الثانوية التأهيلية أيت باها	لبسم الله الرحمان الرحيم	الأستاذ: رشيد جنكل
نيابة أشتوكة أيت باها	فرض محروس رقم 1 الدورة الأولى	القسم: جذع مشترك علمي 2
المدة: ساعتان	السنة الدراسية : 2016 / 2015	المادة: الفيزياء والكيمياء

نُعطَى الصيغ الحرفية (مع النَّاطير) قبل النَّطبيقات العددية الكيمياء (09,00 نقطة) التنقبط ♣ التمرين الأول: إستخراج وفصل الأنواع الكيميائية والكشف عنها (09.00 نقطة) يتميز اللوز المر بمذاق خاص ، ويستعمل في صناعة الحلويات وبعض المشروبات ، لكن إستخراج الزيت الأساسي لللوز المر الطبيعي مكلف على المستوى الصناعي ، لذا يتم الاستعاضة عنه بمادة كيميائية مصنعة تدعى البنزالدهيد benzaldéhyde ، المسؤولة عن الرائحة التي يتميز بها اللوز المر . أتّناء الأشغال التطبيقية في الثانوية التاهيلية أيت باها ، طلب الأستاذ من تلاميذ جذع مشترك علمي 2 ، اقتراح تقنيات مناسبة الإستخراج كل من البنزالهيد الإصطناعية في شراب اللوز و البنزالهيد الطبيعية الموجودة في اللوز وكذا التحقق من استخراجها . وطلب منهم الإجابة عن الأسئلة التالية بعد إقتراحهم التقنيات الواردة أسفله: ❖ المجموعة الأولى 1: إستخراج بنزالدهيد الإصطناعية بواسطة مذيب عضوي نريد استخراج بنزالدهيد الإصطناعية الواردة في شراب اللوز باستعمال مذيب عضوي ما الفرق بين النوع الكيميائي والمنتوج الكيميائى ؟ 0,5 ن أذكر الشّروط الذي يجب ان تتّحقق في المذيبات العضوية المستخدمة في عملية إستخراج نوع كيميائي من مادة بواسطة المذيب. 0,5 ن باستعمال المعطيات الواردة في الجدول اسفله، اختر مذيب مناسب الستخراج بنزالدهيد في المشروب ، علل جوابك 0,5 ن تنائي كلورومثان ايثانول الإثير الماء الكثافة 0,80 0,71 1,33 1 ضعفة ضعفة ذوبانية بنزالدهيد في جيدة جيدة منعدمة جيدة امتزاج الماء مع صف مختلف مراحل عملية الإستخراج 0,5 ن أنجز رسما تبسيطيا لعملية التصفيق ، مبينا كل من الطور المائي والطور العضوي، معللا جوابك 0,5 ن إقترح الأستاذ طريقة اخرى لفصل الطورين عن بعضهما البعض ، تعتمد على الخاصيات الفيزيائية عوض التصفيق ، فوضع بين التلاميذ المعطيات الممثلة في الجدول أسفله: درجة حرارة الإنصهار والغليان للأنواع الكيميائية تحت ضغط إعتيادي (الضغط الجوي) درجة حرارة الغليان ب C° درجة حرارة الإنصهار ب °C الأنواع الكيميائية 100 0 الماء الإثير 35 - 116 **178** البنزالدهيد 0,25 ن 1.6 عرف درجة حرارة الأنصهار لنوع كيميائي 0.75 ن 2.6 حدد الحالة الفيزيائية (صلبة ، سآئلة ، غازية) للعناصر الموجودة في الجدول عند درجة الحرارة الاعتيادية (T = 20° C) معللا جوابك 0,75 ن 3.6 نضع أنبوب إختبار يحتوي على كل من الماء والبنزالدهيد والإثير في المجمد حيث تصل درجة حرارة المجدمد الّي T = - 18° C ، حدد الحالة الفيزيائية لكل عنصر في هذه الحالة 0,5ن 4.6 إنطلاقا مما سبق إقترح طريقة مع الشرح تمكننا من إستخراج البنزالدهيد من محلول مائي المجموعة الثانية: إستخراج بنزالدهيد الطبيعية بواسطة التقطير المائى نريد الآن استخراج بنزالدهيد الطبيعية الموجودة في اللوز باستعمال تقنية التقطير المائي. 1. أعط إسم كل جزء مشار إليه برقم على التبيانة لتقنية التقطير المائي (الشكل 2) 1,25 ن 2. اشرح مبدأ تقنية التقطير المائي أي مراحل إستخراج الزيت الأساسي لللوز الذي يحتوي على بنزالدهيد بواسطة التقطير المائي 0,5 ن المجموعة الثالثة : التحقق من بنزالدهيد بواسطة التحليل الكروماتوغرافي للتحقق من وجود بنزالدهيد في المحلول الناتج عن التقطير بالبخار ، ننجز التحليل الكروماتوغرافي على طبقة رقيقة من السيليس للعناصر الواردة اسفله مع استعمال مذيب مناسب ثنائي كلورو ميثان و الاظهار يتم بمصباح الأشعة فوق البنفسجية : • AA- زیت اساسی لللوز تم شراؤها B- بنزالدهید التجاریة • H- السائل المحصل عليه بعد عملية التقطير المائي 0,5 ن 1. حدد الطور الثابت والطور المتحرك 0,5 ن ما هو دور التحليل الكروماتو غرافي ؟ 3. حلل الكروماتوغرام المحصل عليه ، ماذا تستنتج ؟ 0,75 ن 0,5 ن قارن بين النوع الكيميائي المصنع و الطبيعي ثم بين اهمية تصنيع الانواع الكيميائية 0,25 ن 5. أحسب Rf النسبة الجبهية للبنزالدهيد 0 0 0 0

الشكل 2

الشكل 1

В

H

<u>AA</u> الشكل 3

حظ سعيد للج_ميع الله ولي النوفيق

ألبرت اينشتاين «الجنون هو أن تفعل ذات الشي مرة بعد أخرى وتتوقع نتيجة مختلفة»