أوراق عمل الأندلس تحضيرية 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: 10-10-2025 02:07:36	
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	المزيد من مادة علوم:
إعداد: مدرسة الأندلس	

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	
تحميل الجزء الثاني من كتاب الطالب من المعهد الديني مدارس خاصة	1
تحميل الجزء الأول من كتاب الطالب من المعهد الديني مدارس خاصة	2
تحميل الجزء الثاني من كتاب الطالب للتعليم النهاري - طبعة 1447 - 2025 وفق منهاج دولة قطر	3
تحميل الجزء الأول من كتاب الطالب للتعليم النهاري - طبعة 1447 - 2025 وفق منهاج دولة قطر	4
أوراق عمل دعم وإثراء الفرقان نهاية الفصل غير مجابة	5

مدرسة الأندلس الخاصة للبنات

العام الأكاديمي 2026/2025

الأوراق الاثرائية

مادة العلوم العامة

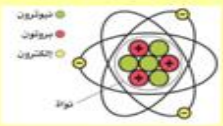
الصف الثامن

اسم الطالبة/.....

الصف والشعبة /.....

طبيعة المادة ومكوناتها

- الجزيء: يحتوي على ذرتين أو عدة ذرات مترابطة كيميائياً.
- الذرة: هي الجزء الأصغر للعنصر، ولا يمكن تجزئتها.
- العنصر
  - تكون ذرات العنصر الواحد متشابهه (متماثلة)
  - تمتلك ذرات العناصر المختلفة أعداد ذرية مختلفة.
- المركبات: جزيئات المركبات تتكون من نوعين أو اكثر من الذرات (غير متماثلة)



1- عدد البروتونات يساوي عدد الالكترونات في الذرة المتعادلة.
2- البروتونات تحمل شحنة موجبة.
3- النيترونات متعادلة الشحنة.
4- الالكترونات سالبة الشحنة

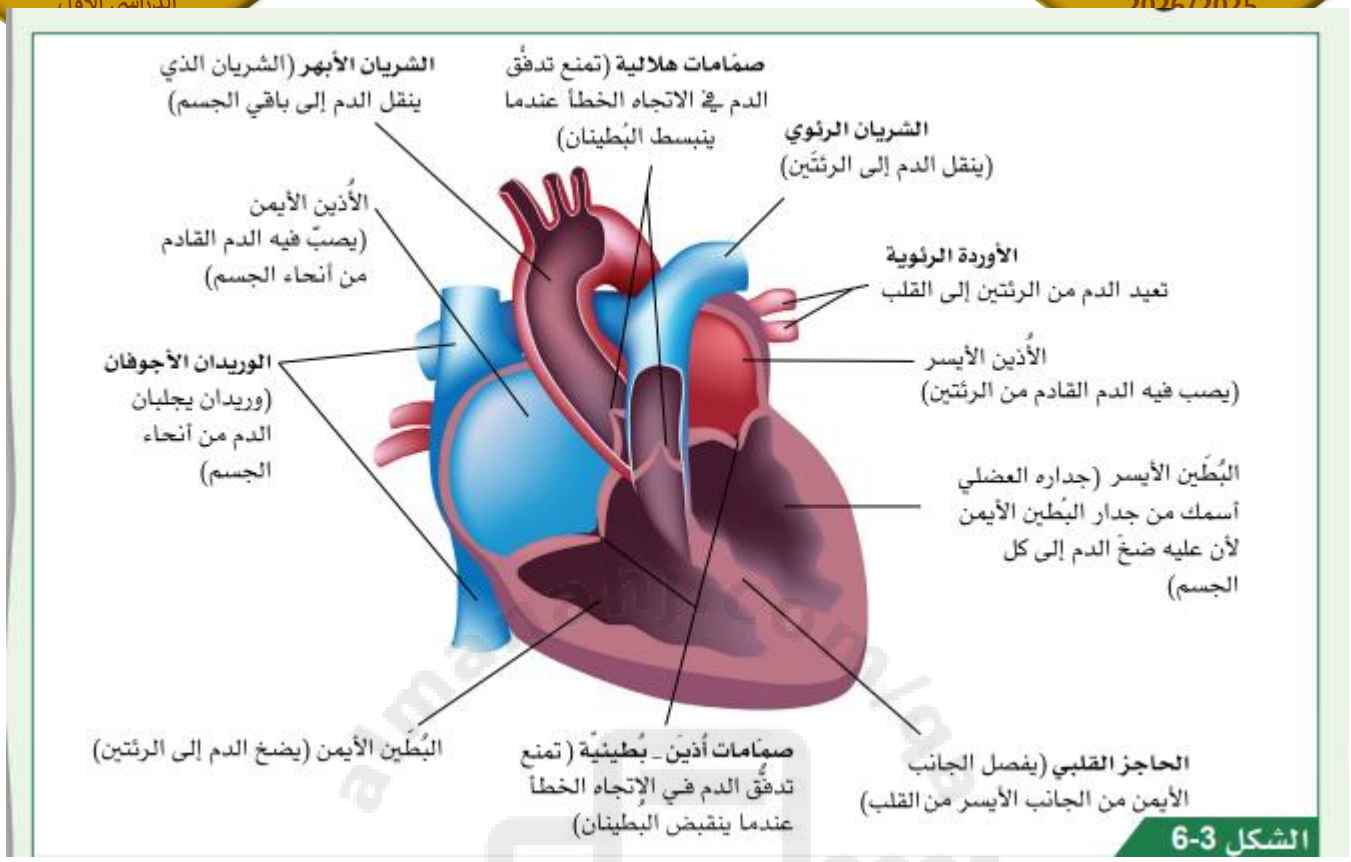
صفحة 8 في الكتاب المدرسي

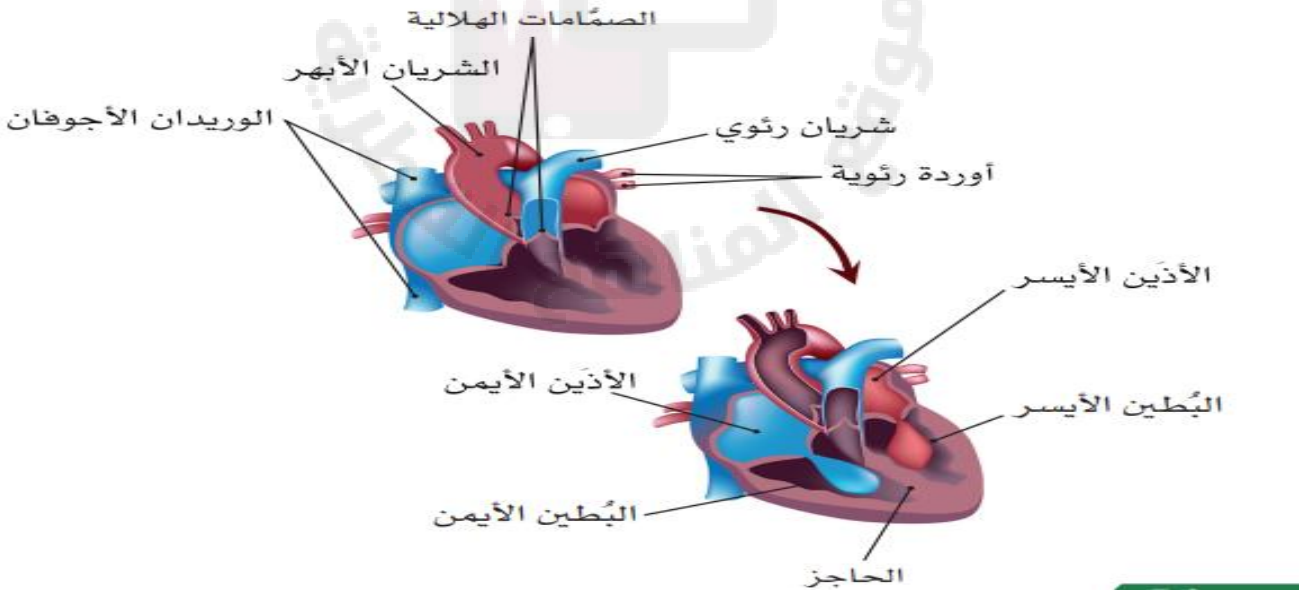
أنواع التفاعلات الكيميائية

- الاحتراق: الوقود + الاكسجين لإنتاج بخار الماء +ثاني أكسيد الكربون
- الأكسدة: الفلزات + الأكسجين لإنتاج أكسيد العنصر
- التعادل: حمض + قاعدة لإنتاج ملح + ماء
- التفكك الحراري: تفكك كربونات الفلز بالحرارة لإنتاج أكسيد الفلز وثاني أكسيد الكربون

الأدلة على حدوث تغيرات كيميائية

- تكون راسب
- انبعاث ضوء
- تغير درجة الحرارة
- تغير في اللون
- انطلاق غاز (فقاعات)


الشريان الأبهر (الشريان الذي ينقل الدم إلى باقي الجسم)
صمّامات هلالية (تمنع تدفّق الدم في الاتجاه الخطأ عندما ينبسط البُطينان)
الشريان الرئوي (ينقل الدم إلى الرئتَين)
الأُذين الأيمن (يصبّ فيه الدم القادم من أنحاء الجسم)
الأوردة الرئوية تعيد الدم من الرئتين إلى القلب
الوريدان الأجوفان (وريدان يجلبان الدم من أنحاء الجسم)
الأُذين الأيسر (يصب فيه الدم القادم من الرئتين)
البُطَين الأيسر (جداره العضلي أسمك من جدار البُطين الأيمن لأن عليه ضخّ الدم إلى كل الجسم)
البُطَين الأيمن (يضخ الدم إلى الرئتين)
صمّامات أُذين ـ بُطينيّة (تمنع تدفّق الدم في الإتجاه الخطأ عندما ينقبض البطينان)
الحاجز القلبي (يفصل الجانب الأيمن من الجانب الأيسر من القلب)
الشكل 3-6


الصمّامات الهلالية
الشريان الأبهر
الوريدان الأجوفان
شريان رئوي
أوردة رئوية
الأذَين الأيسر
الأذَين الأيمن
البُطين الأيسر
البُطين الأيمن
الحاجز

الوحدة الأولى : طبيعة المادة

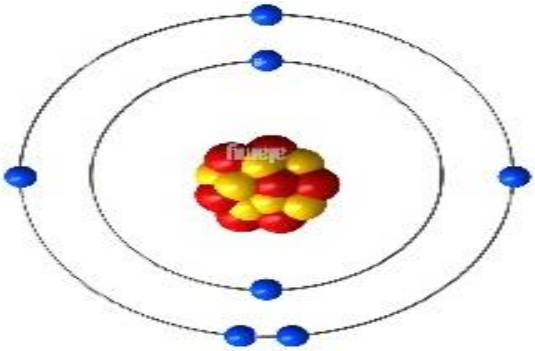
السؤال الأول: الأسئلة الموضوعية: اختر الإجابة الصحيحة:

1.1	**أي من العبارات الآتية تعد الوصف الصحيح لنموذج دالتون للذرة؟**	
	A تمتلك الذرات نواة مركزية	
	B الذرات مجسمات كروية صلبة	
	C تمتلك الذرات بروتونات وإلكترونات	
	D الذرات كرات موجبة تحتوي على إلكترونات	

1.2	**أي من التالي يوضح سبب تعادل الذرة كهربائياً؟**	
	A الذرة هي الجزء الأصغر للعنصر	
	B تحمل البروتونات شحنة كهربائية موجبة	
	C عدد البروتونات يساوي عدد الالكترونات	
	D لأنها تمتلك الذرات بروتونات وإلكترونات	

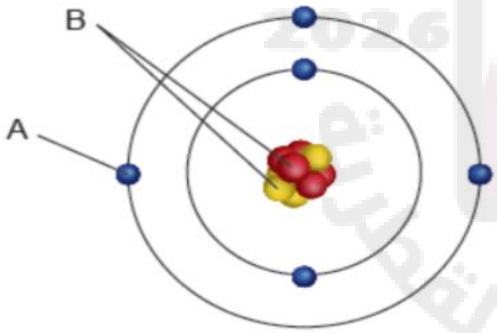
1.3	**أي الجسيمات الذرية تقع خارج النواة؟**	
	A البروتون	
	B الالكترون	
	C النيوترون	
	D الالكترون والنيوترون معاً	

1.4 ما عدد البروتونات (العدد الذري) في التوزيع الالكتروني للنيتروجين الموضح بالشكل أدناه؟



A	7	
B	14	
C	21	
D	22	

1.5 ماذا يمثل الرمز **A** في الشكل أدناه؟



A	النواة	
B	النيوترون	
C	البروتونات	
D	الإلكترونات	

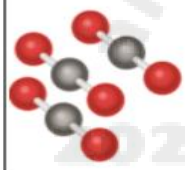
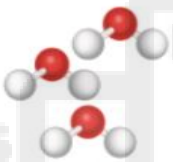
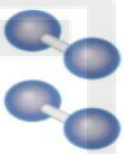
1.6 أي من الجسيمات الاتية يحمل شحنات سالبة؟

A	البروتونات	
B	الالكترونات	
C	النيترونونات	
D	النيكلوتيدات	

1.7	أي من التالي يمثل الرمز الكيميائي لعنصر النيتروجين؟		
	O	A	
	N	B	
	He	C	
	Ca	D	

الأسئلة المقالية: السؤال الأول

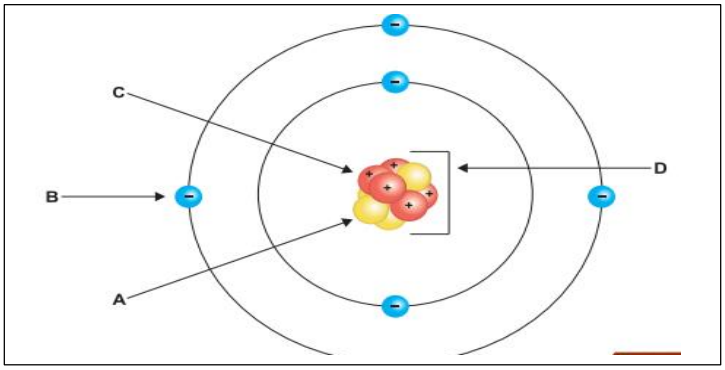
أ-حدد في الجدول أدناه (العنصر – المركب) في النماذج الموضحة.

a	b	c	d	e	
					
.....	.....	.....	.....	.....	جزيء (عنصر/مركب)

ب-أكمل الجدول التالي :

اسم العنصر	الرمز	العدد الذري	عدد الالكترونات
الكربون	C	2	
الصوديوم		11	
الالومونيوم	Al		13
الهيدروجين		1	1
المغنيسيوم	Mg	12	

السؤال الثاني



أ- اكتب أسماء الرموز الاتية علي الشكل الاتي :

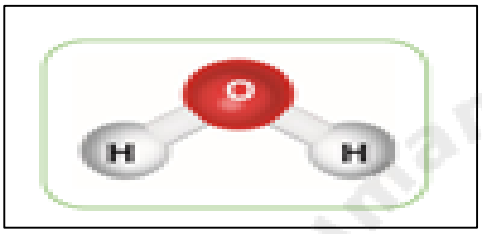
A:_____

B:_____

C:_____

D:_____

ب- اكتب اسم العناصر في نماذج الآتية :

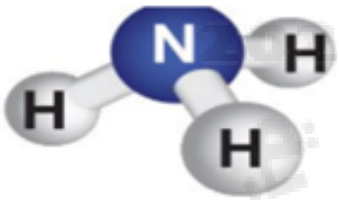


أسماء العناصر:

O :_____

H : _____

اسم الجزيء : _____



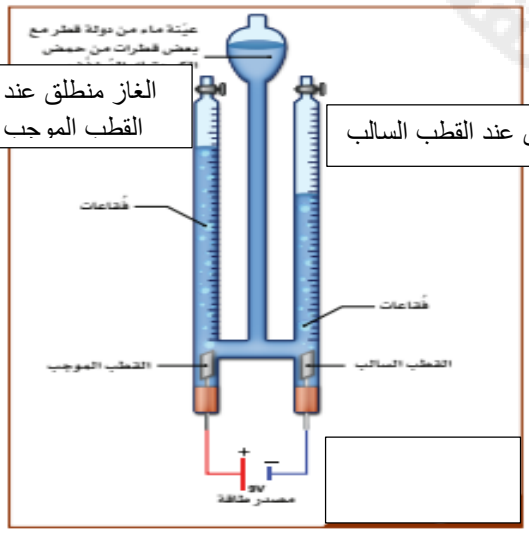
أسماء العناصر:

N :_____

H : _____

اسم الجزئ _____

ج-ادرس الشكل الاتي ثم اجب عن الاسئلة الاتية :



1-اذكر اسم الجهاز الموضح بالشكل _____

2-ماصيغة جزئ الماء الذي تم تحليله ؟ _____

3-مانسبة الهيدروجين الي الاكسجين _____

4- ما الغاز المنطلق عند القطب الموجب؟ _____

5-ما الغاز المنطلق عند القطب السالب ؟ _____

الوحدة الثانية : التغيرات الكيميائية

السؤال الأول: الأسئلة الموضوعية: اختر الإجابة الصحيحة:

1.1	**أي من التغيرات التالية تغير فيزيائي؟**	
	A انصهار المثلجات	
	B احتراق الخشب	
	C احتراق المغنسيوم	
	D تشكيل الأوزون	

1.2	**أي من التالي يمثل الظروف المناسبة لحدوث تفاعل الحديد مع الأكسجين ليكون الصدأ؟**	
	A الاكسجين والماء	
	B الأكسجين والزيت	
	C الماء والزيت	
	D الماء ومادة ماصة للرطوبة	

1.3	**أي أنواع التفاعلات الكيميائية تتفكك فيه جزيئات المركبات بواسطة الحرارة؟**	
	A التعادل	
	B الأكسدة	
	C الاحتراق	
	D التفكك الحراري	

1.4	الى أي أنواع التفاعلات الكيميائية ينتمي اشتعال غاز الهيدروجين ؟	
	A التعادل	
	B الأكسدة	
	C الاحتراق	
	D التفكك الحراري	

1.5	ما الدليل على أن انتفاخ العجين تغيير كيميائي ؟	
	A تغيير اللون	
	B تصاعد غاز	
	C انبعاث ضوء	
	D تغيير في درجة الحرارة	

1.6	ما الدليل على أن تعفن الفواكه تغير كيميائي ؟	
	A تغيير اللون	
	B تصاعد غاز	
	C انبعاث ضوء	
	D تغيير في درجة الحرارة	

السؤال الثاني :

حدد نوع التفاعلات الاتية :

-1

مواد ناتجة ⟵ ضوء وطاقة حرارية — وقود + أكسجين

نوع التفاعل : _____

-2

سيد المغنيسيوم + ثاني أكسيد الكربون ⟵ طاقة حرارية — كربونات المغنيسيوم

. نوع التفاعل : _____

-3

أكسيد الألومنيوم ⟵ ألومنيوم + أكسجين

نوع التفاعل : _____

-4

كلوريد البوتاسيوم + ماء ⟵ حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد البوتاسيوم

نوع التفاعل : _____

السؤال الثالث : أ-حدد نوع التغييرفى كلاً من :

نوع التغيير	كيميائي / فيزيائي
تقطيع الورق	_____
عملية التنفس	_____
طهي الطعام	_____
حرق الاخشاب	_____
ذوبان المثلجات	_____

ب-طابق الصورة مع الدليل على حدوث تغير كيميائي

تكوُّن راسب	انبعاث ضوء	تصاعُد غاز	تغيُّر اللون	تغيُّر درجة الحرارة

ج-صف الدليل المناسب علي حدوث التفاعل الكيميائي :

C:_____ A:_____

B:_____ D:_____

السؤال الرابع

أ-أكمل المعادلات الكيميائية الاتية :

a. نحاس + _____ ⟶ أكسيد النحاس

b. أكسجين + _____ ⟶ أكسيد الرصاص

c. مغنيسيوم + أكسجين ⟶ _____

d. _____ + _____ ⟶ كلوريد الصوديوم

e. _____ + _____ ⟶ ماء + كلوريد البوتاسيوم

F. خارصين + أكسجين ⟶ _____

G. _____ ⟶ (طاقة حرارية) ثاني أكسيد الكربون + كربونات الكالسيوم

ب-اكتب المعادلات اللفظية لكل من التفاعلات الاتية :

1-تفاعل التفكك الحراري لكربونات الفلز لتكوين ثاني أكسيد الكربون وأكسيد الفلز

_____

2-تفاعل الفلزات مع الماء لتكوين هيدروكسيد الفلزوالهيدروجين

_____

3- تفاعل الصوديوم مع الماء لتكوين هيدروكسيد الصوديوم والهيدروجين

_____

ج-قام طالب باجراء تجربتين في التجربة رقم 1 تغيرت درجة الحراره من 5 الى 50 درجة وفي التجربة رقم 2 بقيت الحراره 40 درجة وفي التجربة رقم 3 تغيرت الحرارة من 100 الى 90 ؟

ما ارقام التجارب تشير الى حدوث تغير كيميائي ؟فسر اجابتك

ما ارقام التجارب التي تشير الى عدم حدوث تغير كيميائي ؟

رقم التجربة	درجة الحرارة قبل التفاعل	درجة الحرارة بعد التفاعل
1	5	50
2	40	40
3	100	90

الوحدة الثالثة : الجهاز الدوري

السؤال الأول: الأسئلة الموضوعية : اختر الإجابة الصحيحة:

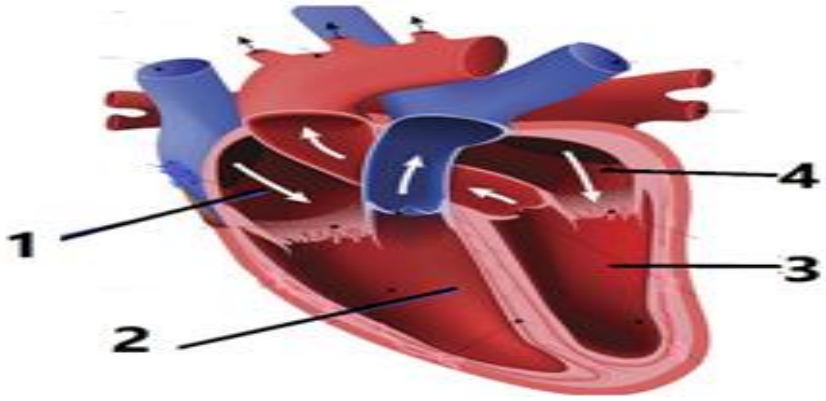
1.1	**ماهو الوعاء الدموي الذي يحتوي على صمامات ؟**	
	A وريد	
	B شريان	
	C شريان رئوي	
	D الشعيرات الدموية	

1.2	**أي من يمنع تدفق الدم في الاتجاه المعاكس ؟**	
	A الصمام	
	B الشريان الرئوي	
	C الوريدان الاجوفان	
	D الشريان الابهر	

1.3	**ما التفسير العلمي الصحيح ان الشرايين لها جدران مرنة وسميكة ؟ ؟**	
	A حتى تمنع تدفق الدم	
	B حتى تتحمل ضغط الدم المنخفض القادم من القلب	
	C حتى تتحمل ضغط الدم المرتفع القادم من القلب	
	D حتى تجعل حركة الدم اقل انسيابية	

الأسئلة المقالية السؤال الأول :

أ. استخدم الشكل التخطيطي الآتي للقلب للإجابة عن الأسئلة التي تليه.



1- حدد رقم الجزء واسمه المسؤول عن ضخ الدم لجميع أجزاء الجسم.: _____

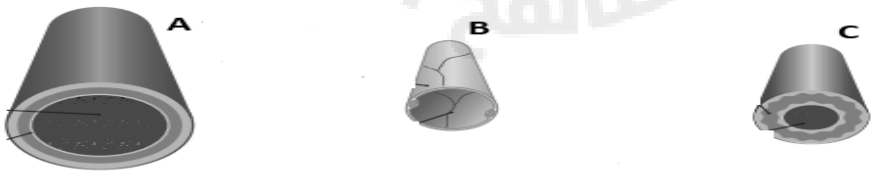
2-حدد رقم الجزء واسمه المسؤول عن ضخ الدم الى الرئتين: _____

3-اتجاه نقل الدم في الدورة الدموية الصغرى.: _____

4- اتجاه نقل الدم في الدورة الدموية الكبرى : _____

5- ماذا يحدث عند انقباض النسيج العضلي المحيط بحجرات القلب _____

ب. الشكل الآتي يمثل ثلاثة أوعية دموية مختلفة. استخدمه للإجابة عن الأسئلة التالية.



حدد أي الأوعية:

1- يمثل الشريان:. _____ 2- يمثل الوريد : _____

3-يمثل الشعيرات الدموية _____

4-يسمح بمرور المواد والغازات بين الخلايا _____

اذكر مكونات الجهاز الدوري _____.و_____ و_____

انتهت الأسئلة مع تحيات قسم العلوم