أوراق عمل ابن خلدون 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: 2025-10-18 12:19:36	
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 ابن خلدون

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 ابن خلدون لاختبار منتصف الفصل غير مجابة
2	ملخص قصير للوحدة الأولى طبيعة المادة ومكوناتها
3	أوراق عمل مجمع الفرقان لاختبار منتصف الفصل غير مجابة
4	ملخص قصير للوحدة الثانية التغيرات الكيميائية
5	حل أسئلة الكتاب المدرسي الوحدات الأولى والثانية والثالثة

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 نموذج دالتون 3- نموذج رذرفورد 4- نموذج بور

2- من هو العالم الذي اكتشف النيوترون؟

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

3- أي جسيمات الذرة يحمل شحنة سالبة؟

الإلكترون 2- البروتون 3- النيوترون 4- النواة

4- أي جسيمات الذرة يحمل شحنة موجبة؟

1 - الإلكترون البروتون 3- النيوترون 4- النواة

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

1 - 22 11 3- 10 4- 5

6- من العالم مكتشف الالكترون:

طومسون 2- رذرفورد 3- نيلز بور 4- دالتون

7- ما هو النموذج الذري المتبع ف الوقت الحالي؟

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

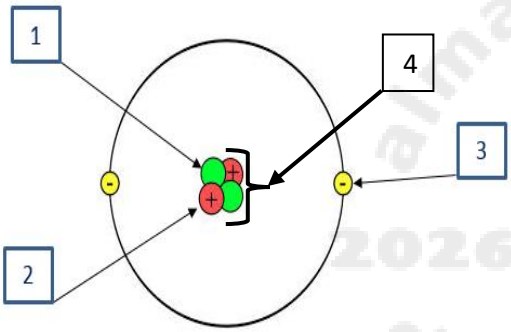
8-أي من الرموز التالية هي رمز عنصر الكادميوم مكتوب بطريقة سليمة؟

1 - CD　　2- cD　　3- cd　　Cd

السؤال الثاني: قارن بين نموذج كل من:

العالم طومسون	العالم دالتون
مكتشف الالكترون - الذرة موجبة الشحنة وتكون الالكترونات مبعثرة بداخلها.	الذرة كرة صلبة مصمتة.

السؤال الثالث: تتكون المادة من ذرات متناهية الصغر وتحتوي كل



ذرة على جسيمات أصغر تختلف في

كتلتها وشحنتها، بناء على ذلك:

أ- تأمل الشكل الذي أمامك وأكمل الجدول التالي:

رقم الجسيم	الاسم	الشحنة
1	النيترون	متعادل الشحنة
2	البروتون	موجب الشحنة
3	الالكترون	سالب الشحنة
4	النواة	موجبة الشحنة

ب-اكتب العدد الذري لذرة العنصر التي في الشكل: العدد الذري= 2.

السؤال الرابع: - علل ما يلي: -

1- معظم كتلة الذرة تتركز في نواتها: لاحتوائها على البروتونات والنيترونات.

2- النواة موجبة الشحنة: بسبب احتواءها على البروتونات موجبة الشحنة

3-الذرة متعادلة الشحنة: لان عدد البروتونات الموجبة = عدد الالكترونات السالبة

4- يستحيل أن يمتلك عنصر عددا ذريا يساوي 25.5: لا يمكن أن نجد نصف بروتون، أو نصف الكترون، أو نصف ذرة

ورقة عمل رقم (2)

الاسم: - ..... الصف: - الثامن - .....

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة: -

1- أي جسيمات الذرة يحمل شحنة موجبة؟

1 - الإلكترون البروتون 3- النيوترون 4- النواة

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

2 - 22 11 3- 10 4- 5

3- يتكون من ذرتين أو أكثر من نفس النوع من الذرات مترابطة معا؟

1- الذرة جزيءالعنصر 3-جزيء المركب 4- النيترون

4- يتكون من ذرتين أو أكثر من ذرات عناصر مختلفة مترابطة معا بروابط كيميائية؟

1- الذرة 2-جزيءالعنصر جزيء المركب 4- النيترون

السؤال الثاني: عرف كل من

الذرة: هي الجزء الأصغر للعنصر ولا يمكن تجزئتها الى جسيم ابسط منها .

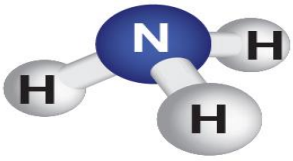
العدد الذري: هو عدد البروتونات الموجودة في ذرة واحدة من ذرات العنصر.

المركب: اتحاد ذرات عنصرين أو أكثر لينتج مادة جديدة.

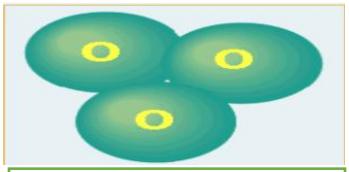
العنصر: مادة تتكون من نوع واحد من الذرات.

الصيغة الكيميائية: استخدام رموز العناصر لتمثيل جزيء المركب.

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



مركب



عنصر

مركب

السؤال الرابع: فسر؟

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

لان جزيء السكر يتكون من أكثر من نوع من الذرات، أما جزيء الهيدروجين فيتكون من نوع واحد من الذرات

2- **يستخدم العلماء جميعهم الرموز الكيميائية نفسها لتمثيل العناصر.**

لتسهيل دراستها وفهمها على الاخرين

3- **يلجأ العلماء لبناء نماذج الذرات**

لتسهيل دراستها وتوضيح شكلها

السؤال الخامس: أكمل الفراغات في الجداول التالية

استخدم العدد الذرّي لحساب عدد البروتونات والإلكترونات الموجودة في ذرَّة العُنصر.

أكمل الجدول الآتي:

العُنصر	العدد الذرّي	عدد البروتونات في ذرَّة واحدة	عدد الإلكترونات في ذرَّة واحدة
الألومنيوم	13	13	13
الكلور	17	17	17
الحديد	26	26	26
الذهب	79	79	79

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

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

نموذج ملء الفراغ	نموذج الكرة والعصا
لا يبين الروابط الكيميائية	يبين الروابط الكيميائية

ورقة عمل (3)

الاسم: - ..... الصف: - الثامن - .....

السؤال الأول: - اختر الإجابة الصحيحة: -

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

ذرتين هيدروجين وذرة اكسجين — 2- ذرتين هيدروجين وذرتين اكسجين

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

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

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

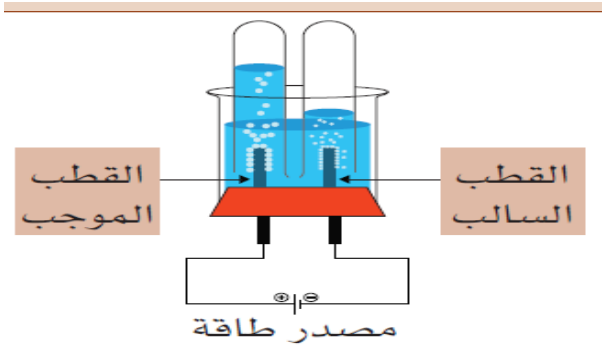
7- أي مما يلي يعد تغير كيميائي؟

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

8- أي مما يلي يعد تغير فيزيائي؟

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

السؤال الثاني: - الشكل التالي يوضح الجهاز المستخدم في عملية التحليل الكهربي للماء.



1- ما الغاز المتصاعد عند القطب السالب وما الغاز المتصاعد عند القطب الموجب؟ عند القطب الموجب: غاز الاكسجين

عند القطب السالب: غاز الهيدروجين

2- ما الذي تبينه هذه التجربة؟

نسبة عنصر الهيدروجين الى عنصر الاكسجين في مركب الماء

3- إذا كان الغاز المتصاعد عند القطب السالب حجمه 30 مل، كم يكون حجم الغاز المتصاعد عند القطب الموجب ؟ الغاز عند القطب الموجب هو الاكسجين فيكون حجمه 30 ÷2= 15 مل

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

تغيرات كيميائية	تغيرات فيزيائية
صدأ الحديد	انصهار الثلج
عفن الفواكه	تبخر الماء
طهي البيضة	قطع ورقه
احتراق السكر	طحن الحديد
.	عصر الفواكه
	خلط الزيت والماء

almanahj.com/qa 2026 2025 موقع المناهج القطرية

ورقة عمل 4

الاسم: - ..... الصف: - الثامن - .....

السؤال الأول اختر الإجابة الصحيحة: -

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

● احتراق B. أكسدة C. تعادل D. تفكك حراري

2) ما ناتج التفاعل في المعادلة أمامك؟

..... ⟶ الخارصين + أكسجين

A. ثاني أكسيد الكربون ● أكسيد الخارصين C. أكسجين D. خارصين

3) من الأدلة على حدوث التفاعل الكيميائي؟

A. تغير الملمس B. تغير الحجم C. تغير الشكل ● تغير اللون

4) ماذا ينتج عن تفاعل التعادل؟

A. ملح B. ملح ● ملح + ماء D. أكسيد المادة

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

A. الهيليوم B. الهيدروجين C. النيتروجين ● الأكسجين

6) أي من التالي يعد مثالا على تفاعل احتراق؟

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

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

● مادة واحدة B. مادتين C. ثلاث مواد D. أربع مواد

8) ما الناتج المشترك لجميع تفاعلات الاحتراق؟

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

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية:

أ. اذكر ثلاثة أدلة على حدوث التغير الكيميائي؟

تغير اللون **تصاعد غاز**

انبعاث ضوء **تكون راسب**

تغير درجة الحرارة

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؟

تغير كيميائي

2- صف الدليل على صحة اجابتك في الجزء 1.

انبعاث ضوء وحرارة

السؤال الثالث: - أ- اكتب نوع التفاعل الكيميائي: -

معادلة التفاعل الكيميائي	نوع التفاعل
كلوريد البوتاسيوم + ماء ⟶ حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد البوتاسيوم	تفاعل تعادل
أكسيد الكالسيوم + ثاني أكسيد الكربون ⟶ (تسخين) كربونات الكالسيوم	تفاعل تفكك حراري
أكسيد الحديد ⟶ حديد + أكسجين	تفاعل أكسدة
ثاني أكسيد الكربون + بخار الماء ⟶ غاز الميثان + أكسجين	تفاعل احتراق

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

حسب قانون حفظ الكتلة، المادة لا تفنى ولا تستحدث من العدم، ولكن يعاد ترتيب ذراتها

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

1-يتفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد الصوديوم لينتج ملح وماء

المعادلة اللفظية: -

ملح + ماء ⟵ **هيدروكسيد الصوديوم + حمض الهيدروكلوريك**

نوع التفاعل: - **تفاعل تعادل**

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

المعادلة اللفظية:

كربونات البوتاسيوم ⟵ **تسخين** **أكسيد البوتاسيوم + ثاني أكسيد الكربون**

نوع التفاعل: **تفاعل تفكك حراري**

almanahj.com/qa
2026 2025
موقع المناهج القطرية

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

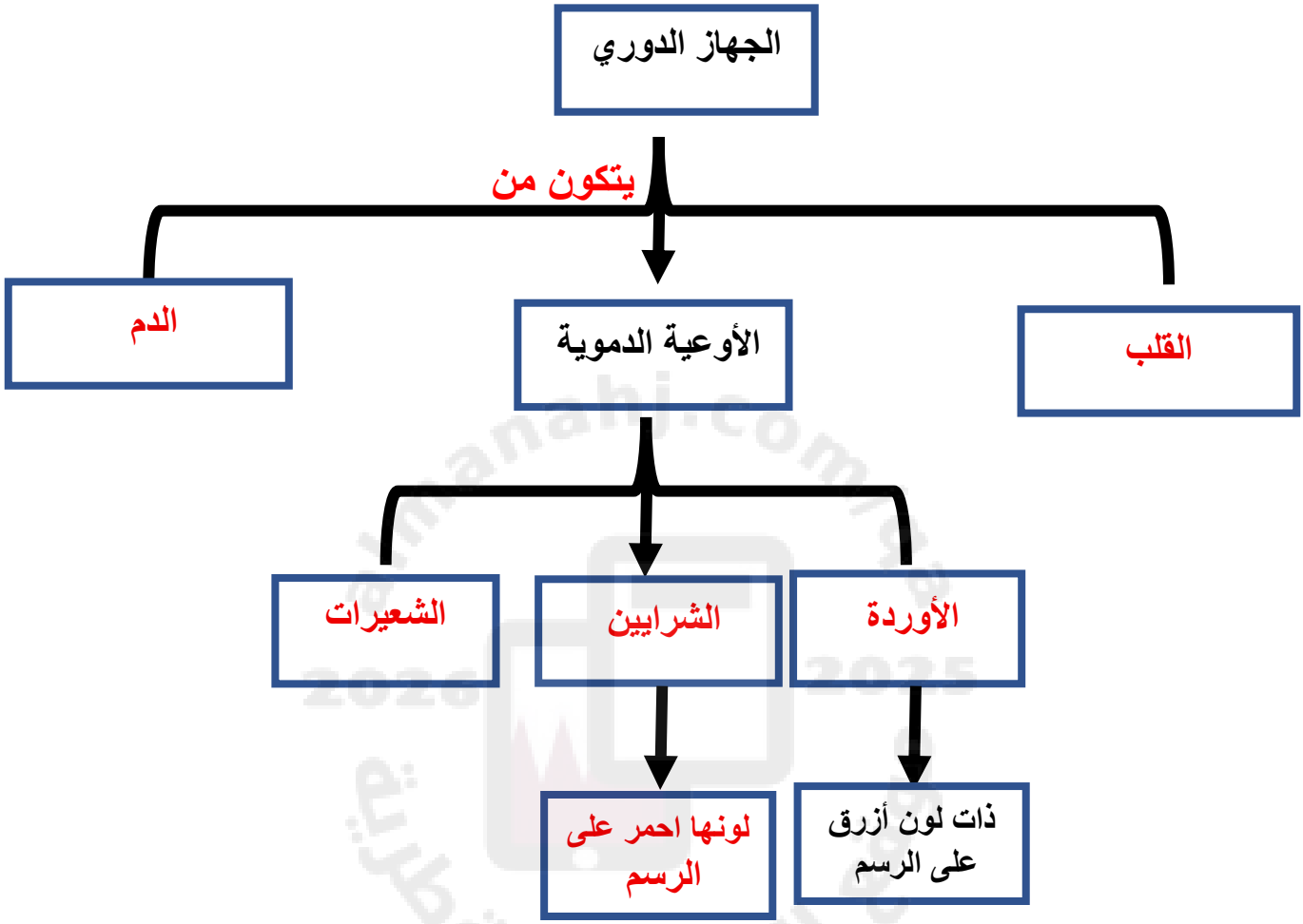
A. 1 B. 2 C. 3 D. 4

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

	الدورة الدموية الصغرى	الدورة الدموية الكبرى
مسار الدم فيها	من القلب الى الرئتين ثم يعود للقلب مرة أخرى	من القلب الى جميع أجزاء الجسم ثم يعود للقلب مرة أخرى

السؤال الثالث:

1- أكمل المخطط الآتي كما هو مطلوب:



2- يتكون القلب من أربع حجرات رئيسية هي:

1 - .....الأذين الأيمن ..... 2 - .....الأذين الأيسر .....

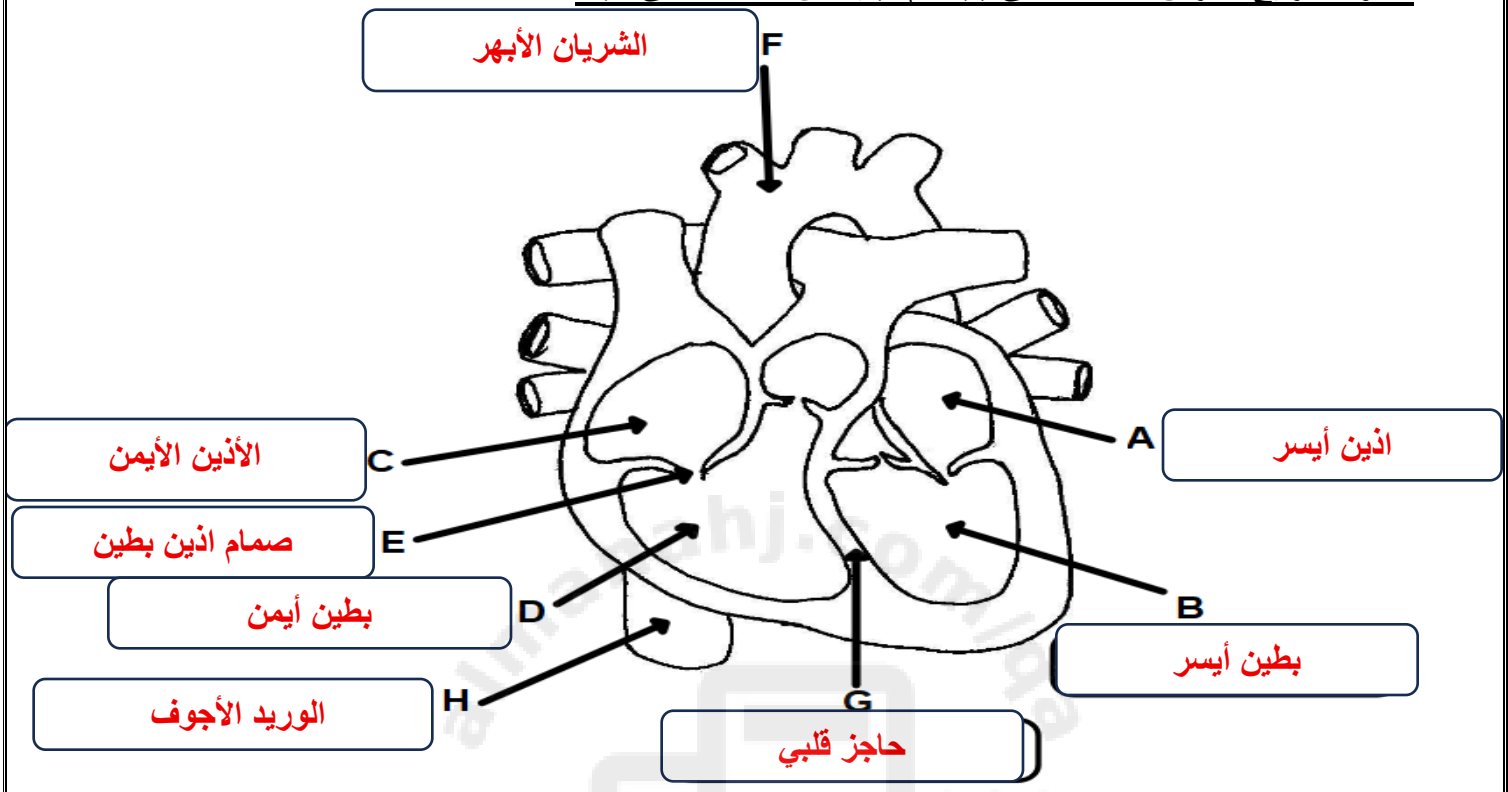
3 - .....البطين الأيمن ..... 4 - .....البطين الأيسر.....

3 – اكتب وظيفة كل من: أ- القلب ...يضخ الدم .....

ب- الأوعية الدموية: .....ينقل الدم .....

ج- الدم: .....ينقل الغذاء والاكسجين الى خلايا الجسم.....

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



الحرف	اسم الجزء	وظيفته
A	الأذين الايسر	يستقبل الدم المؤكسج من الرئتين
B	البطين الايسر	يضخ الدم المؤكسج لجميع أجزاء الجسم
C	الأذين الأيمن	يستقبل الدم الغير مؤكسج من الوريد الاجوف
D	البطين الأيمن	يضخ الدم الغير مؤكسج الى الرئتين
E	صمام أذين بطين	يمنع تدفق الدم في الاتجاه المعاكس أو تتحكم في تدفق الدم في اتجاه واحد فقط
F	الشريان الابهر	يوزع الدم المؤكسج الى جميع أجزاء الجسم
G	حاجز قلبي	يفصل الجانب الأيمن من القلب عن الجانب الايسر
H	الوريد الاجوف	يحمل الدم الغير مؤكسج من جميع أجزاء الجسم الى القلب

ورقة عمل رقم 6

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 أيس

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 من القلب 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 الايسر

السؤال الثاني: أكمل مسار الدم: -

السؤال الرابع: -علل ما يلي:

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

حتى يستطيع ضخ الدم إلى جميع أجزاء الجسم

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

وجه المقارنة	الشرايين	الأوردة
السمك(سميك/متوسط/رقيق)	أكثر سمكا	أقل سمكا
نوع الدم	مؤكسج	غير مؤكسج
وجود الصمامات	لا يوجد	يوجد
اتجاه تدفق الدم	من القلب للجسم	من الجسم للقلب

بم تفسر: -

1- جدار الشرايين مرنة

لتسمح بتدفق الدم بسلاسة وأقل تقطع

2- جدار الشعيرات الدموية رقيقة جدا

لتسمح بمرور الأكسجين والغذاء الى خلايا الجسم ومرور ثاني أكسيد الكربون للدم

3- تحتوي الأوردة على صمامات ؟ -

لمنع تدفق الدم العكس