

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

متوسطة بحيري سليمان قاعدة 07

وزارة التربية الوطنية

السنة الدراسية : 2017/2018

مديرية التربية لولاية بجاية

الغرض من الدّاّني ع ف و التكنولوجيا

المدة : 01 س

المستوى : 1 متوسط

20

اللقب و الاسم : العلامة :

التمرين الاول : (06 نقاط)

صل بسهم مالي

عملية الترشيح .

- الماء الناتج عن عملية التقطير

خليل متجانس .

- الماء المعدني أو ماء الشرب

عملية الإيادة .

- للفصل بين خليط (ماء + قرابة)

ماء نقبي .

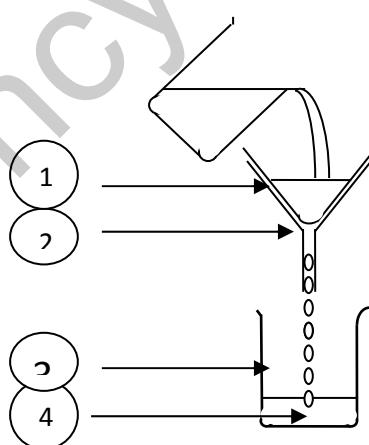
- للفصل بين خليط (خل + زيت)

عملية الترسيب

- للفصل بين خليط (ماء + دمل)

عملية التقطير

- للفصل بين خليط (ماء + سكر)



التمرين الثاني : (06 نقاط)

إليك الشكل المقابل

(I) اعط عنوانا مناسبا للرسم

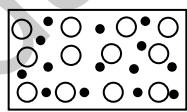
(II) سم العناصر المرقمة 1

- 2
- 3
- 4
- ما الهدف من هذه التجربة (III)

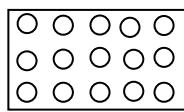
الوضعية الإدماجية: (8 نقاط)

* لتحضير الحليب قامت الأم بوضع 40g من الحليب في مقدار 2l من الماء مع الخلط الجيد

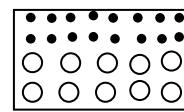
- 1 – ما نوع الخليط الناتج وكيف يسمى؟
- 2 – حدد المذيب والمذاب في هذا الخليط؟
- المذيب والمذاب
- 3 – ما هو تركيز هذا الخليط؟
- 4 – حدد الشكل الذي يمثل النموذج الحبيبي لل الخليط الناتج؟
- علل اجابتك



الشكل: 3



الشكل: 2



الشكل: 1

بالتوافق تتحمّل

الاسم و اللقب: القسم: العالمة

*العمرين الأول: (06 نقاط)

1- أكمل الجدول التالي بكلمة عازل أو ناقل:

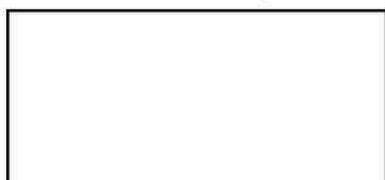
المنيوم	محلول ملحي	غرافيت	زجاج	جسم الإنسان	ماء مقطر	الجسم	ناقل / عازل
---------	------------	--------	------	-------------	----------	-------	-------------

2- أكمل الجدول التالي: وذلك برسم الرمز النظامي لكل عنصر كهربائي

صمام ضوئي	قاطعة مفتوحة	سلك التوصيل	محرك كهربائي	مصباح التوهج	بطارية أعمدة	العنصر الكهربائي	الرمز النظامي
-----------	--------------	-------------	--------------	--------------	--------------	------------------	---------------

*العمرين الثاني: (06 نقاط)

لديك الخلائق التالية: (الماء النقي + الرمل)، (الماء النقي + الملح)، (الماء النقي + مسحوق الحليب)، (الماء النقي + الزيت) .



1- أي منهم يشكل محلولاً مائياً؟ مثله بالنموذج الحبيبي؟

إذا علمت أن حجم الماء في الخليط الثاني 500ml و أن كتلة الملح المضافة هي 10g

النموذج الحبيبي

2- أحسب تركيز هذا محلول ب g/l ؟

3- أضاف محمد لهذا محلول كتلة من الملح قدرها 6g ، كم تصبح القيمة الجديدة للتركيز ؟

4- نضيف تدريجياً الملح لهذا الخليط وبعد ظهر أنه لا يقبل مزيداً من الانحلال ، كيف تسمى هذا محلول؟

*الوضعية الإدماجية : (08 نقاط)

يملك محمد و هو تلميذ في السنة أولى متوسط لعبة (سيارة) الموضحة في الوثيقة 01 ،

أراد اللعب بها فلم تشتغل فاحترار لذلك. أراد محمد توظيف ما درسه في مجال الظواهر الكهربائية لإصلاح هذا العطل . ساعد محمد في الإجابة عن الأسئلة التالية:

1- اقترح ثلاثة أسباب قد تؤدي إلى هذا العطل ؟

بعد تفحصه للعبة ، بادرت محمد فكرة شراء بطارية جديدة تحمل القيمة $V = 4.5$ ، بعد شرائها و بعد وصوله للمنزل و تجرب البطارية الجديدة إشتغلت اللعبة إلا أن حركتها كانت جد بطيئة.



الوثيقة 01

2- ماذا تمثل القيمة $4.5V$ التي تحملها البطارية ؟

ب- كيف تفسر حركة اللعبة البطيئة ؟ إقترح حلاً لهذا المشكل .

3- أرسم المخطط الكهربائي لهذا التركيب (باستعمال الرموز النظامية)؟

- إقلب الورقة للإجابة على الوضعية الإدماجية

فرض محروس للفصل الثاني في مادة
العلوم الفزيائية والتكنولوجيا

متوسطة: بو كرزازة على
المستوى: الأولى متوسط

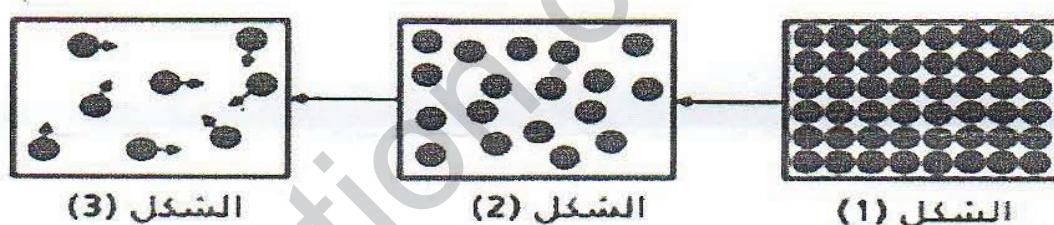
التمرين الأول:

أجب بتصحيح او خطأ مع تصحيح الخطأ:

- الضغط والحرارة عاملان لا يؤثران في تغيير حالة المادة.
- المياه المعدنية خليط غير متجانس.
- تتغير كثافة الجسم أثناء تحوله الفيزيائي.
- التحول الفيزيائي هو تحول المادة من حالة إلى أخرى.
- التكافُف هو تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة

التمرين الثاني:

إليك الرسومات التالي:



الشكل (2)

الشكل (1)

الشكل (3)

1- ما هي حالة الجسم في كل شكل؟

2- لماذا تميز الحبيبات في كل حالة؟

3- ما إسم الظواهر التي تؤدي إلى الانتقال من حالة إلى أخرى؟

~~مثلث~~ هات أمثلة عن ظواهر أخرى و اشرحها.

التمرين الثالث:

1- أكمل الجدول التالي:

زيت + سكر	ماء + حليب	ماء + ماء + زيت	خليط متجانس
خليط متجانس			
			خليط غير متجانس

2- مثل بالنموذج الحبيبي الخليط المتجانس والخليط الغير متجانس.

ما هي الحقيقة المثلث للفحص بين مكونات الخليط؟ الخبر المتجانس في المحلول؟ أعد رسمًا مبسطًا للمواشح

الفرض الثاني في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجية

الجزء الأول: (12 نقطة)

التمرين الأول: (06 نقاط)

دخلت إلى المخبر ووجدت كأسين مملوءين أحدهما مملوء بعصير البرتقال والأخر بالماء، أردت أن تشرب منهما فصاح أستاذك قائلاً:



الكأس الأولى: عصير البرتقال يحتوي على بذور البرتقال

الكأس الثانية: ليس صالح للشرب لأنه ماء مقطر (ماء نقى).

السندات: ورق الترشيح-أنابيب اختبار-موق

بنزن-محوار-كأس بيشر

التعليمية: اعتمادا على الوضعية والسندات:

1-كيف بإمكانك فصل بذور البرتقال من العصير؟ دعم إجابتك برسم تخطيطي.

2-كيف تتأكد تجربيا من أن الماء مقطر وليس معدني.

3-باستعمال النموذج الحبيبي وضح الفرق بين الماء المعدني والماء المقطر.

التمرين الثاني: (06 نقاط)

تعمل في الدارات الآتية جيدا



التعليمية:

1-كيف نسمي محلول (ماء+ملح)؟ علل

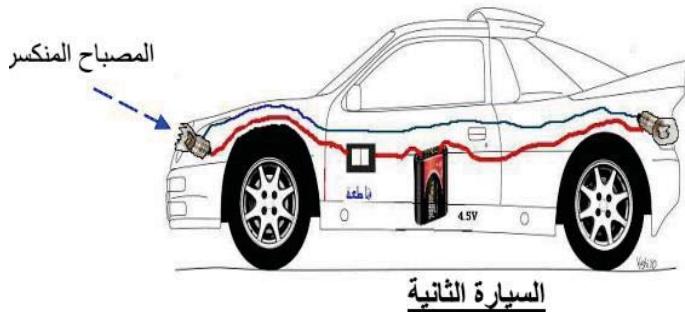
2-ما الهدف من هذه التجربة؟

3-ماذا سيحدث للمصباح في كل دارة بعد غلق القاطعة؟ علل.

والد رفيق يعمل تاجر لبيع اللعب فقام ذات يوم بإحضار ولده مجموعة من السيارات، بعد مدة لاحظ رفيق أن السياراتتين كانتا معطلتين.

السيارة الأولى: تسير ببطء شديد بالرغم من أن البطارية جيدة.

السيارة الثانية: ارتطمت بالجدار فتكسر أحد أضوائها الأمامية لكن مصباح الجهة الأخرى أصبح لا يشتعل هو الآخر بالرغم من أنه لم يرتطم بالجدار. إليك السندات المبينة أدناه



التعليمية: طلب منك رفيق إصلاح هاتين السياراتين

1-أين يكمن الخل في السياراتتين المعطلتين؟

2-أعط لكل خلل (عطل) ذكرته طريقة تصليح مناسبة.

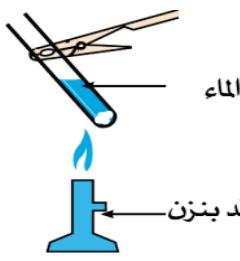
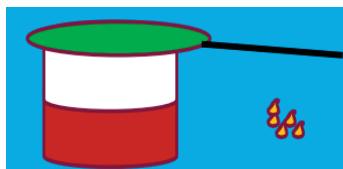
3-قم برسم مخطط الدارة الكهربائية لكل عملية تصليح قمت بها.

التصحيح النموذجي للفرض الثاني

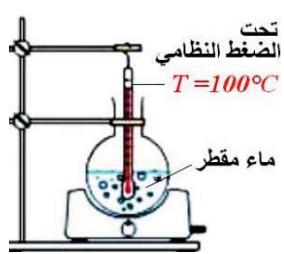
التمرين الأول (60 نقاط):

1- يمكنني فصل البذور عن عصير البرتقال عن طريق عملية الترشيح وذلك باستعمال كأس بيشرو ورق الترشيح.....01ن

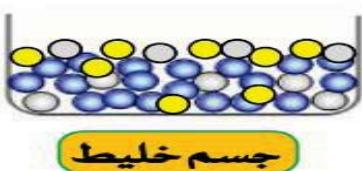
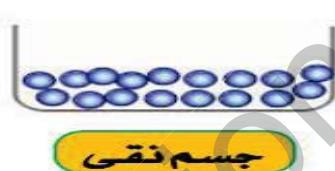
الرسم التخطيطي: 01ن



2- أتأكد تجريبياً من أن الماء الموجود في الكأس مقطر أو معدني: يسخن تلك العينة حتى التبخر الكلي للماء. سيلاحظ وجود روابض في الأنابيب إن كان الماء معدني، أما الماء النقي فهو خال من الأملاح المعدنية (عدم ظهور روابض في قاع الأنابيب).....02ن



الطريقة الثانية: الاعتماد على معايير نقاوة الماء النقي إذ يمكنه التأكيد تجريبياً من أن هذا ماء النقي أو معدني. هذه العملية تحتاج إلى: محوار، أنابيب اختبار، كمية ماء من تلك الكأس.



3- النموذج الحبيبي للماء النقي والماء المعدني:.....2ن.

التمرين الثاني:

1- نسمى محلول (ماء+ملح) بال محلول المائي. لأن: خليط متجانس و المذيب هو الماء أما المذاب عبارة عن ملح.....2ن

2- الهدف من هذه التجربة هو معرفة المواد الناقلة والمواد العازلة للكهرباء.

3- في الدارة الكهربائية (الشكل 01): لا يتوجه المصباح لأن الماء النقي لا يسمح بمرور الكهرباء (جسم عازل).....01ن

الشكل (02): يتوجه المصباح لأن محلول الملح (ماء+ملح) يسمح بمرور الكهرباء (جسم ناقل).....01ن

الوضعية الإدماجية:

1- في السيارة الأولى: دلالة المحرك أكبر من دلالة المولد لذلك تسير ببطء.

في السيارة الثانية: الدارة الكهربائية مربوطة على التسلسل لانه عندما انكسر المصباح الدارة أصبحت مفتوحة.

02- إصلاح الخلل(العطل): في السيارة الأولى إما يتم استبدال البطارية أو استبدال المحرك وجعل دلالي المحرك والمولد متناسبة.

في السيارة الثانية يجب ربط المصابيح على التفرع.

03- الرسم التخطيطي:

الوضعية الإدماجية.

المعايير	الوجهة: ملائمة الإنتاج
<ul style="list-style-type: none"> ⇒ تقديم ما يمكن أن يكون تفسيراً لتحرك السيارة ببطئ شديد رغم أنها جيدة. ⇒ تقديم ما يمكن أن يكون تفسيراً للعدم اشتغال المصباح الآخر (الربط على التسلسل). ⇒ تقديم مخطط لدارة كهربائية يبين فيه الحل لجعل المصابيح تتوهج. ⇒ يختار السندي المناسب ويحترم التعليمية. 	
<ul style="list-style-type: none"> ✓ توظيف الملائمة بين دلالة المصباح ودلالة المولد. ✓ توظيف مفهوم التركيب على التفرع وإيجابياته. ✓ توظيف السنديات وحسن استغلالها. 	الإستخدام السليم لأدوات المادة
<ul style="list-style-type: none">  ربط سبب تحرك السيارة ببطئ بدلالة المحرك ودلالة المولد.  ربط سبب عدم توهج المصباح الثاني بـالربط على التسلسل.  ينتهي المحرك المناسب وكذلك البطارية المناسبة. 	الانسجام
<ul style="list-style-type: none"> ▷ الكتابة بخط واضح ومقروء. ▷ تقديم ورقة نظيفة وبدون تشطيب. 	الإنقان

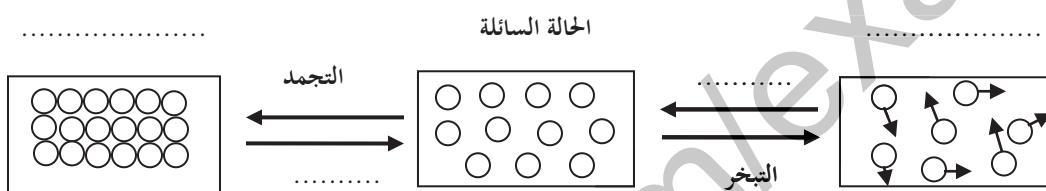
الفرض الثاني في مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجية

التمرين الأول: (6 نقاط)

أ- أكمل الفراغات بالكلمات المناسبة :

1. - نسمى تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة الغازية مباشرة بـ
 2. - للبطارية قطبان أحدهما موجب و الآخر
 3. - يعتبر ماء المطر من المواد للكهرباء .
 4. الماء و الحال قابلان

ب- أكمل المخطط الآتي :



التمرين الثاني: (6 نقاط)

نضع قليلاً من ماء جافيل المركز في 1.5 لتر من الماء المقطر .

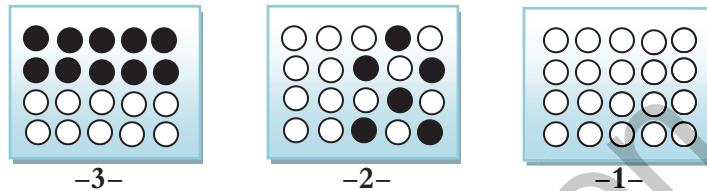
1- ماذا نسمى الماء المقطر ؟ و ماذا نسمى ماء الجافيل ؟ .

2- ما نوع الخليط الناتج ؟ و ماذا نسميه ؟ .

نضيف لل الخليط الناتج كمية كبيرة من الماء المقطر .

3- ما نوع المخلول المائي الجديد ؟ .

4- برأيك ما هو النموذج الحبيبي الموفق لـ : (ماء مقطر + ماء جافيل) في هذه الحالة ؟ .



التمرين الثالث: (8 نقاط)

إليك العناصر الكهربائية الآتية :

المطلوب:

1) سـمـ العـنـاصـرـ المـرـقـمـةـ منـ 1ـ إـلـيـ 4ـ

2) بـرأـيـكـ ماـ هـوـ العـنـصـرـ الـذـيـ يـمـلـكـ الـقـوـةـ الـكـهـرـبـائـيـةـ مـنـ بـيـنـ هـذـهـ العـنـاصـرـ ؟ـ

3) وـصـلـ العـنـاصـرـ الـكـهـرـبـائـيـةـ السـابـقـةـ بـعـضـهـاـ بـعـضـاـ مـشـكـلاـ دـارـةـ كـهـرـبـائـيـةـ ؟ـ

4) أـعـطـ الرـمـزـ النـظـامـيـ لـكـلـ عـنـصـرـ مـنـ العـنـاصـرـ الـأـرـبـعـةـ السـابـقـةـ.

العنصر الكهربائي	الرمز النظامي	1	2	3	4

5) ارسم المخطط النظامي لهذه الدارة الكهربائية باستعمال الرموز النظامية السابقة .

فرض الثلاثي الثاني في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

التمرين الأول: 60ن:

باستعمال جدول التحويلات أكمل مايلي:

25 kg=g , 3,2 dg=g , 5000 hg=g

0,02 cm³=mm³ , 1cm³=.....m³ , 306 m³=.....Dam³

التمرين الثاني: 60ن:

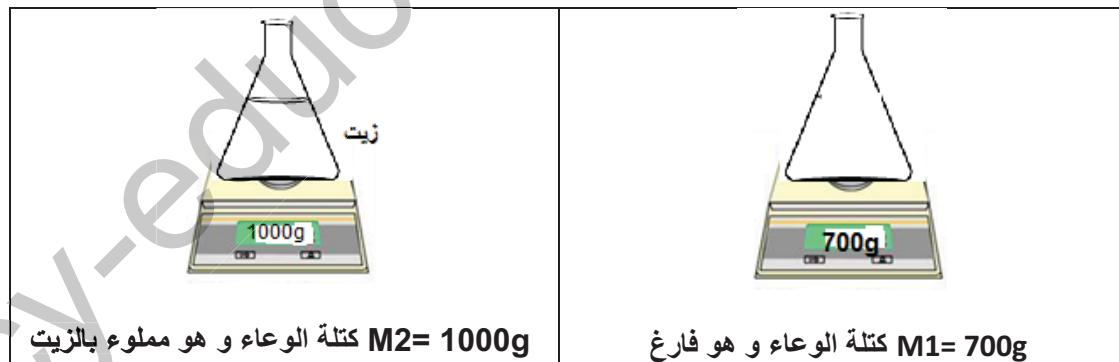
إليك المواد الآتية صنفها في الجدول أدناه:

حليب، هواء، مصهور الزبدة، رمل، مسحوق السكر، ضباب، مقلمة، عصير، غاز الأوكسجين، البرد ، غاز القداحة، دخان.

الاجسام الغازية	الاجسام السائلة	الاجسام الصلبة

الوضعية الإدماجية: 08ن

في حصة الأعمال المخبرية طلب الأستاذ من رشيد و زملائه إجراء بعض التجارب ، فقاموا بقياس حجم و كتلة كمية من الزيت إذ وجد رشيد حجم الزيت $V = 375\text{cm}^3$ أما زملائه فوجدوا كتلة الزيت كما هو مبين في الشكل الآتي:



01- في رأيك ما هي الأداة التي استعملها رشيد لقياس حجم الزيت ؟

02- من الشكل السابق أحسب كتلة الزيت.

القانون:

الحساب:

النتيجة:

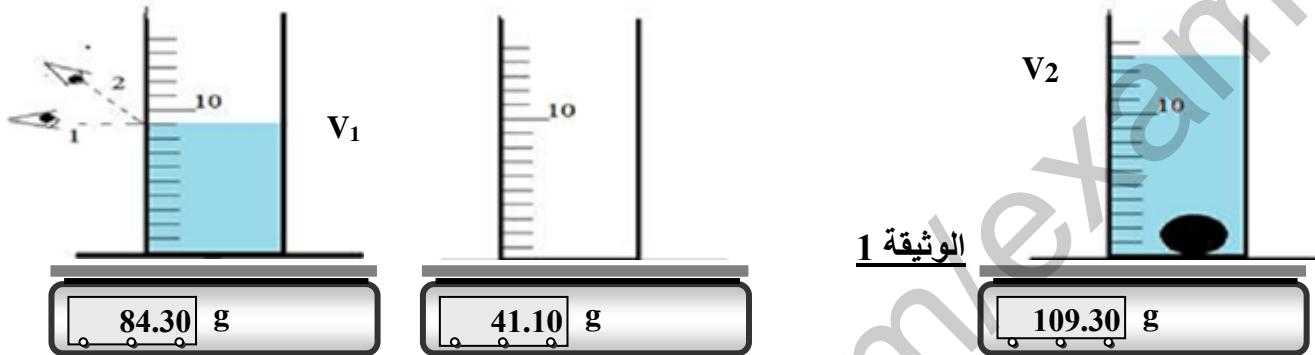
03- استنتج الكتلة الحجمية للزيت.

الحساب:

القانون:,

، النتيجة:

التمرين الأول : 06 نقاط



نجز التجربة الموضحة في الوثيقة 1 حيث نستعمل سائلا وكرة معدنية ومخبار مدرج ب ml وميزانا الكترونيا

- 1- اختر الوضع الصحيح للعين عند قراءة التدريجة
- 2- اكتب قيمة الحجم V_1 و V_2
- 3- استنتج V حجم الكرة المعدنية
- 4- نسمي m_1 كنلة الجسم السائل و m_2 كنلة الجسم الصلب
- أحسب m_1 و m_2

التمرين الثاني : 06 ن

أ - صنف في الجدول التالي المواد التالية إلى مواد صلبة ومواد سائلة ومواد غازية :
بخار الماء - زجاج - بنزين - ورق - زيت الزيتون - أكسجين - قماش - عصير برتقال .

المادة الغازية	المادة السائلة	المادة الصلبة

ب - مثل بالنموذج الحبيبي حبيبات الزجاج .

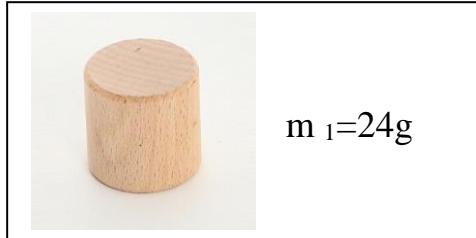
من أجل تحديد بعض أنواع الخشب لبعض الأشجار قام فوج من التلاميذ بتجارب على ثلاثة عينات مختلفة وذلك لمعرفة خاصية مميزة لكل عينة حيث كان لهذه العينات نفس الحجم $V=100\text{cm}^3$ وكانت كتلة كل عينة كما يلي:

ساعد التلاميذ على ما يلي:

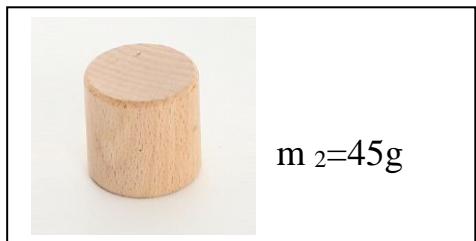
1. معرفة الخاصية الفيزيائية لكل عينة

2. تحديد نوع الخشب في كل عينة

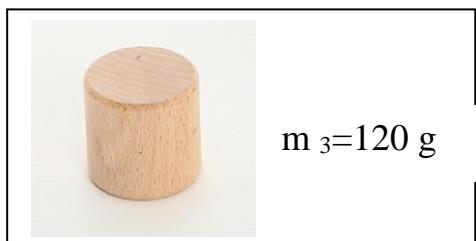
3. معرفة العينات التي يمكن للماء أن يحملها



$m_1=24\text{g}$



$m_2=45\text{g}$



$m_3=120\text{ g}$

$\rho (\text{g}/\text{cm}^3)$	المادة	$\rho (\text{g}/\text{cm}^3)$	المادة
1	الماء	7.8	الحديد
0.79	الكحول	8.9	النحاس
0.86	الزيت	2.7	الالومنيوم
0.71	خشب البلوط اليابس	1.2	خشب شجرة البلوط الأخضر
0.917	الجليد	19.3	الذهب
0.45	خشب الصنوبر	0.24	خشب الفلين

العلامة: 20/	المستوى: س1م	القسم: 1م...	اللقب:	الإسم:
--------------	--------------	--------------	--------------	--------------

الفرض الثاني في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين الأول: (6ن)

الجزء (أ):(3ن)

إليك الخلائق التالية: (حبر وحول)، (ماء ورمل)، (ماء سعيدة)، (زيت وماء)، (ماء البحر)، (عدس وحمص)

صنف هذه الخليط إلى خلائق متجانسة و خلائق غير متجانسة في الجدول التالي:

الخلائق غير المتجانسة	الخلائق المتجانسة

الجزء (ب):(3ن)

إليك المواد التالية: ماء نقي، نحاس، حجرة، كحول، هيدروجين، ثاني أكسيد الكربون(CO_2).

صنف هذه المواد في الجدول التالي:

المادة الغازية	المادة السائلة	المادة الصلبة

الجزء (ج):(3ن)

أتم المخطط التالي:

غازية

سائلة

صلبة

التمرين الثاني:(6ن)

لتحضير واحد لتر من الحليب قامت الأم بسكب 8 ملاعق كبيرة من الحليب الجاف سيليا في 1 لتر من الماء.

- 1- ما هو الجسم المذاب والجسم المذيب في هذه العملية؟
- 2- أحسب كتلة الحليب الجاف إذا علمت أن كتلة ملعقة واحدة من الحليب الجاف تساوي 15g
- 3- أحسب تركيز المحلول ؟
- 4- هل الحليب المشكل ممدا أم مركزا؟ مع العلم أن 1 لتر من الماء قادر على تذويب 125g من الحليب الجاف.

الحل:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

الوضعية الإدماجية:(8ن)

أراد أبو محمد أن يضيف الماء إلى بطارية السيارة فطلب من ابنه أن يحضره له، فأتاه الإبن بقارورة ماء سعيدة ، فقال الأب لإبنه هذا الماء لا يصلح للبطارية.

1- مانوع الماء الذي قدمه الإبن لأبيه؟.....

2- هل يصلح هذا الماء للبطارية؟.....

3- ما هو الماء الذي يحتاجه الأب للبطارية؟.....

4- اقترح تجربة تجعل ماء سعيدة صالحا للإستعمال في البطارية؟.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....