D. يحتوي على دم غير مؤكسج

(6) ما وظيفة الحاجز القلبي؟

A. ينقل الدم B. يضخ الدم
C. يسمح بمرور الدم بين جانبي القلب D. يفصل الجانب الأيمن من القلب عن الجانب الأيسر

السؤال الثاني: أكمل مسار الدم: -



السؤال الرابع: -علل ما يلي:

1- جدار الجانب الأيسر من القلب أكثر سمكا من جدار الجانب الأيمن الأيمن.

السؤال الثالث: 1- أكمل الجدول التالي والذي يمثل مقارنة بين الأوعية الدموية:

وجه المقارنة	الشرايين	الأوردة
السماك (سميك/متوسط/رقيق)		
نوع الدم		
وجود الصمامات		
اتجاه تدفق الدم		

2- بم تفسر:

1- جدار الشرايين مرنة؟

2- جدار الشعيرات الدموية رقيقة جدا؟

3- تحتوي الأوردة على صمامات؟