مديرية التربية لولاية سطيف
متوسطة :بوقلعة مسعود
المستوى: الاولى متوسط

السنة الدراسية 2023/ 2024
المدة:ساعة

الفرض الثالث في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

الاسم : اللقب : القسم :

التمرين الأول: 08ن:

في حصة الأعمال المخبرية وجد الأستاذ عدة أنابيب اختبار حيث يحتوي كل أنبوب حسب ملصقته على ما يلي :

أنبوب الاختبار	1	2	3	4	5
المحتوى	ماء نقي	ماء نقي +ملح	ماء معدني +سكر	ماء نقي+رمل	ماء معدني

1. ما الفرق بين الخليط المتجانس و الغير متجانس ؟

.....

.....

2. صنف كل أنبوب اختبار حسب الجدول التالي :

خليط غير متجانس	خليط متجانس
.....	.....
.....	.....
.....	الأنبوب 3 : ماء معدني + سكر

3. لفصل مكونات الخليط الموجود في أنبوب الاختبار رقم 4 اعتمدنا على التركيب التجريبي الوثيقة 1:

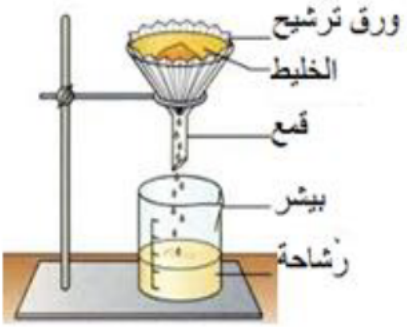
A. ما اسم الطريقة المتبعة لفصل مكونات هذا الخليط؟

.....

B. قبل فصل مكونات هذا الخليط نترك الخليط يستقر لمدة زمنية معتبرة

- **كيف نسمي هذه الخطوة ؟**

اسم الخطوة :.....



وثيقة 1

4. قصد التعرف على بعض خصائص محتوى الأنبوب رقم 1 قام الأستاذ بإجراء عملية التبخير التام لهذا لمحتوى هذا الأنبوب

A. ما هي درجة الحرارة التي يبدأ فيها محتوي الأنبوب 1 في الغليان(التبخر)

درجة الحرارة :

.....

أذكر خاصية أخرى من مميزات محتوي الأنبوب 1

.....:

5. كيف نسمي الطريقة المتبعة للحصول علي الماء النقي انطلاقا من محتوى الأنبوب 5

الطريقة المتبعة : .....

6. هل يمكن اعتبار محتوي الأنبوب 3 (ماء معدني +سكر) محلولا مائيا ؟ علل؟

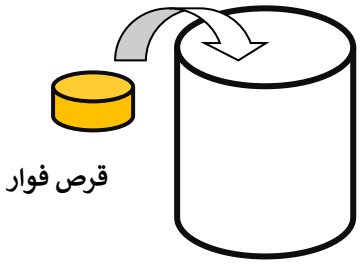
الإجابة:.....

التعليل :.....

.....

1. التمرين الثاني : 4ن :

أحس يوسف بتعب شديد فقام بإذابة قرص فوار (vitamine c) في كوب من الماء النقي كما هو موضح في الوثيقة 2



وثيقة 2

1. ما نوع الخليط الذي تحصل عليه يوسف ؟ علل؟

نوع الخليط :.....

التعليل :.....

.....

2. حدد كل من المذيب و المذاب في هذا الخليط الناتج و ما اسم المحلول الناتج ؟

المذيب :..... المذاب:.....

اسم المحول الناتج :.....

3. عبر عن هذا الخليط وعن مكوناته مجهريا بالنموذج الحبيبي بإكمال ما يلي:

قرص فوار + ماء نقي ➡ الخليط الناتج

حيث : : حبيبة ماء : حبيبة قرص فوار : حبيبة ملح معدني

- إذا علمت أن كتلة القرص الفوار هي 8g وحجم الماء النقي هو 50 ml

4. أحسب تركيز هذا المحلول الناتج ثم عبر عليه بالوحدة g/L.

العلاقة :.....

التعويض: .....

النتيجة : ..... النتيجة بالوحدة : g/l .....

5. لاحظ يوسف بعد مدة زمنية ان كمية من القرص الفوار لم تنحل في الماء النقي

1. ما اسم هذا المحلول في هذه الحالة ؟

اسم المحلول :.....

2. اقترح حلا مناسبا حتى تنحل كمية القرص الفوار المتبقية في الماء النقي ؟ و ما ذا تسمى هذه العملية ؟

الحل : .....

اسم العملية :.....

بالتوفيق