

الاسم :
.....
اللقب :

الاختبار الأول في مادة التكنولوجيا (هندسة الطرائق)

التمرين 1 :

1 - أذكر مراحل معالجة المياه المستعملة (بدون شرح) :

.....
.....

2 - أذكر أصناف الملوثات من الناحية الفيزيائية :

.....
.....

3 - أذكر أصناف الملوثات من الناحية الكيميائية :

.....
.....

4 - ما هي العناصر الأساسية المكونة للمواد العضوية

.....
.....

5 - أكتب في الجدول التالي الفرق بين البكتيريا الهوائية و البكتيريا اللاهوائية :

البكتيريا اللاهوائية	البكتيريا الهوائية
- 1	- 1
- 2	- 2
- 3	- 3

6 - ما هو دور أملاح الحديد الثلاثي في معالجة المياه المستعملة

.....
.....

7 - يستعمل ماء جافيل للقضاء على البكتيريا ما اسمه العلمي :

التمرين 2 :

- يتم في المخبر تحضير الصابون الصلب بتفاعل 15 مل من مادة A مع 50 مل من محلول هيدروكسيد الصوديوم NaOH (10%) وبإضافة 20 مل من الإيثanol و تسخين لمدة 30 د.

1 - ماذا تسمى هذه المرحلة :

2 - أكتب معادلة التفاعل الحادثة :

.....
.....

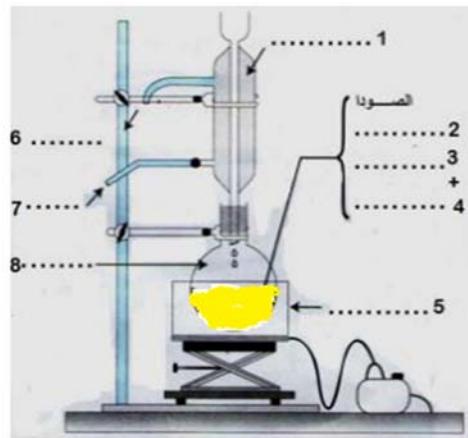
3 - ما هو دور الإيثanol في هذه التجربة :

4 - كيف يتم تحضير محلول من هيدروكسيد الصوديوم بتركيزه 10 % :

.....
.....

5 - ما هو دور المكثف :

6 - أكمل البيانات :



- بعد نهاية التفاعل يبرد المزيج و يسكب فوق محلول مشبع بملح الطعام.

7 - ماذا يحدث ؟

8 - كيف تسمى هذه المرحلة :

- لفصل طبقة الصابون عن باقي مكونات المزيج نستعمل الترشيح.

9 - لماذا استعملنا الترشيح :

10 - أذكر أنواع الترشيح و ما هو الفرق بينهما:

11 - بعد الحصول على عجينة الصابون أذكر المواد التي يمكن أن تضاف إليه :

التمرين 3 :

- يتم تحضير الأسبرين في المخبر بتسخين حمض الساليسيليك مع بلاماءات حمض الخل ويتم التسخين في حمام مائي فيتشكل الأسبرين و حمض الخل .

1 - لماذا يتم التسخين في حوض مائي :

2 - ما هو الاسم العلمي للأسبرين :

- بعد مرحلة التحضير توضع الحوجلة التي حدث فيها التفاعل في حوض به ماء جليدي .

3 - ما هو الهدف من هذه العملية

4 - ما هي العملية المستعملة لفصل الأسبرين عن حمض الخل :

5 - أعط رسم مبسط لهذه العملية مع ذكر البيانات :

- يتم تنقية الأسبرين المحضر للتخلص من الشوائب و لرفع درجة مقاومته

6 - ما اسم العملية التي تستعمل في تنقيةه

بالتوقيق للجميع .