تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

أوراق عمل في فهم الرابطة الكيميائية واستخدامات المرآة المقعرة مع الإجابة النموذجية

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 15-10-2024 15:52:53

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

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى التاسع

صفحة المناهج القطرية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب المستوى التاسع والمادة علوم في الفصل الأول

1	أوراق عمل في فهم الذرة: التركيب، الإلكترونات، والروابط الكيميائية
2	تدريبات إثرائية في تركيب الذرة والصيغ الكيميائية مع الإجابة النموذجية
3	تدريبات إثرائية في تركيب الذرة والصيغ الكيميائية
4	مراجعة عامة في الروابط والعناصر والمركبات مهمة لاختبار منتصف الفصل
5	اختبار وتدريبات نهاية الفصل

الواجب 3

السؤال الأول:

1	**أي مما يلي يمثل قانون الانعكاس ؟**	
	A تنتقل الأشعة الضوئية في خطوط مستقيمة	
	B زاوية الانعكاس اكبر من زاوية السقوط	
	C زاوية الانعكاس اصغر من زاوية السقوط	
	D زاوية الانعكاس تساوي من زاوية السقوط	
2	**وضع جسم صغير على بعد اقل من البعد البؤري لمرآه مقعره. أي من الخصائص الآتية هي للصورة المتكونة لهذا الجسم ؟**	
	A مقلوبة	
	B معتدلة	
	C مصغرة	
	D حقيقية	
3	**وضع جسم بين البؤرة و نصف قطر التكور لمرآه مقعرة . أي من الخصائص الآتية هي للصورة المتكونة لهذا الجسم ؟**	
	A مقلوبة	
	B معتدلة	
	C مصغرة	
	D حقيقية	

الواجب 3

السؤال الأول:

1	**أي مما يلي يمثل قانون الانعكاس ؟**	
	A	تنتقل الأشعة الضوئية في خطوط مستقيمة
	B	زاوية الانعكاس اكبر من زاوية السقوط
	C	زاوية الانعكاس اصغر من زاوية السقوط
	D	زاوية الانعكاس تساوي من زاوية السقوط
2	**وضع جسم صغير على بعد اقل من البعد البؤري لمرآه مقعره. أي من الخصائص الآتية هي للصورة المتكونة لهذا الجسم ؟**	
	A	مقلوبة
	B	معتدلة
	C	مصغرة
	D	حقيقية
3	**وضع جسم بين البؤرة و نصف قطر التكور لمرآه مقعرة . أي من الخصائص الآتية هي للصورة المتكونة لهذا الجسم ؟**	
	A	مقلوبة
	B	معتدلة
	C	مصغرة
	D	تقديرية

الواجب 2

السؤال الأول:

س 1	ما نوع الرابطة الكيميائية بين الصوديوم $_{11}Na$ والكلور $_{17}Cl$؟				
	A	رابطة أيونية	C	رابطة تساهمية ثنائية	
	B	رابطة تساهمية أحادية	D	رابطة فلزية	

س 2	ما عدد أزواج الالكترونات التي تساهم بها كل ذرة في الرابطة التساهمية الثنائية؟				
	A	1	C	2	
	B	3	D	4	

س 3	أي مما يلي من استخدامات المرآه المقعرة؟				
	A	المراقبة الأمنية	C	مراه السيارة الجانبية	
	B	التقاطعات المرورية	D	مراه طبيب الاسنان	

السؤال الأول:

س 1	ما نوع الرابطة الكيميائية بين الصوديوم $_{11}Na$ والكلور $_{17}Cl$؟			
	A	رابطة أيونية	C	رابطة تساهمية ثنائية
	B	رابطة تساهمية أحادية	D	رابطة فلزية

س 2	ما عدد أزواج الالكترونات التي تساهم بها كل ذرة في الرابطة التساهمية الثنائية؟			
	A	1	C	2
	B	3	D	4

س 3	أي مما يلي من استخدامات المرآه المقعرة؟			
	A	المراقبة الأمنية	C	مراه السيارة الجانبية
	B	التقاطعات المرورية	D	السخان الشمسي

الواجب 1

السؤال الأول:

1	أين تقع الالكترونات في الذرة؟	
	A في النواة	
	B في النيوكليونات	
	C في البروتونات	
	D في مستويات الطاقة	
2	كم عدد الالكترونات في ذرة عنصر الصوديوم $_{11}Na^{23}$؟	
	A 11	
	B 23	
	C 12	
	D 34	

الواجب 1

السؤال الأول:

1	أين تقع الالكترونات في الذرة؟	
	A	في النواة
	B	في النيوكليونات
	C	في البروتونات
	D	في مستويات الطاقة

2	كم عدد الالكترونات في ذرة عنصر الصوديوم $_{11}Na^{23}$؟	
	A	11
	B	23
	C	12
	D	34

الصف التاسع

تقييم رقم 1 نموذج A

اسم الطالب / ..... الصف / ..... التاريخ / .....

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة

س 1	ما تكافؤ عنصر الفلور $_{9}F$؟			
	A	1	C	7
	B	9	D	3

2 س	ما عدد البروتونات في الكلور $_{17}CL$ ؟			
	A	17	C	18
	B	10	D	20

س 3	ما عدد الالكترونات في الالمونيوم $_{13}AL$ ؟			
	A	10	C	13
	B	12	D	18

س4	ما عدد النيوترونات في الصوديوم $_{11}Na^{23}$؟			
	A	10	C	13
	B	12	D	18

السؤال الثاني : أكتب الصيغة الكيميائية لمركب كلوريد الماغنسيوم علماً بأن العدد الذري : (Cl = 17 Mg = 12)

الصف التاسع

تقييم رقم 1 نموذج A

اسم الطالب / ..... الصف / ..... التاريخ / .....

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة

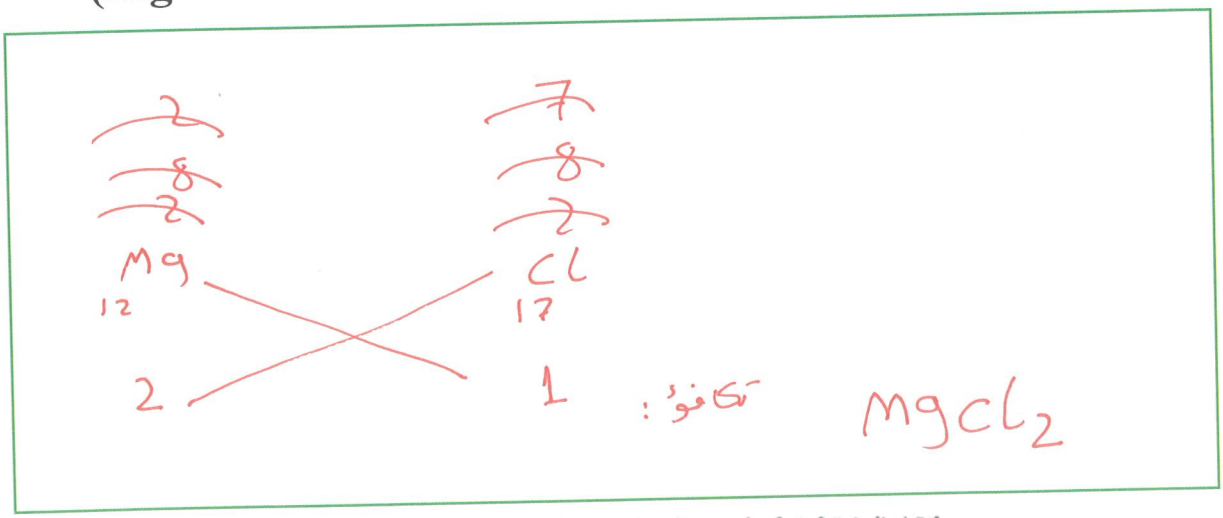
س 1	ما تكافؤ عنصر الفلور $_9F$؟			
	A	1	C	7
	B	9	D	3

2 س	ما عدد البروتونات في الكلور $_{17}CL$ ؟			
	A	17	C	18
	B	10	D	20

س 3	ما عدد الالكترونات في الالمونيوم $_{13}AL$ ؟			
	A	10	C	13
	B	12	D	18

س4	ما عدد النيوترونات في الصوديوم $_{11}Na^{23}$؟			
	A	10	C	13
	B	12	D	18

السؤال الثاني : أكتب الصيغة الكيميائية لمركب كلوريد الماغنسيوم علماً بأن العدد الذري : (Mg = 12 Cl = 17)



Tel : 44049200 Fax: 44690634
@kbaschool

الصف التاسع

تقييم رقم 1 نموذج B

اسم الطالب / ..... الصف / ..... التاريخ / .....

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة

س 1	ما تكافؤ عنصر الصوديوم $_{11}Na$؟			
	A	1	C	9
	B	10	D	11

2 س	ما عدد البروتونات في الكالسيوم $_{20}Ca$ ؟			
	A	17	C	18
	B	10	D	20

س 3	ما عدد الالكترونات في الهيدروجين $_{1}H$ ؟			
	A	1	C	2
	B	3	D	4

س4	ما عدد النيوترونات في المغنيسيوم $_{12}Mg^{24}$؟			
	A	10	C	13
	B	12	D	18

السؤال الثاني : أكتب الصيغة الكيميائية لمركب كلوريد الصوديوم علماً بأن العدد الذري : (Na = 11 Cl = 17)

Tel : 44049200 Fax: 44690634
@kbaschool

الصف التاسع

تقييم رقم 1 نموذج B

اسم الطالب / ..... الصف / ..... التاريخ / .....

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة

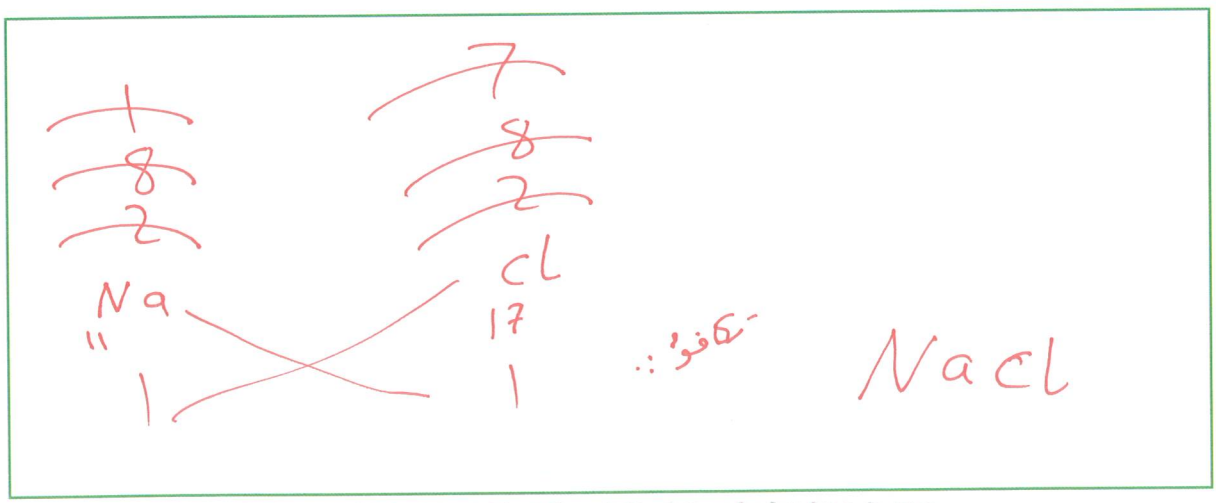
س 1	ما تكافؤ عنصر الصوديوم $_{11}Na$؟			
	A	1	C	9
	B	10	D	11

2 س	ما عدد البروتونات في الكالسيوم $_{20}Ca$ ؟			
	A	17	C	18
	B	10	D	20

س 3	ما عدد الالكترونات في الهيدروجين $_{1}H$ ؟			
	A	1	C	2
	B	3	D	4

س4	ما عدد النيوترونات في المغنيسيوم $_{12}Mg^{24}$؟			
	A	10	C	13
	B	12	D	18

السؤال الثاني : أكتب الصيغة الكيميائية لمركب كلوريد الصوديوم علماً بأن العدد الذري : (Na = 11 Cl = 17)



تقييم رقم 2 نموذج A

اسم الطالب / ..... الصف / ..... التاريخ / .....

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة

س 1	ما نوع الرابطة الكيميائية بين الصوديوم $_{11}Na$ والكلور $_{17}Cl$؟			
	A	رابطة أيونية	C	رابطة تساهمية ثنائية
	B	رابطة تساهمية أحادية	D	رابطة فلزية

2 س	ما عدد أزواج الالكترونات التي تساهم بها كل ذرة في الرابطة التساهمية الثنائية؟			
	A	1	C	2
	B	3	D	4

س 3	أي مما يلي من استخدامات المرآه المقعرة؟			
	A	المراقبة الأمنية	C	مراه السيارة الجانبية
	B	التقاطعات المرورية	D	مراه طبيب الاسنان

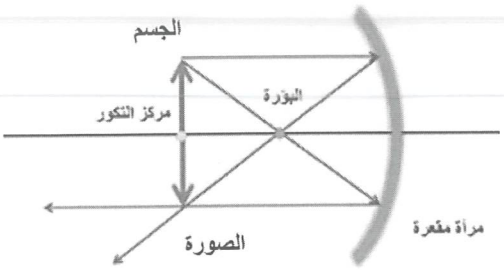
س4	ما خصائص الصورة التي تكونها المرآه المحدبة			
	A	تقديرية ومعتدلة ومصغرة	C	حقيقية ومعتدلة ومصغرة
	B	تقديرية ومقلوبة ومكبرة	D	حقيقية ومقلوبة ومكبرة

السؤال الثاني : 1- ما خصائص الصورة المتكونة في المرآه المقعرة الاتية؟

1.....

2.....

3.....



2- قارن بين المراه المحدبة والمقعرة

وجه المقارنة	المراه المحدبة	المراه المقعرة
تجمع أم تفرق الضوء	.....	.....
نوع البؤرة	.....	.....

تقييم رقم 2 نموذج A

اسم الطالب / ..... الصف / ..... التاريخ / .....

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة

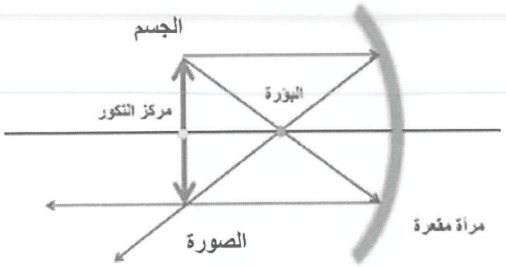
س 1	ما نوع الرابطة الكيميائية بين الصوديوم $_{11}Na$ والكلور $_{17}Cl$؟			
	A	رابطة أيونية	C	رابطة تساهمية ثنائية
	B	رابطة تساهمية أحادية	D	رابطة فلزية

2 س	ما عدد أزواج الالكترونات التي تساهم بها كل ذرة في الرابطة التساهمية الثنائية؟			
	A	1	C	2
	B	3	D	4

س 3	أي مما يلي من استخدامات المرآه المقعرة؟			
	A	المراقبة الأمنية	C	مراه السيارة الجانبية
	B	التقاطعات المرورية	D	مراه طبيب الاسنان

س4	ما خصائص الصورة التي تكونها المرآه المحدبة			
	A	تقديرية ومعتدلة ومصغرة	C	حقيقية ومعتدلة ومصغرة
	B	تقديرية ومقلوبة ومكبرة	D	حقيقية ومقلوبة ومكبرة

السؤال الثاني : 1- ما خصائص الصورة المتكونة في المرآه المقعرة الاتية؟



1. حقيقية
2. مقلوبة
3. مساوية للجسم

2- قارن بين المراه المحدبة والمقعرة

وجه المقارنة	المراه المحدبة	المراه المقعرة
تجمع أم تفرق الضوء	تفرق	تجمع
نوع البؤرة	تقديرية / ضاليه	حقيقية

تقييم رقم 2 نموذج B

اسم الطالب / ..... الصف / ..... التاريخ / .....

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة

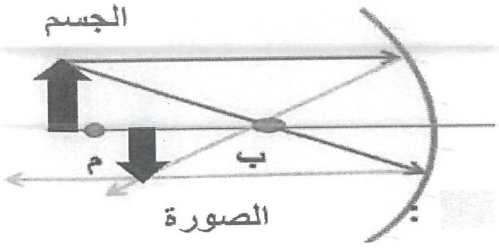
س 1	ما نوع الرابطة الكيميائية في جزيء الاكسجين O_2 اذا علمت أن العدد الذري للأكسجين = 8			
	A	رابطة أيونية	C	رابطة تساهمية ثنائية
	B	رابطة تساهمية أحادية	D	رابطة فلزية

2 س	ما عدد أزواج الالكترونات التي تساهم بها كل ذرة في الرابطة التساهمية الأحادية؟			
	A	1	C	2
	B	3	D	4

س 3	أي مما يلي من استخدامات المرآه المحدبة؟			
	A	المجهر	C	السخان الشمسي
	B	التقاطعات المرورية	D	مراه طبيب الاسنان

س4	ما خصائص الصورة التي تكونها المرآه المحدبة			
	A	تقديرية ومعتدلة ومصغرة	C	حقيقية ومعتدلة ومصغرة
	B	تقديرية ومقلوبة ومكبرة	D	حقيقية ومقلوبة ومكبرة

السؤال الثاني : 1- ما خصائص الصورة المتكونة في المرآه المقعرة الاتية؟



1.....

2.....

3.....

2- قارن بين المراه المحدبة والمقعرة

وجه المقارنة	المراه المحدبة	المراه المقعرة
تجمع أم تفرق الضوء	.....	.....
مكان البؤرة	.....	.....

تقييم رقم 2 نموذج B

اسم الطالب / ..... الصف / ..... التاريخ / .....

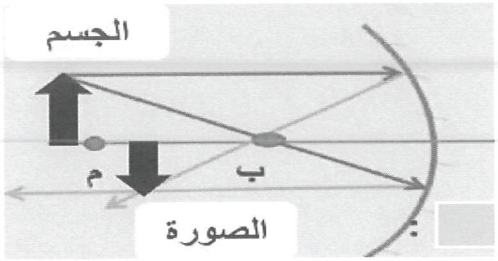
السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة

س 1	ما نوع الرابطة الكيميائية في جزيء الاكسجين O_2 اذا علمت أن العدد الذري للأكسجين = 8			
	A	رابطة أيونية	C	رابطة تساهمية ثنائية
	B	رابطة تساهمية أحادية	D	رابطة فلزية

2 س	ما عدد أزواج الالكترونات التي تساهم بها كل ذرة في الرابطة التساهمية الأحادية؟			
	A	1	C	2
	B	3	D	4

س 3	أي مما يلي من استخدامات المرآه المحدبة؟			
	A	المجهر	C	السخان الشمسي
	B	التقاطعات المرورية	D	مراه طبيب الاسنان

س4	ما خصائص الصورة التي تكونها المرآه المحدبة			
	A	تقديرية ومعتدلة ومصغرة	C	حقيقية ومعتدلة ومصغرة
	B	تقديرية ومقلوبة ومكبرة	D	حقيقية ومقلوبة ومكبرة



السؤال الثاني : 1- ما خصائص الصورة المتكونة في المرآه المقعرة الاتية؟

1. حقيقية .....
2. مقلوبة .....
3. مصغرة .....

2- قارن بين المراه المحدبة والمقعرة

وجه المقارنة	المراه المحدبة	المراه المقعرة
تجمع أم تفرق الضوء	تفرق	تجمع .....
مكان البؤرة	خلف المرآة ..	أمام المرآة ..

التقييم 3 نموذج A

السؤال الأول:

س 1	ما القوة التي تسحب الأجسام الى الأسفل في المائع ؟			
	A	الوزن	C	الدفع
	B	الاحتكاك	D	الضغط

س 2	ما القوة التي ترفع الأجسام الى الأعلى في المائع ؟			
	A	الوزن	C	الدفع
	B	الاحتكاك	D	الضغط

س 3	ماذا يحدث للجسم عندما تكون قوة الدفع أكبر من الوزن ؟			
	A	يغوص الجسم	C	يعلق الجسم
	B	يرتفع الجسم	D	لا يتأثر الجسم

السؤال الثاني : 1- اذكر اثنين من تطبيقات مبدأ باسكال ؟

-1

-2

2- أحسب الضغط الناتج عن قوة مقدارها 600N تؤثر على مساحة مقدارها $0.2\ m^2$.

التقييم 3 نموذج A

السؤال الأول:

س 1	ما القوة التي تسحب الأجسام الى الأسفل في المائع ؟			
	A	الوزن	C	الدفع
	B	الاحتكاك	D	الضغط

س 2	ما القوة التي ترفع الأجسام الى الأعلى في المائع ؟			
	A	الوزن	C	الدفع
	B	الاحتكاك	D	الضغط

س 3	ماذا يحدث للجسم عندما تكون قوة الدفع أكبر من الوزن ؟			
	A	يغوص الجسم	C	يعلق الجسم
	B	يرتفع الجسم	D	لا يتأثر الجسم

السؤال الثاني : 1- اذكر اثنين من تطبيقات مبدأ باسكال ؟

1- الروافع الهيدروليكية

2- كرسي طبيب الأسنان

2- أحسب الضغط الناتج عن قوة مقدارها 600N تؤثر على مساحة مقدارها $0.2\ m^2$.

$$P = \frac{F}{A} = \frac{600}{0.2} = 3000\ Pa$$

تقييم 3 نموذج B

السؤال الأول:

س 1	ما اسم القوة التي تعاكس الوزن عندما يطفو الجسم ؟				
	A	الدفع	C	الوزن	
	B	الاحتكاك	D	الضغط	

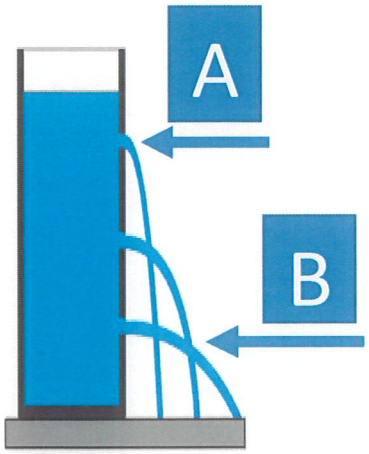
س 2	أي من الاتي يعمل كمائع في نموذج نظام هيدروليكي ؟				
	A	الهواء	C	النحاس	
	B	الزيت المعدني	D	ثاني أكسيد الكربون	

س 3	ماذا يحدث للجسم عندما تكون قوة الدفع أصغر من الوزن ؟				
	A	يغوص الجسم	C	يعلق الجسم	
	B	يرتفع الجسم	D	لا يتأثر الجسم	

السؤال الثاني : 1- اذكر اثنين من تطبيقات مبدأ باسكال ؟

-1
-2

2- ادرس الشكل المقابل ثم اجب عن الأسئلة التالية :



1 – في أي نقطة يكون الضغط اعلى ؟

2 - ما هي العوامل التي يعتمد عليها الضغط عند نقطة مغمورة في سائل؟

تقييم 3 نموذج B

السؤال الأول:

س 1	ما اسم القوة التي تعاكس الوزن عندما يطفو الجسم ؟			
	A الدفع	C	الوزن	
	B الاحتكاك	D	الضغط	

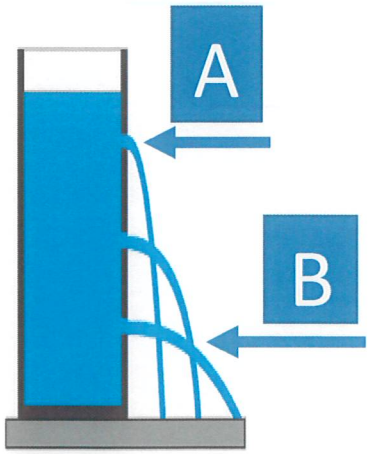
س 2	أي من الاتي يعمل كمائع في نموذج نظام هيدروليكي ؟			
	A الهواء	C	النحاس	
	B الزيت المعدني	D	ثاني أكسيد الكربون	

س 3	ماذا يحدث للجسم عندما تكون قوة الدفع أصغر من الوزن ؟			
	A يغوص الجسم	C	يعلق الجسم	
	B يرتفع الجسم	D	لا يتأثر الجسم	

السؤال الثاني : 1- اذكر اثنين من تطبيقات مبدأ باسكال ؟

1- المكابس الهيدروليكية
2- المكابح الهيدروليكية

2- ادرس الشكل المقابل ثم اجب عن الأسئلة التالية :



1 – في أي نقطة يكون الضغط اعلى ؟ B
كلما زاد العمق زاد الضغط

2 - ما هي العوامل التي يعتمد عليها الضغط عند نقطة مغمورة في سائل؟

١- العمق
٢- كثافة السائل