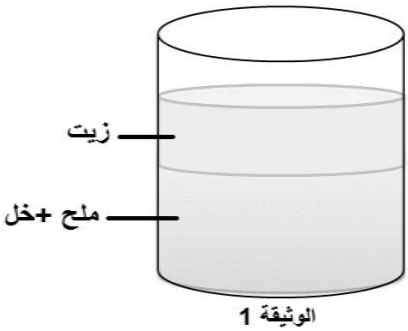
Email: saitameur3@gmail.com 023 71 54 67 :فاكس 023 71 54 63 / 0550 47 22 35 :رقم الهاتف

المستوى: اولى متوسط	ماي2024
اختبار الفصل الثالث في مادة العلوم الفيزيائية	المدة 2سا

الوضعية الاولى:



الوثيقة 1

- **حضر امين صلصة السلطة فقام باذابة القليل من الملح في كمية من الخل ، ثم اضاف الزيت فلاحظ اختفاء الملح في الخل وتشكل طبقة من الزيت كما توضحه الوثيقة 1 .**

1- اذكر نوع الخليط (ملح +خل) مع التعليل .

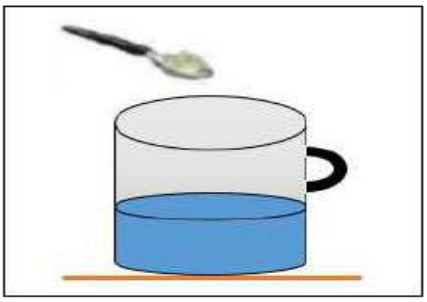
2 - اذكر نوع الخليط(ملح +زيت + خل) مع التعليل .

3 - مثل كل خليط بالنموذج الحبيبي .

4 - اقترح طريقة للفصل بين الخليط (ملح +ماء) وزيت .

الوضعية الثانية :

- **قام عثمان وعلي باحضار اناء يحتوي على كمية من الماء المقطر قدره 200 ml ثم اضافا كمية من الملح كتلتها 20g كما هو موضح في الوثيقة 2 .**



1 – سم الجسم المتحصل عليه ثم حدد نوعه.

2 – ماذا نسمي الماء المقطر والملح بعد مزجهما .

3 – مثل النموذج الحبيبي للجسم الناتج .

- **استشار عثمان زميله علي في طريقة تمكنه من ارجاع المحلول الناتج الى حالته الاولى ، ماء مقطر وملح منفصلان .**

4 – سم طريقة تمكنه من ذلك .

- **قسم عثمان الماء المقطر المتحصل عليه بعد فصله عن الملح على ثلاثة اكواب ، اضاف في كل كوب كمية من السكر كما هو موضح في الوثيقة 2 :**

5– كيف نسمي المحلول السكري المتحصل عليه في كل كوب ؟

الوضعية الادماجية :

- **ارادت والدة انفال تحضير الحليب لاخيها الرضيع ، قامت بغلي الماء ثم تركته يبرد الى ان يبلغ درجة حرارة 70 درجة ، حيث حجم الماء 0.8 l وكتلته 182 g، ثم اضافت مسحوق الحليب كتلته 45 g .**

1 – ماذا نقصد بالمحلول المائي **.**

2 - ماهي كتلة المحلول المائي **؟** برر اجابتك **؟**

3– اذكر المذيب والمذاب في هذا المحلول .

- **قامت الام بإضافة ملعقة اضافية ، فلاحظت ترسب المسحوق في قاع الزجاجة .**

4– في رأيك ماهو سبب ترسب مسحوق الحليب في القاع **؟**

5 – اقترح حلا مناسبا حتى ينحل مسحوق الحليب كليا في الماء .

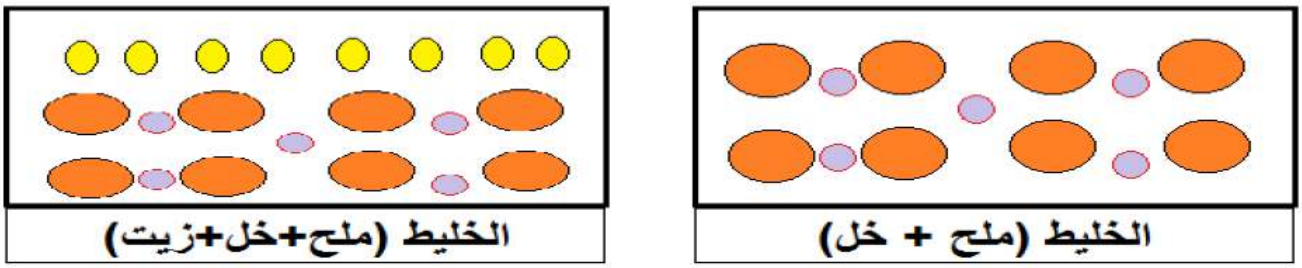
التصحيح النموذجي

الوضعية الاولى:

نوع الخليط (ملح +خل): **خليط متجانس** لانه **لا يمكن التمييز بين مكوناته بالعين المجردة (الامتزاج كلي).**

نوع الخليط {(ملح +خل)+زيت }:**خليط غير متجانس** لأنه **يمكن التمييز بين مكوناته بالعين المجردة (الامتزاج غير كلي).**

تمثيل كل خليط بالنموذج الحبيبي



: حبيبة الخل : حبيبة الملح : حبيبة الزيت

للفصل بين الخليط (ملح+خل) والزيت نقترح **طريقة الإبانة.**

الوضعية الثانية :

ج1: الجسم المتحصل عليه هو: خليط نوعه : متجانس .

2. ماذا نسمي الماء المقطر والملح بعد مزجهما؟ 1ن

ج2: نسمي الماء و الملح بعد مزجهما محلولا مائيا .

3. مثّل النموذج الحبيبي للجسم الناتج.

الطريقة التي يمكن بها فصل المكونين هي عملية: التقطير

الكوب الاول = محلول ممدد / الكوب الثاني= محلول مركز / الكوب الثالث=محلول مشبع

حل الوضعية الادماجية

1- المحلول المائي هو عبارة عن ماء نقي +مواد منحلة فيه .

2/- ماهي كتلة المحلول المائي ؟ علل اجابتك

- كتلة المحلول :... $m_{م} = 227\ g$ $m_{م} = 182 + 45$ $m_{مس}$

- التعليل :لان كتلة المنحل و المحل تبقى محفوظة في المحلول المائي .

3/- اذكر المذيب و المذاب في هذا المحلول

المذيب : الماء. /- المذاب : مسحوق الحليب.

4 - سبب ترسب مسحوق الحليب في القاع هو لان المحلول اصبح مشبع .

5 – الحل المناسب هو اضافة الماء .