

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

متوسطة بحايري سليمان قاعدة 07

وزارة التربية الوطنية

السنة الدراسية : 2018/ 2017

مديرية التربية لولاية بجاية

الجزء الثاني : ف و التكنولوجيا

المدة : 01 سا

المستوى : 1 متوسط

20

اللقب و الاسم : القسم : العلامة :

التمرين الاول : (06 نقاط)

صل بسهم مايلي

عملية الترشيح .

خليط متجانس .

عملية الإبانة .

ماء نقي .

عملية الترسيب

عملية التقطير

- الماء الناتج عن عملية التقطير

- الماء المعدني أو ماء الشروب

- للفصل بين خليط (ماء + تراب)

- للفصل بين خليط (خل + زيت)

- للفصل بين خليط (ماء + رمل)

- للفصل بين خليط (ماء + سكر)

التمرين الثاني : (06 نقاط)

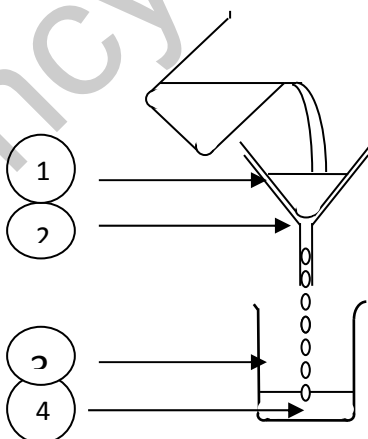
اليك الشكل المقابل

(I) اعط عنوانا مناسباً للرسم

.....

(II) سم العناصر المرقمة

1



.....2

.....3

.....4

..... (III) ما الهدف من هذه التجربة

.....

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؟

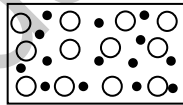
.....

.....

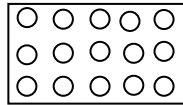
.....

4 - حدد الشكل الذي يمثل النموذج الجزيئي للخليط الناتج؟

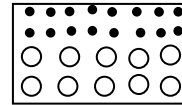
..... علل اجابتك



الشكل: 3



الشكل: 2



الشكل: 1

بالتوفيق للجميع

*** التمرين الأول: (06 نقاط)**

1- أكمل الجدول التالي بكلمة عازل أو ناقل:

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

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

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

*** التمرين الثاني: (06 نقاط)**

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

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



النموذج الحبيبي

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

2- أحسب تركيز هذا المحلول ب g/l ؟

3- أضف محمداً لهذا المحلول كتلة من الملح قدرها 6g ، كم تصبح القيمة الجديدة للتركيز ؟

4- نضيف تدريجياً الملح لهذا الخليط وبعده ظهر أنه لا يقبل مزيداً من الانحلال ، كيف نسمي هذا المحلول؟

*** الوضعية الإدماجية : (08 نقاط)**

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

أراد اللعب بها فلم تشتغل فاحتار 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 4.5 V ، بعد شرائها

و بعد وصوله للمنزل و تجريب البطارية الجديدة إشتغلت اللعبة إلا أن حركتها كانت جد بطيئة.

2- أ- ما ذا تمثل القيمة 4.5v التي تحملها البطارية ؟

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

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

- إقلب الورقة للإجابة على الوضعية الإدماجية



الوثيقة 01

فرض محروس للفصل الثاني في مادة العلوم الفزيائية والتكنولوجيا

التمرين الأول:

أجب بصحيح او خطأ مع تصحيح الخطأ:

- 1- الضغط والحرارة عاملان لا يؤثران في تغيير حالة المادة.
- 2- المياه المعدنية خليط غير متجانس.
- 3- تتغير كتلة الجسم أثناء نحوله الفيزيائي.
- 4- التحول الفيزيائي هو تحول المادة من حالة إلى أخرى.
- 5- التكاثف هو تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة

التمرين الثاني:

إليك الرسومات التالي:



- 1- ماهي حالة الجسم في كل شكل؟
 - 2- بماذا تتميز الحبيبات في كل حالة؟
 - 3- ما إسم الظواهر التي تؤدي إلى الإنتقال من حالة إلى أخرى؟
- ملحوظة: هات أمثلة عن ظواهر أخرى و اشرحها.

التمرين الثالث:

1- أكمل الجدول التالي:

ماء + حليب	ماء + سكر	زيت + كحول	مشروب غازي	كحول + ماء + زيت
خليط متجانس				
خليط غير متجانس				

2- مثل بالنموذج الحبيبي الخليط المتجانس والخليط الغير متجانس.

ماهي الطريقة المثلى للفصل بين مكونات الخليط الغير المتجانس في الجدول ؟ أعط رسما مبسطا لما و اشرح .

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 والآخر بالماء، أردت أن تشرب منهما فصاح أستاذك قائلا:

الكأس الأولى: عصير البرتقال يحتوي على بذور البرتقال

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

السندات: ورق الترشيح-أنابيب اختبار-موقد
بنزن-محرار-كأس بيشر

التعليمة: اعتمادا على الوضعية والسندات:

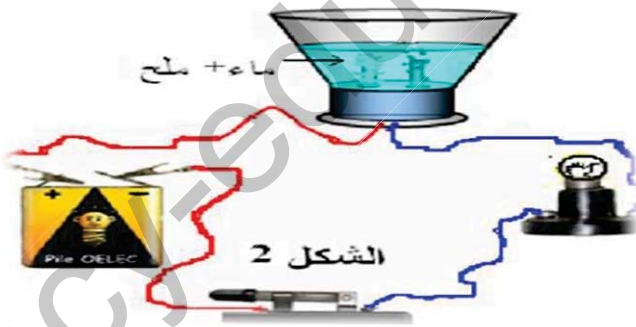
1-كيف بإمكانك فصل بذور البرتقال من العصير؟ دعم إجابتك برسم تخطيطي.

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

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

التمرين الثاني: (06 نقاط)

-تمعن في الدارات الآتية جيدا



التعليمة:

1-كيف نسمي المحلول (ماء+ملح)؟ علل

2-ما الهدف من هذه التجربة؟

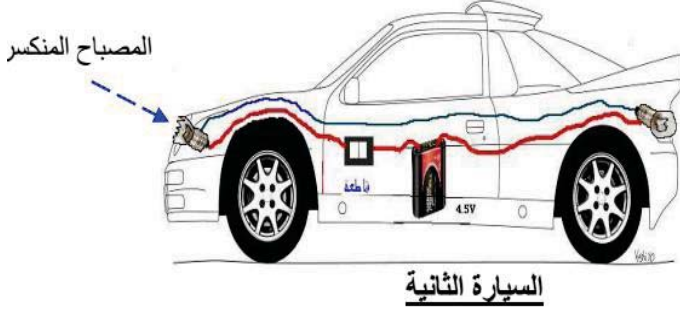
3-ماذا سيحدث للمصباح في كل دائرة بعد غلق القاطعة؟ علل.

الجزء الثاني: الوضعية الإدماجية (08 نقاط)

-والد رفيق يعمل تاجر لبيع اللعب فقام ذات يوم بإحضار لولده مجموعة من السيارات، بعد مدة لاحظ رفيق أن السيارتين 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



التعليمة: طالب منك رفيق إصلاح هاتين السيارتين

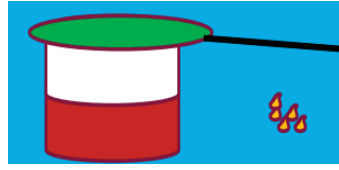
1- أين يكمن الخلل في السيارتين المعطلتين؟

2- أعط لكل خلل ذكرته طريقة تصليح مناسبة.

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

التمرين الأول(06نقاط):

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

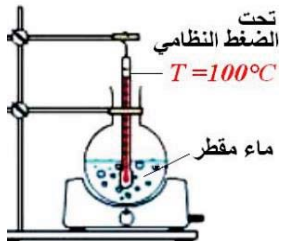


الرسم التخطيطي: 01ن



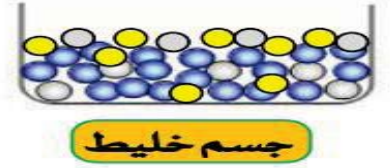
2-أتأكد تجريبيا من أن الماء الموجود في الكأس مقطر أو معدني: يسخن تلك العينة حتى التبخر الكلي للماء. سيلاحظ وجود رواسب في الأنبوب إن كان الماء معدني، أما الماء النقي فهو خال من الأملاح المعدنية (عدم ظهور رواسب في قاع الأنبوب).....02ن

-**الطريقة الثانية:** الاعتماد على معايير نقاوة الماء النقي إذ يمكنه التأكد تجريبيا من أن هذا ماء النقي أو معدني. هذه العملية تحتاج إلى: محرار، أنبوب اختبار، كمية ماء من تلك الكأس.



** الماء النقي يغلي عند درجة حرارة 100°C وذلك في الشروط العادية، وتبقى ثابتة إلى أن يتبخر الماء كليا.

3-النموذج الحبيبي للماء النقي والماء المعدني:.....02ن.



التمرين الثاني:

1- نسمي المحلول (ماء+ملح) **بالمحلول المائي**. لأنه: خليط متجانس و المذيب هو الماء أما المذاب عبارة عن ملح.....02ن

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

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

-الشكل(02): يتوهج المصباح لأن المحلول الملحي (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(العطب): في السيارة الأولى إما يتم استبدال البطارية أو استبدال المحرك وجعل دلاتي المحرك والمولد متناسبة.

-في السيارة الثانية يجب ربط المصابيح على التفرع.

03- الرسم التخطيطي:

الوضعية الإدماجية.

شبكة التقويم

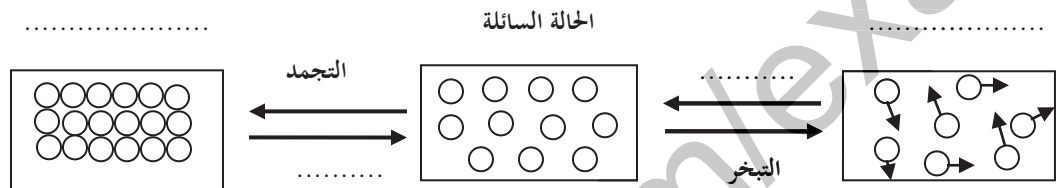
المعايير	المؤشرات
الوجهة: ملائمة الإنتاج	<p>👉 تقديم ما يمكن أن يكون تفسيراً لتحرك السيارة ببطء شديد رغم أنها جيدة.</p> <p>👉 تقديم ما يمكن أن يكون تفسيراً لعدم اشتغال المصباح الآخر (الربط على التسلسل).</p> <p>👉 تقديم مخطط لدارة كهربائية يبين فيه الحل لجعل المصابيح تتوهج.</p> <p>👉 يختار السند المناسب ويحترم التعليمات.</p>
الإستخدام السليم لأدوات المادة	<p>✓ توظيف الملائمة بين دلالة المصباح ودلالة المولد.</p> <p>✓ توظيف مفهوم التركيب على التفرع وإيجابياته.</p> <p>✓ توظيف السندات وحسن استغلالها.</p>
الإنسجام	<p>🔌 ربط سبب تحرك السيارة ببطء بدلالة المحرك ودلالة المولد.</p> <p>🔌 ربط سبب عدم توهج المصباح الثاني ب الربط على التسلسل.</p> <p>🔌 ينتقي المحرك المناسب وكذلك البطارية المناسبة.</p>
الإتقان	<p>➤ الكتابة بخط واضح ومقروء.</p> <p>➤ تقديم ورقة نظيفة وبدون تشطيب.</p>

التمرين الأول: (6 نقاط)

/أ- أكمل الفراغات بالكلمات المناسبة :

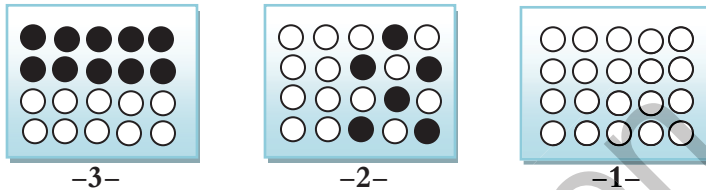
1. - نسمي تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة الغازية مباشرة بـ
2. - للبطارية قطبان أحدهما موجب و الآخر
3. - يعتبر ماء المطر من المواد للكهرباء .
4. الماء و الخل قابلان

ب-/ أكمل المخطط الآتي :



التمرين الثاني: (6 نقاط)

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



-3-

-2-

-1-

- 1- ماذا نسمي الماء المقطر ؟ و ماذا نسمي ماء الجافيل ؟ .
- 2- ما نوع الخليط الناتج ؟ و ماذا نسميه ؟ .
- 3- نضيف للخليط الناتج كمية كبيرة من الماء المقطر .
- 4- ما نوع المحلول المائي الجديد ؟ .
- 4- برأيك ما هو النموذج الجيبي الموافق لـ : (ماء مقطر + ماء جافيل) في هذه الحالة ؟ .

التمرين الثالث: (8 نقاط)

إليك العناصر الكهربائية الآتية :

المطلوب:

- 1) سم العناصر المرقمة من 1 إلى 4
- 2) برأيك ما هو العنصر الذي يملك القوة الكهربائية من بين هذه العناصر ؟ .
- 3) وصل العناصر الكهربائية السابقة ببعضها البعض مشكلا دائرة كهربائية ؟ .
- 4) أعط الرمز النظامي لكل عنصر من العناصر الأربعة السابقة.

العنصر الكهربائي	1	2	3	4
الرمز النظامي				

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

فرض الثلاثي الثاني في مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا

التمرين الأول: 06ن:

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: 06ن:

إليك المواد الآتية صنفها في الجدول أدناه:

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

الأجسام الصلبة	الأجسام السائلة	الأجسام الغازية

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 ماهي الأداة التي استعملها رشيد لقياس حجم الزيت ؟

02 - من الشكل السابق أحسب كتلة الزيت.

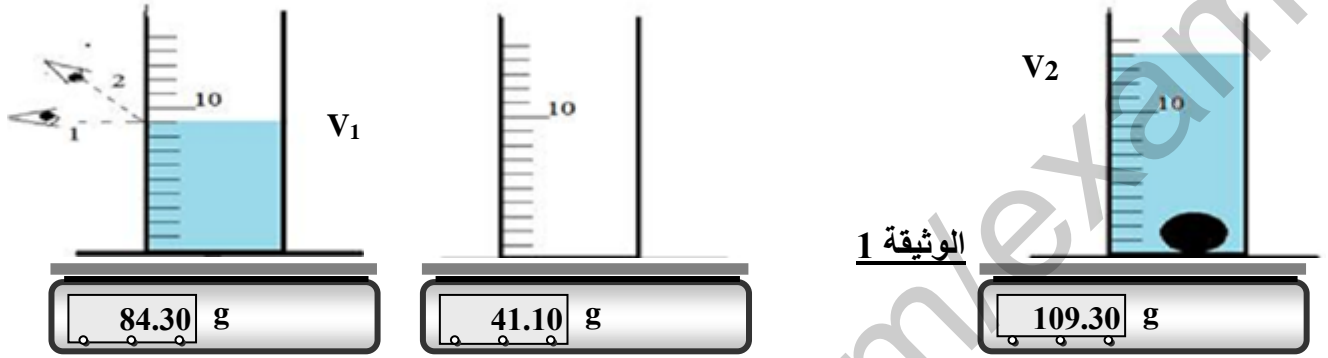
القانون:

الحساب: النتيجة:

03- استنتج الكتلة الحجمية للزيت. القانون:

الحساب: النتيجة:

التمرين الأول : 06 نقاط



ننجز التجربة الموضحة في الوثيقة 1 حيث نستعمل سائلا وكرة معدنية ومخبار مدرج ب ml وميزانا الكترونية

- 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 كتلة الجسم السائل و m_2 كتلة 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 الصلبة	المادة السائلة	المادة الغازية

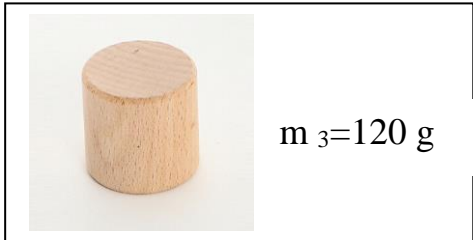
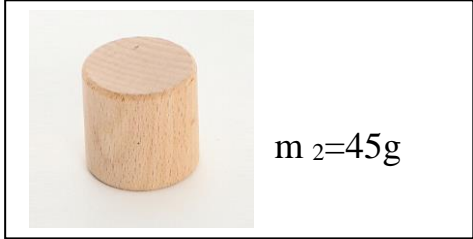
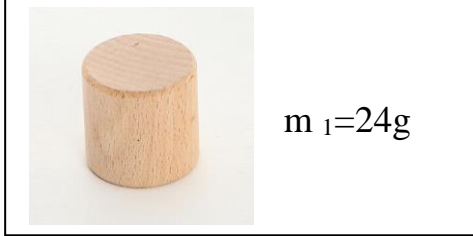
ب - مثل بالنموذج الحبيبي حبيبات الزجاج .

الوضعية الإدماجية : 08 ن

من أجل تحديد بعض أنواع الخشب لبعض الأشجار قام فوج من التلاميذ بتجارب على ثلاث 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 مايلي:

1. معرفة الخاصية الفيزيائية لكل عينة
2. تحديد نوع الخشب في كل عينة
3. معرفة العينات التي يمكن للماء أن يحملها



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

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

الفرض الثاني في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين الأول: (6ن)

الجزء (أ): (3ن)

إليك الخلائط التالية: (حبر وكحول)، (ماء ورمل)، (ماء سعيدة)، (زيت وماء)، (ماء البحر)، (عدس وحمص)

-صنف هذه الخلائط إلى خلائط متجانسة و خلائط غير متجانسة في الجدول التالي:

الخلائط المتجانسة	الخلائط الغير 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 الصلبة	المادة السائلة	المادة الغازية

الجزء (ج): (3ن)

أتمم 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 الابن بقلادة ماء سعيدة ، فقال الأب لابنه هذا الماء لا يصلح للبطارية.

1- مانوع الماء الذي قدمه الابن

لأبيه؟

2- هل يصلح هذا الماء للبطارية

؟

3- ماهو الماء الذي يحتاجه الأب للبطارية

؟

4- أقترح تجربة تجعل ماء سعيدة صالحا للإستعمال في البطارية ؟