



السنة الدراسية: 2020/2019

ثانوية: مرسلي عبد الله - (سيدي عكاشة)

القسم : 1 ج ع ت 2+1

المدة : 1 سا

الاسم :

إختبار الفصل الاول في مادة التكنولوجيا(هندسة الطرائق)

العلامة / 20 :

اللقب :

التمرين الأول(11 نقطة): * أجب بصريح أو خطأ مع تصحيح الخطأ إن وجد فيما يلي:

1- دور المكثف (المبرد) هو بلورة الصابون . (.....)

2- العالق هو مزيج متجانس من طورين أو أكثر يرى بالعين المجردة . (.....)

3- المعالجة البيولوجية تهدف الى القضاء على البكتيريا. (.....)

4- يتم فصل الزيوت بعملية الغربلة أثناء المعالجة الكيميائية . (.....)

5- الترسيب هو احدى عمليات الفصل، حيث الأقل كثافة ينزل الى الأسفل . (.....)

6- دور الايثانول (الكحول الايثيلي) في صناعة الصابون هو أنه يساهم في عملية البلورة . (.....)

7- أثناء تحضير الصابون نضيف بعض المواد (ملونات، مرطبات، معطرات) بهدف تجفيف الصابون. (.....)

8- دور حصى الخفان هو اذابة الصابون . (.....)

9- تزود محطات التصفية بنظام التهوية من أجل القضاء على البكتيريا. (.....)

*** اختر الجواب الصحيح لما يلي:**

1- تسمح عملية الغربلة بفصل أو عزل:

أ- البكتيريا . ب- الأجسام الصلبة الكبيرة الحجم . ج- الزيوت . ج- الرمال والاوحال .

2- الصيغة المجملة للأسبيرين هي:

أ- $C_9H_8O_4$. ب- $C_8H_8O_4$. ج- $C_8H_9O_4$. د- $C_9H_8O_3$.

3- من الغازات المنحلة في الماء كبريت الهيدروجين وصيغته الكيميائية هي:

أ- H_2SO_4 . ب- HCO_3^- . ج- H_2S .

4- الرمز المختصر للأسبيرين هو :

أ- ASA . ب- SSA . ج- ACS . د- ASS .

5- لفصل مزيج (سائل- سائل) غير متجانس نستعمل:

أ- الابانة . ب- الترشيح . ج- التقطير . د- الطرد المركزي .

6- الاسم العلمي للأسبيرين هو:

أ- حمض الساليسيليك . ب- حمض الاسيتيل ساليسيليك . ج- حمض الخل . د- بلاماء حمض الخل .

التمرين الثاني: (09 نقاط)

I – 1- أكمل المعادلة الكيميائية لتحضير الأسبيرين ثم أعط اسم لكل مركب كيميائي:



2- تتم عملية تحضير الأسبيرين على مرحلتين، اذكرهما؟

المرحلة الأولى:

المرحلة الثانية:

3- اذكر بعض الآثار الجانبية لاستعمال الأسبيرين (أثرين جانبيين فقط) .

.....

II - من خلال دراستك لمجال تحضير الصابون، أجب عما يلي:

1 - متى يفقد الصابون فعاليته؟

.....

2- كيف يتم فصل الصابون عن الغليسيرول وبقية المواد الثانوية؟

.....

3- اشرح باختصار كيف تتم آلية التنظيف؟

.....

.....

III – أكمل الجدول التالي:

رمزه	اسم العنصر الكيميائي	رمزه	اسم العنصر الكيميائي
NaClO	الأوزون
.....	سلفات الألمنيوم	H ₂ S
NH ₃	غاز الميثان