

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: 18-10-2025 12:18:45

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:

إعداد: مدرسة ابن خلدون

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الثامن



الرياضيات



اللغة الانجليزية



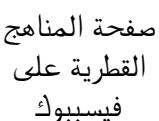
اللغة العربية



التربية الاسلامية



المواد على تلغرام



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

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 لدكتور رجب أبو البراء

5



ورقة عمل رقم (1)

الصف: - الثامن -

الاسم: -

السؤال الأول: اختر العبارة الصحيحة:

1- ما هو النموذج الذري الذي اعتبر الذرة كرية صلبة مصممة؟

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

2- من هو العالم الذي اكتشف النيوترون؟

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

3- أي جسيمات الذرة تحمل شحنة سالبة؟

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

4- أي جسيمات الذرة تحمل 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؟

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

6- من العالم مكتشف الإلكترون:

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

7- ما هو النموذج الذري المتبعد في الوقت الحالي؟

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

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

Cd -4

cd -3

cD -2

CD - 1

السؤال الثاني: قارن بين نموذج كل من:

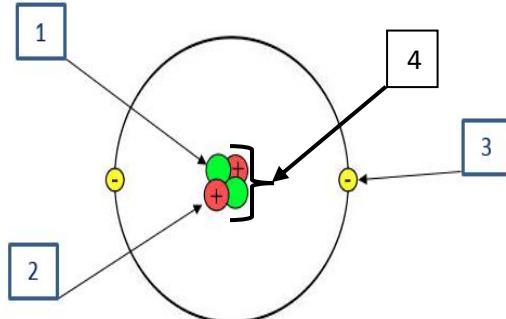
العالم دالتون	العالم طومسون

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: -



الشحنة	الاسم	رقم الجسيم
		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 -

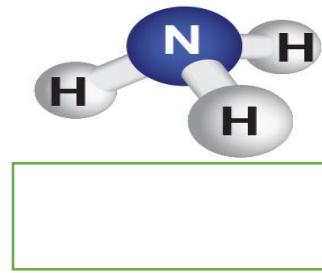
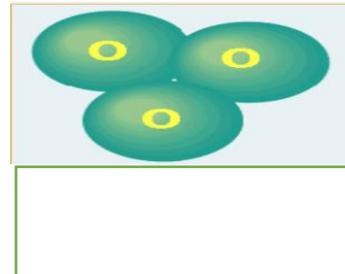
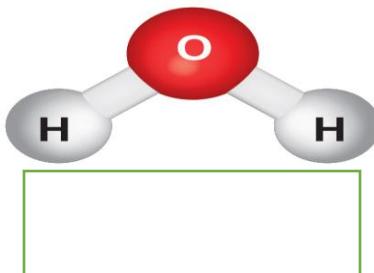
السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة: -

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

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 جزء السكر جزء مركب بينما جزء الهيدروجين جزء 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	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 كرة والعصا، قارن بينهما من حيث الشكل الخارجي:

نموذج الكرة والعصا	نموذج ملء الفراغ



ورقة عمل (3)

الاسم: الصف: - الثامن -

السؤال الأول: - اختر الإجابة الصحيحة: -

1- إذا كان جزء الماء في دولة قطر يتكون من ذرتين هيدروجين وذرة أكسجين، مم يتكون جزء الماء في القارة

المجمدة القطبية؟

1 - ذرتين هيدروجين وذرة أكسجين 2- ذرتين هيدروجين وذرتين أكسجين

3 - ذرة هيدروجين وذرة أكسجين 4- ذرة هيدروجين وذرتين أكسجين

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

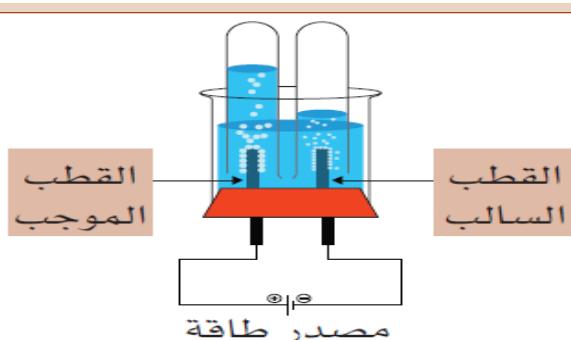
1 - 10 مل 2 - 5 مل 3 - 20 مل 4 - 15 مل

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 المتتصاعد عند القطب السالب وما الغاز المتتصاعد عند القطب الموجب؟

2- ما الذي تبيّنه 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 .

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

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؟

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

2) ما ناتج التفاعل في المعادلة أمامك؟



- D. خارصين C. أكسجين B. أكسيد الخارصين A. ثاني أكسيد الكربون

3) من الأدلة على حدوث التفاعل الكيميائي؟

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

4) ماذا ينتج عن تفاعل التعادل؟

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

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

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

6) أي من التالي يعد مثلاً على تفاعل احتراق؟

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

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

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

8) ما الناتج المشترك لجميع تفاعلات الاحتراق؟

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

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية:

أ. اذكر ثلاثة أدلة على حدوث التغير الكيميائي؟

.....
.....
.....

ب. يلاحظ أحد الطلبة مادة تتعرض للتغير 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 \rightarrow حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد البوتاسيوم
	كربونات الكالسيوم $\xrightarrow{\text{تسخين}}$ أكسيد الكالسيوم + ثاني أكسيد الكربون
	حديد + أكسجين \rightarrow أكسيد الحديد
	غاز الميثان + أكسجين $\xrightarrow{\text{ضوء وحرارة}}$ ثاني أكسيد الكربون + بخار الماء

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

.....

السؤال الرابع:- اكتب المعادلات лингوية الآتية وبيان 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 C. البطين أيمن B. الأذين أيسر 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) تشمل أعضاء الجهاز الدوري على:

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

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

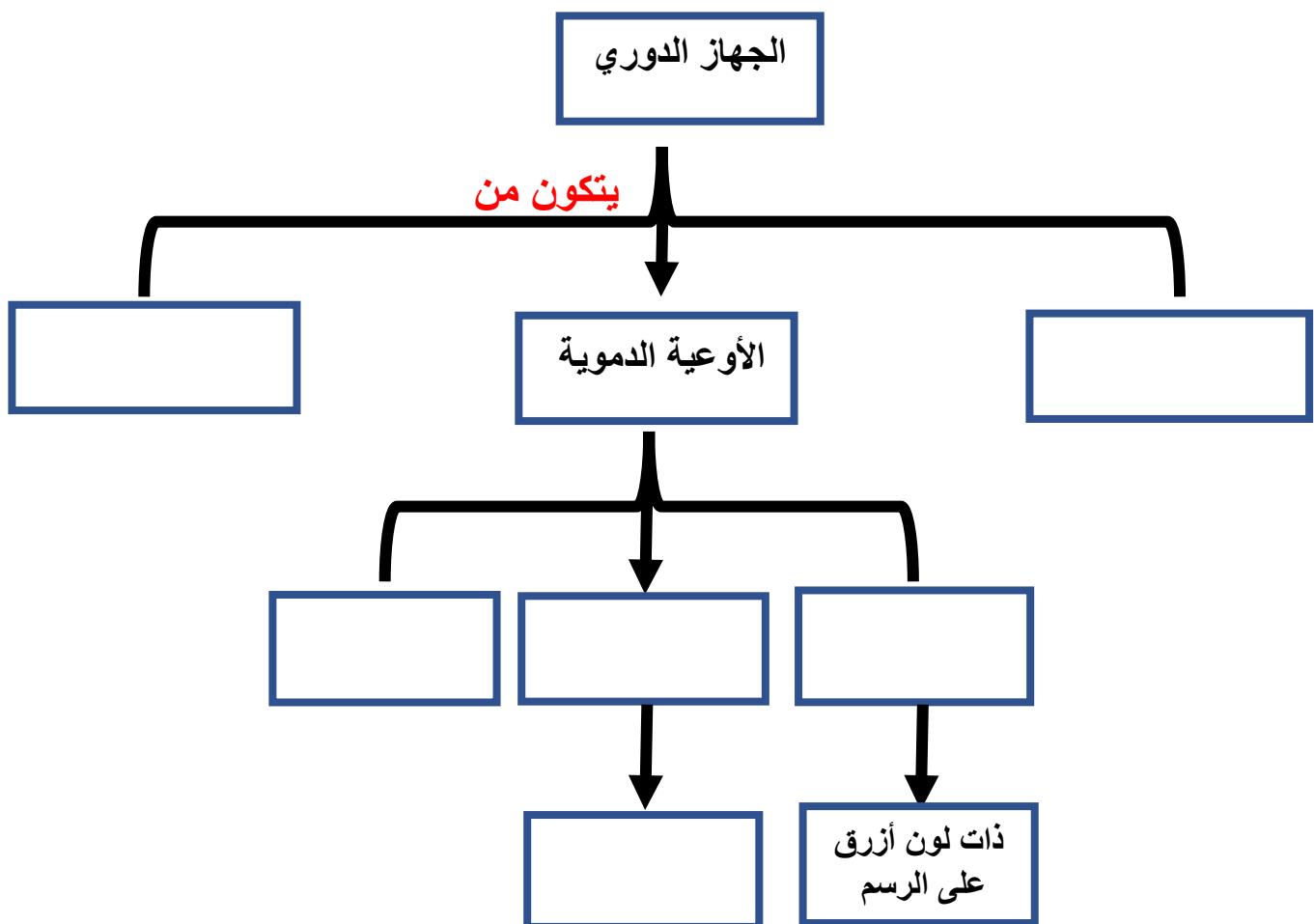
- 4 . D 3 . C 2 . B 1 . A

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

الدورة الدموية الكبرى	الدورة الدموية الصغرى	
		مسار الدم فيها

السؤال الثالث:

1- أكمل المخطط الآتي كما هو مطلوب:



2- يتكون القلب من أربع حجرات رئيسية هي:

..... - 2 - 1

..... - 4 - 3

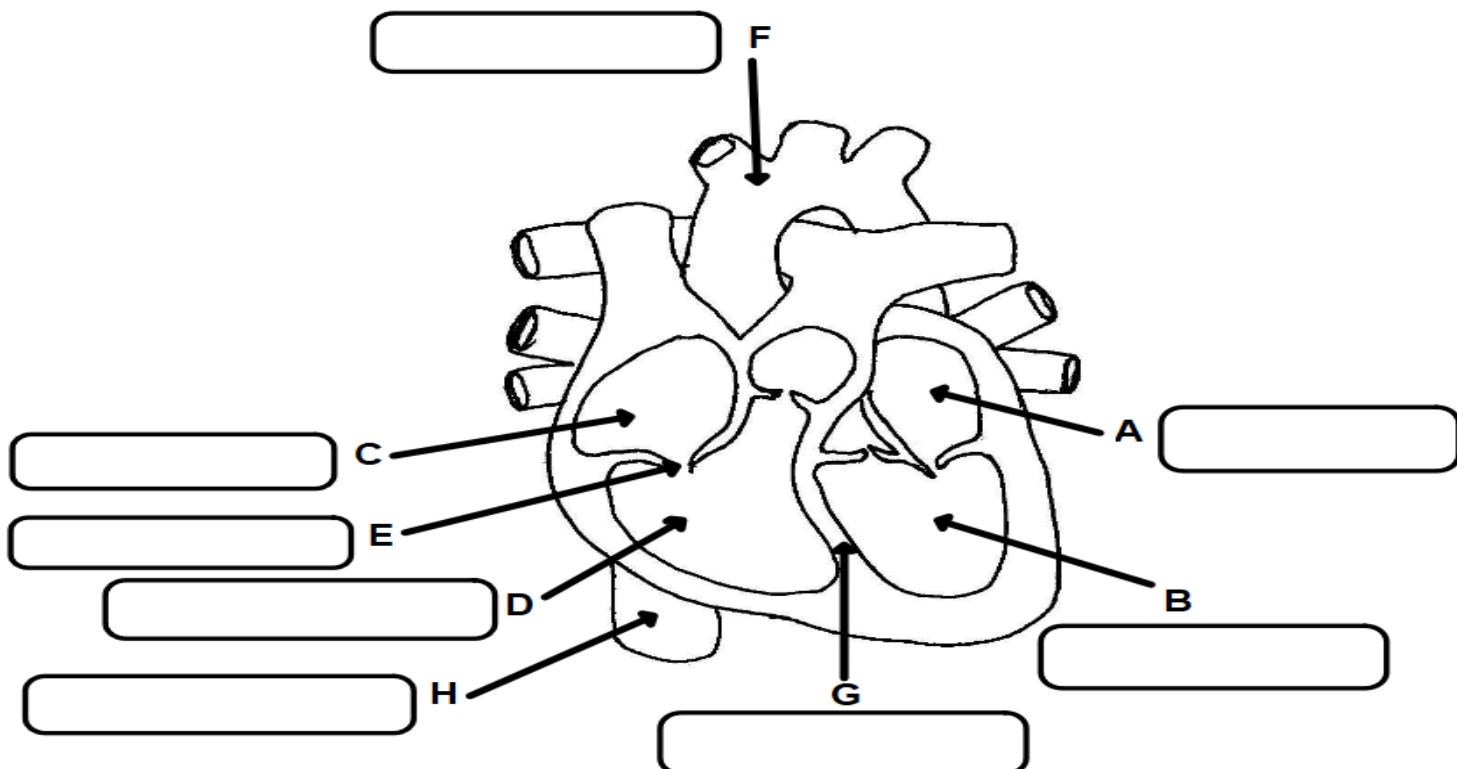
3 - اكتب وظيفة كل من: أ- القلب

..... 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 حرات القلب يستقبل الدم غير المؤكسج من أجزاء الجسم؟

- A. الأذين أيسر C. البطين أيمن D. البطين أيسن

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

4) يختلف الشريان الرئوي عن باقي الشرايين لأنه:

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

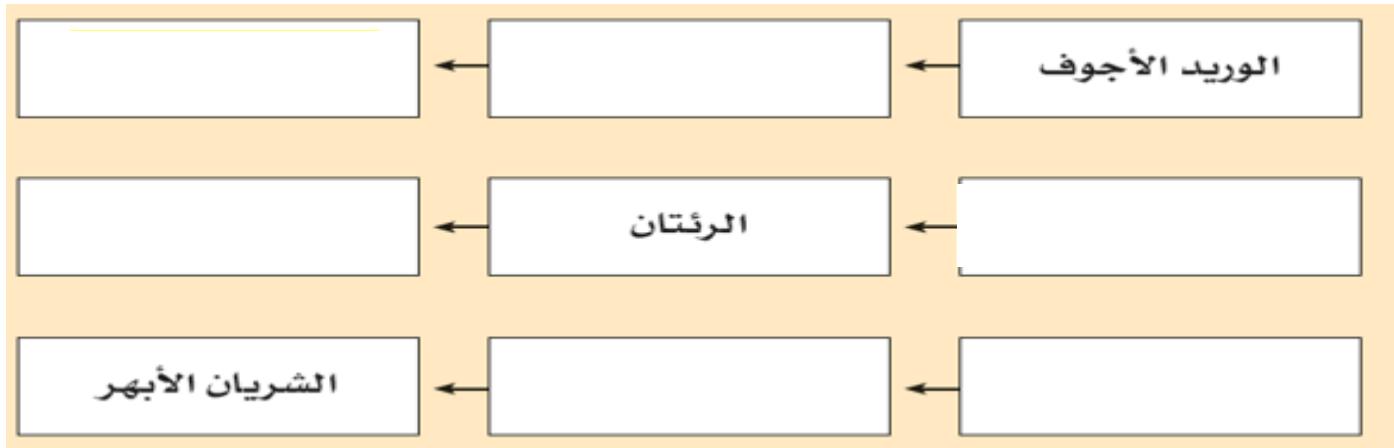
5) يحتوي الجانب الأيمن القلب على دم:

- A. مؤكسج C. غير مؤكسج B. لا يحتوي على دم 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 سماكة من جدار الجانب الأيمن.

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

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

2- بم تفسر:

1- جدار الشرايين مرن؟

2- جدار الشعيرات الدموية رقيقة جداً؟

3- تحتوي الأوردة على صمامات؟