



1- أوراق اثرائية (وحدة الكثافة والضغط) منتصف الفصل الثاني

الاسم: _____

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة لكل من الأسئلة التالية:

1	أي التالي يُعبر عن القوة المؤثرة على وحدة المساحة؟	
A	الكثافة	C
B	الحجم	D

2	أي التالي يُعبر عن كتلة وحدة الحجم من المادة؟	
A	الكثافة	C
B	الحجم	D

3	أي التالي هي وحدة قياس الكثافة؟	
A	g/m^3	C
B	g/cm^3	D

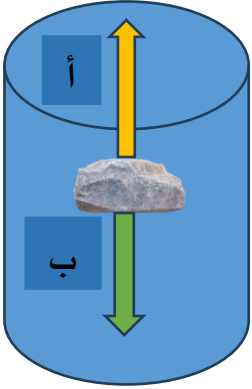
4	ماذا يحدث لجسم في الماء إذا كانت قوة الدفع أكبر من الوزن الحقيقي؟	
A	يطفو	C
B	يغوص	D

5	ماذا يحدث لضغط الماء عند زيادة العمق؟	
A	يقل	C
B	يبقى كما هو	D

6	أي التالي يُعبر عن وزن الماء المزاح؟	
A	وزن الجسم	C
B	قوة الدفع	D

7	أي التالي يستخدم لقياس حجم سائل؟	
A	الميزان	C
B	المخبار المدرج	D

8	ما القوتان المؤثرتان على جسم مغمور في الماء؟	
A	الاحتكاك والوزن	C
B	الوزن وقوة الدفع	D



السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية

1- في الشكل المجاور ما القوتان التي تؤثران على الجسم المغمور في الماء:

(أ) _____

(ب) _____

- في حالة الجسم معلق كيف تكون القوتان المؤثرتان:

2- أدرس الشكل المجاور ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

أ- أحسب حجم الحجر حسب المعلومات الواردة في الشكل.

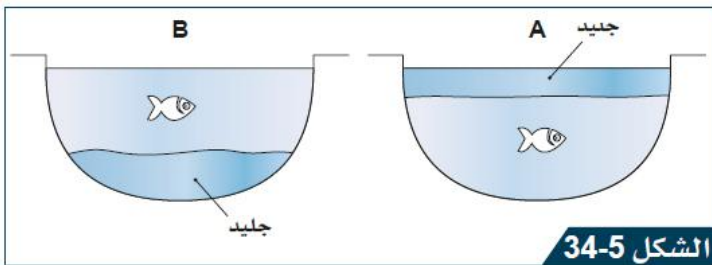
ب - أحسب كثافة الحجر، علماً بأن كتلته 12g.

3- عدد العوامل المؤثرة على الضغط في سائل؟

4- لاحظ الشكل التالي ثم أجب:

حدد أي الصورتين A أم B تعرض مكان تشكل الجليد

في البركة: _____



فسر يطفو الجليد على سطح الماء:

5- حدد فيما إذا الجسم يطفو أو يغوص أو يُعلّق في الحالات التالية:

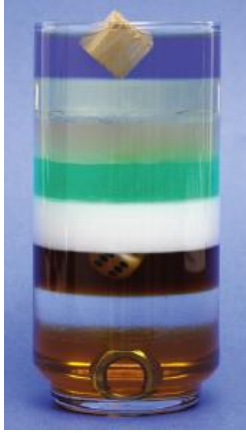
_____ إذا كانت قوة الدفع أصغر من الوزن الحقيقي للجسم فإن الجسم:

_____ إذا كانت قوة الدفع تساوي الوزن الحقيقي للجسم فإن الجسم:

_____ إذا كانت قوة الدفع أكبر من الوزن الحقيقي للجسم فإن الجسم:

6- يمثل الشكل التالي برج الكثافة:

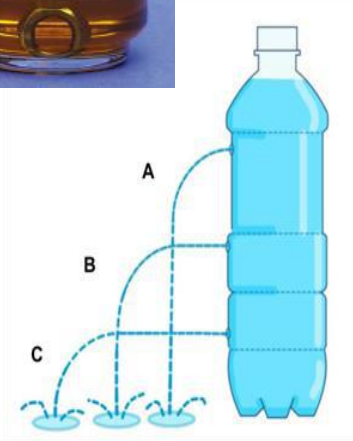
فسر سبب ترتيب المواد فوق بعضها البعض في برج الكثافة.



فسر يغوص البرغي في أسفل الوعاء.

السؤال الثالث: أدرس الشكل المجاور ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

1- ما النقطة التي تمثل الضغط الأعلى للماء؟

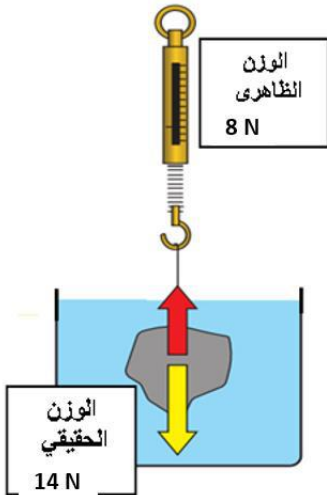


- إذا علمت أن كثافة الماء تساوي 1 g/cm^3 ماذا

يحدث لجسم كثافته 1.2 g/cm^3 عند وضعه عند النقطة B؟

السؤال الرابع: أدرس الشكل المجاور وأجب عن الأسئلة التي تليه:

1- أحسب قوة الدفع للجسم.



2- ماذا يحدث للجسم عند وضعه في الماء؟

السؤال الخامس: للغازات المختلفة كثافات مختلفة:

الهواء: 1.3 kg / m^3

الهيليوم: 0.18 kg / m^3

ثاني أكسيد الكربون: 1.9 kg / m^3

حدد أي الغازات يطفو فوق الهواء وأي منها يغوص في الهواء مع التفسير:

يطفو:

يغوص:



2- أوراق اثرائية (وحدة العناصر والمركبات والمخاليط) منتصف الفصل الثاني

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة لكل من الأسئلة التالية:

1	ما المادة التي تتكون من نوع واحد من الذرات؟	
A	العنصر	C المخلوط
B	المركب	D المخلوط المتجانس

2	ما العنصر الأكثر وفرة في القشرة الأرضية؟	
A	الذهب	C الصوديوم
B	الكلور	D الأكسجين

3	ما المادة تتكون من أكثر من نوع من الذرات المترابطة معاً؟	
A	العنصر	C المخلوط المتجانس
B	المركب	D المخلوط غير المتجانس

4	ما المادة التي تتكون من اتحاد الحديد والأكسجين؟	
A	أكسيد الحديد (صدأ الحديد)	C ثاني أكسيد الكربون
B	كبريتيد الحديد	D أكسيد الصوديوم

5	ما المادة التي تتكون من اتحاد ذرات الصوديوم والكلور؟	
A	أكسيد الحديد	C ثاني أكسيد الكربون
B	كلوريد الصوديوم (ملح الطعام)	D أكسيد المغنسيوم

6	ماذا ينتج عند مزج مركبين أو أكثر؟	
A	عنصر	C مخلوط
B	مركب	D ذرة



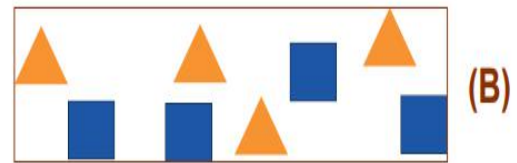
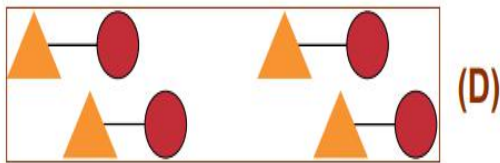
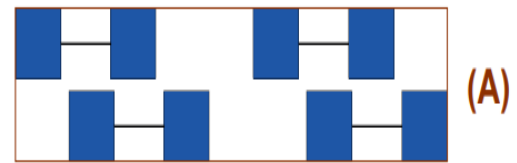
7	ماذا نسمي تفاعل العناصر مع الأكسجين؟	
A	تفاعل أكسدة	C
B	تفاعل ازالة	D

8	ماذا نسمي ذوبان مادة صلبة في الماء؟	
A	ذرة	C
B	عنصر	D

9	أي التالي مخلوط معلق؟	
A	سكر ذائب في الماء	C
B	ملون طعام في الماء	D

10	ما طريقة فصل الرمل عن الماء؟	
A	المغناطيس	C
B	الترشيح	D

السؤال الثاني: صنف المواد التالية الى مخلوط ومركب وعنصر من خلال دراسة مخطط جسيماتها:





السؤال الثالث: صنف المخاليط التالية الى متجانسة وغير متجانسة:

(ماء مالح - رمل وحصى - فلين ورمل - محلول سكر - الهواء - الفلين والماء - سلطة فواكه - ملون طعام في الماء)

متجانسة	غير متجانسة

السؤال الرابع: أعط مثلاً واحداً على كل مما يلي:

- عنصر موصل للكهرباء: _____
- عنصر قوي وثقيل: _____

السؤال الخامس: صنف المواد التالية الى مركبات وعناصر ومخاليط:

الذهب - ثاني أكسيد الكربون - الماء - العصير - الماء والرمل - النحاس - كلوريد الصوديوم - الأكسجين - الهواء

عنصر	مركب	مخلوط

السؤال السادس: أكمل التفاعلات التالية:

الكلور + الصوديوم \longrightarrow _____

حديد + _____ \longrightarrow أكسيد الحديد

-هل تتماثل خصائص المواد المتفاعلة مع خصائص المواد الناتجة: _____



3- أوراق إثرائية (طرائق الفصل والتنقية) منتصف الفصل الثاني

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة لكل من الأسئلة التالية:

1	ما درجة انصهار الثلج النقي؟		
A	100°C	C	- 4 °C
B	0°C	D	103°C

2	ما درجة غليان الماء النقي؟		
A	100°C	C	- 4 °C
B	0°C	D	103°C

3	ما درجة غليان الماء غير النقي؟		
A	100°C	C	103°C
B	0°C	D	- 4 °C

3	ما هي المادة التي تحتوي على نوع واحد من المكونات؟		
A	مادة نقية	C	مخلوط
B	مادة غير نقية	D	محلول

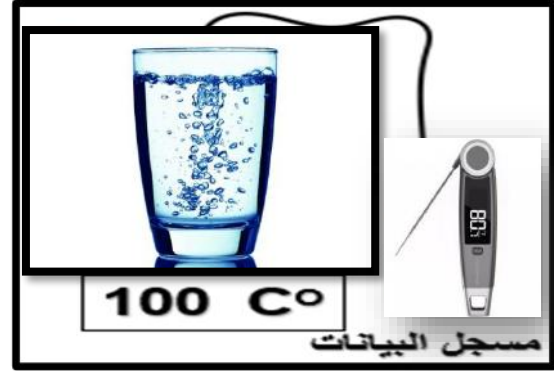
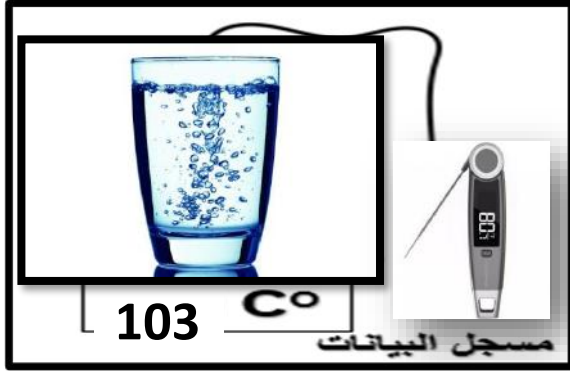
4	أي من الطرق التالية يستخدم لفصل مخلوط الكبريت وبرادة الحديد؟		
A	التبخير	C	الترشيح
B	المغناطيس	D	الغربة

5	أي من الطرق التالية يستخدم لفصل الماء عن الرمل؟		
A	التبخير	C	الترشيح
B	التقطير	D	الغربة

الأسئلة المقالية:

السؤال الأول: أيهما يحتوي على ماء نقي وأيهما ماء غير نقي حسب درجة الغليان المسجلة على الأشكال

التالية؟



السؤال الثاني: صنف المواد التالية إلى مادة نقية ومادة غير نقية في الجدول التالي:

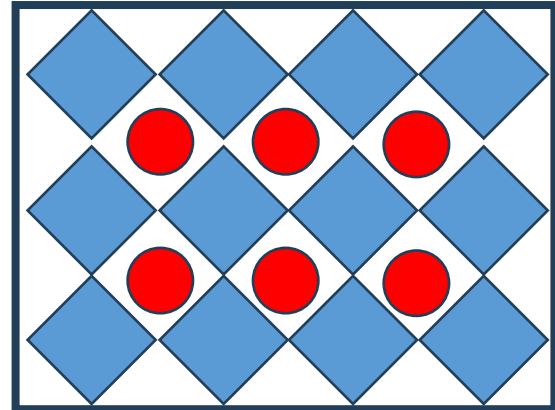
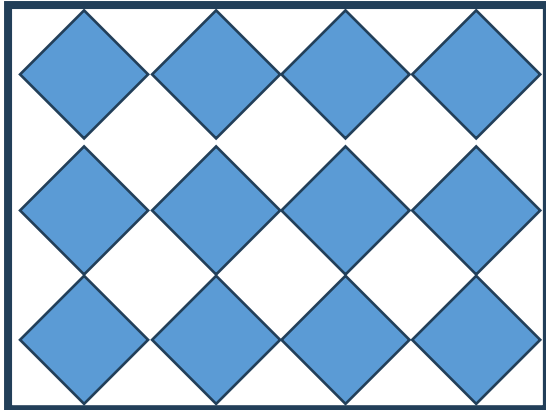
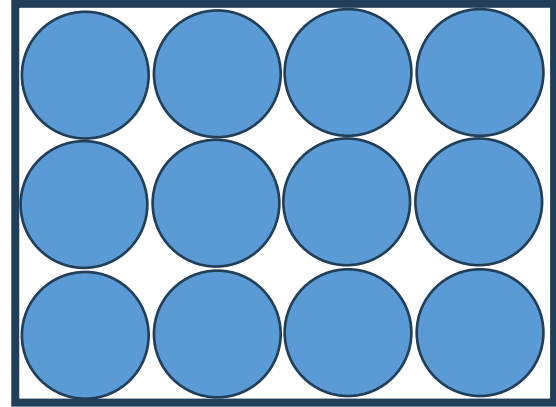
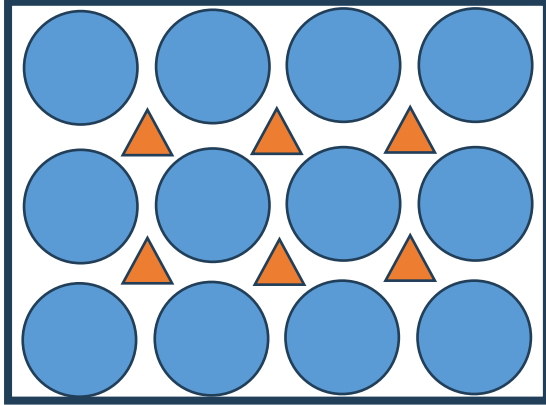
حديد - نفط - نحاس - ألنيوم - ماء البحر - العصير - الملح - الحليب

مادة نقية	مادة غير نقية

السؤال الثالث: أكمل الفراغ بالجملة التالية:

- 1- مادة تتكون من نوع واحد من الجسيمات هي
- 2- الخليط المكون من فلز ومادة أخرى يُسمى
- 3- معظم المواد المستخدمة في حياتنا غير نقية لأنها تحتوي على
- 4- يتم فصل مكونات النفط الخام عن بعضها باستخدام طريقة
- 5- درجة انصهار المادة النقية من درجة انصهار المادة غير النقية، بينما درجة غليان المادة النقية من درجة غليان المادة غير النقية.

السؤال الرابع: أي نموذج من نماذج الجسيمات التالية يُمثل فلز نقي أو سبيكة؟



السؤال الخامس: قارن بين السبيكة والفلز النقي المصنوع منها في الجدول التالي:

المقارنة	الفلز النقي	السبيكة
نوع المادة		
القساوة		
درجة الانصهار		