

المرحلة :الرابعة
المادة : Instrumental Analysis I
الوقت : (3) ساعة
التاريخ : 2018/01/01



وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
جامعة المثنى
كلية العلوم
قسم الكيمياء

2018 01 01

2018 01 01

((أسئلة الامتحان النهائي للفصل الدراسي الأول للسنة الدراسية 2017 - 2018))

44

س1// نفاذية محلول ما وجدت تساوي (85%) عند القياس في خلية طول مسارها الضوئي (1cm). ما هي النسبة المئوية للنفاذية إذا ازداد طول المسار الضوئي إلى (10cm) ؟
(6) درجة

س2// A- ما الفرق بين :

Absorption by organic compound and Absorption by Inorganic compound
(4) درجة

(6) درجة

س2// B- ما العوامل المؤثرة على التحليل النوعي ؟

س3// أعطي سبب مناسب لكلا مما يأتي (لاثنان فقط)

1- تصنع الخلية في المنطقة المرئية من الزجاج

2- استخدام مواد بوليميرية في منطقة ال IR ؟

3- نتائج النظام أحادي الحزمة أقل دقة من النظام ثنائي الحزمة ؟

4- تعاني المرشحات المستخدمة كمسيطرات للطول الموجي في أجهزة القياس اللوني من عدم حساسيتها لكثير من الامتصاصيات ؟
(6) درجة

س4// A- وضح المصطلحات التالية: (لخمس فقط)

1- Molar Absorptivity 2- Absorption of Radiation 3- Stray Light 4- Monochromator
5. Detector 6- Rotational Transitions
(5)Mark

س4// B- ارسم المخططات التالية :

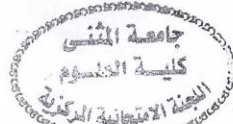
1- طيفان متراكبان وظيف المزيج لهما
لقانون بير لامبرت و تأثير الطول الموجي على الخطية 3- مقياس التداخل
2- منحني المعايير
(6) درجة

س5// A- ما هي الشروط الواجب توفرها في مصادر الإشعاع المستمرة والخطية ؟
(6) درجة

س5// B- اذكرهم العوامل المسببة للانحراف في قانون لامبرت بير ؟
(6) درجة

تمنياتي لكم بالنجاح

رئيس القسم
أ.م.د. رياض جليل ناهي



أستاذ المادة
م.د. خولة كاني جاسم



- س¹//أ- وضح العمليات الحياتية الوسطية مع رسم المسارات الحياتية الوسطية الرئيسية . (10 درجات)
- س¹//ب- أجب عن نقطة واحدة فقط
- 1- أذكر المعادلة الكلية لعملية انحلال الكلوكوز الى جامض اللاكتيك .
- 2- أذكر المعادلة الكلية لعملية انحلال السكر الى ايثانول .
- س²//أجب عن فرعين فقط من كل مما يأتي :- (10 درجات)
- أ- ما هي الليبيدات الإسفنجية وكيف تتكون . وضح بالمعادلات .
- ب- وضح بالرسم تحلل الدهون المتعادلة والعمليات الحياتية لنواتج التحلل .
- ج- بين الوظائف الأساسية للبروتينات اللبيدية بجدول .
- س³//أ- عرف مع ذكر الأمثلة والمعادلات والرسم ان وجدت :- (لخمسة فقط) (5 درجات)
- 1- كلوكوز 1- فوسفات
- 2- NADH
- 3- Glycogenolysis
- 4- PFK
- 5- AMP
- 6- B-Oxidation
- س³//ب - قارن بين الدهون والبروتينات من ناحية المجموعة الفعالة والتركيب والوظيفة . (5 درجات)
- س⁴//أجب عن فرعين فقط من كل مما يأتي :- (10 درجات)
- أ- ما هو المصير الايضي (الهدم الحياتي) للأحماض الأمينية الشائعة .
- ب- وضح باختصار هضم وامتصاص البروتينات .
- ج- بين مفهوم الأيض الحياتي معززا بالرسم والمعادلات .

*** مع تمنياتي لكم بالنجاح والموفقية***



رئيس القسم
أ.م.د رياض جليل ناهي

أستاذ المادة
أ.م.د نبيل صبري بادي



((Assessment of the final exam of the first semester))
Academic year 2017-2018

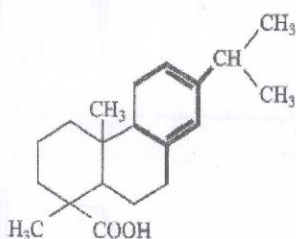
45

Q1: Explain briefly the principles of the following identification techniques and give the information you get from each one.

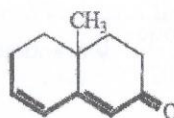
- A- ¹H-NMR spectroscopy. B) UV-Visible spectroscopy C) IR spectroscopy

(6 Marks)

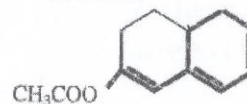
Q2: Calculate the predicated λ_{max} in the UV-Visible spectroscopy for the following compounds:



B)



C)



(7.5 Marks)

Q3: Draw the expected ¹HNMR spectrums for FIVE of the following compounds with indicating the intensity ratio and the chemical shift for each signal.

- 1) CH₃CH₂CH₂COCH₃ 2) Butane 3) 2-amino propane 4) Cyclohexane
5) p-xylene 5) CH₃COH

(7.5 Marks)

Q4: Answer the following: Support your answer by examples

- 1- What are the effects of conjugation on a target group in UV-Vis absorption?
- 2- What is the effect of the hydrogen bonding on the frequency of (C=O) in IR spectroscopy?
- 3- What is the effect of the electronegativity on the chemical shift in NMR spectroscopy?

(6 marks)

Q5: Define the following terms:

- 1- Coupling constant (J)
- 2- Bathochromic Shift
- 3- TMS
- 4- ¹³C-NMR



(6 Marks)

Q6: Find the structure of an unknown compound molecular formula C₅H₁₂O using its, IR spectrums (A) ¹HNMR (B), ¹³CNMR (C) shown in THE NEXT PAGE. Support your answer by interpreting each spectrum.

(7 Marks)



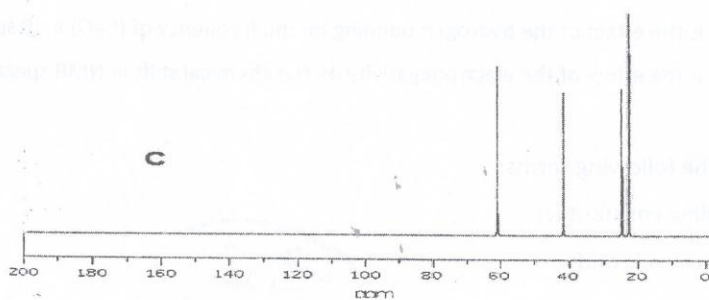
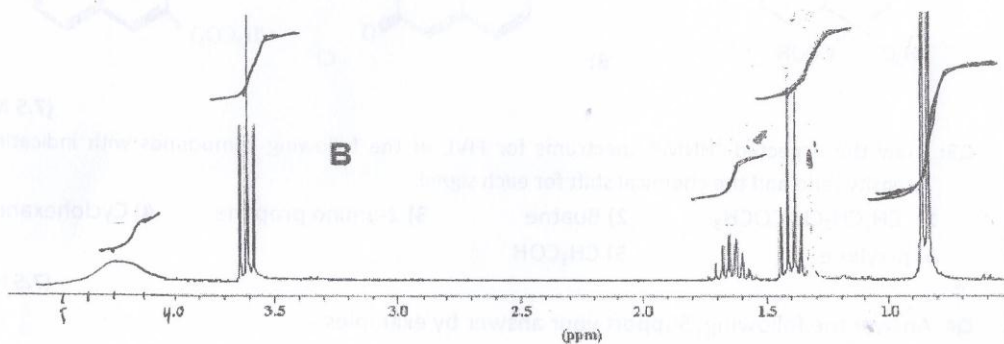
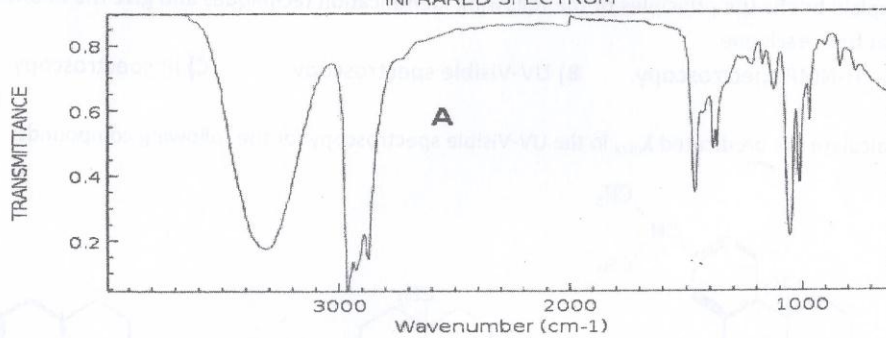
((Assessment of the final exam of the first semester))

18. 01. 2018

45

Academic year 2017-2018

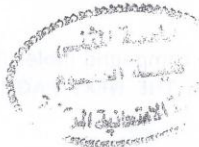
INFRARED SPECTRUM



GOOD LUCK

THE EXAMINER

Assist. Prof. Dr. Riyadh J. Nahi



HEAD OF THE DEPT.

Assist. Prof. Dr. Riyadh J. Nahi

المرحلة :الرابعة
المادة : Non-aqueous Chemistry
الوقت : ثلاث ساعات
التاريخ : / /



البحث العلمي
المرحلة المتوسطة
كلية العلوم
قسم الكيمياء

16.01.2019

٤٤

((أسئلة الامتحان النهائي للفصل الدراسي الاول للسنة الدراسية ٢٠١٧-٢٠١٨))

السؤال الأول / اجب عن كل مما يأتي: (١٢) درجة

- ١- يستعمل الكحول المثيلي والكحول الايثيلي بكثرة كمذيبات لمعايير الحامض - القاعدة على الرغم من القيم الواطنة لثابتي عزلهما الكهربائي؟
- ٢- لحامض الفورميك فائدة قليلة كمذيب لمعايير القواعد الضعيفة مقارنة بالماء.
- ٣- يعتبر حامض الخليك مذيب مفيد لدراسة ميكانيكيات تفاعل هلجنة الهيدروكربونات الأروماتية؟
- ٤- يتفكك حامض الهيدروكلوريك ، الحامض القوي في الماء ، جزئيا في حامض الخليك الثلجي؟

السؤال الثاني / (١٢) درجة

احسب الـ pH بعد اضافة 0.0 ، 25 ، 40 ، 49 ، 49.9 ، 50 ، 50.1 ، 51 ، 60 mL من محلول (0.1 N) (C₂H₅ONa) المذابة في الايثانول المطلق الي (40 mL) من حامض الفورميك المذاب في الايثانول المطلق وبتركيز (0.125 N) . علما ان $K_s = 1 \times 10^{-20}$ ، $K_a = 7.1 \times 10^{-10}$.

السؤال الثالث / ما المقصود بالمصطلحات التالية (لاثنين فقط)؟ (١٢) درجة

- ١- المذيبات البروتونية
- ٢- المذيبات غير الالكتروليئية
- ٣- المذيب المعدني

السؤال الرابع / اجب عن كل مما يأتي: (١٢) درجة

- ١- اعط مثال تطبيقي على المعايرة في حامض الخليك الثلجي؟
- ٢- كيف يمكن الكشف عن نقطة النهاية في المعايرات اللامائية؟
- ٣- احسب الـ pH لمحلول (0.1 N) من الامونيا المذابة في حامض الخليك الثلجي علما ان $K_b = 1 \times 10^{-7}$ ، $K_s = 1 \times 10^{-25}$.

السؤال الخامس / (١٢) درجة

- ١- اشتق معادلات اكتمال التفاعل للانيلين مع حامض البيروكلوريك في حامض الخليك الثلجي مع مناقشة المعادلات.
- ٢- ما هي تطبيقات الكيمياء اللامائية؟
- ٣- ناقش العبارة التالية مع المعادلات: يلعب ثابت عزل المذيب دورا مهما في تعيين قوة الحوامض المذابة او قوة القواعد المذابة من حيث عملية التأين التي تنتج فصائل متعاكسة الشحنة.

تمنيتي لكم بالنجاح والموفقية

رئيس القسم
أ.م.د. رياض جليل ناهي



أستاذ المادة
م.م. شيماء حسن ملاح



14. 01. 2018

Assessment of the final exam for the First semester
Academic year 2017 - 2018

45

Q.1/ (A) Explain the following terms:

(6 Marks)

1. Principle of equipartition energy
2. Linear operators .
3. Continue emission spectrum .

(B) 1) Write Hamilton function for Helium atomic .

(9 Marks)

2) Prov that by coordinat $r^2 = X^2 + Y^2 + Z^2$

Q.2/ (A) 1) What is Hermetion actual ? pror that

(9 Marks)

2) Convert Schrodinger equation for Eigen value equation .

(B) What is the wave length for de Broglie for electron it you know electron energy is 100 ev

(6 Marks)

Q.3/ (A) Give reason for all that comes:

(6 Marks)

1. What is the reason to discharge the photoelectric cell from the air .
2. Conservative systems include a specific amount of energy .
3. At high temperature the oscillator energy varge = KT .

(B) What is the total number of photons that fall on the surface if the total energy is absorbed at a wave length 50 nm is 0.001 J .

(9 Marks)


Q.4/ (A) If $P^{\wedge} = \left(\frac{\partial}{\partial z} \right) zy$, $Q^{\wedge} = \frac{\partial}{\partial y} yz$

(6 Marks)


$f = y$ show that the function commut or not commut

(B) What is the velocity uncertainty for electron in bond 1A (position) (9 Marks)

Best of luck


Lecturer
Assist. Prof. Dr. Hassan Sabih




Head of Department
Asst. Prof. Dr. Riyadh Jaleel Nahi



01. 2019

((أسئلة الامتحان النهائي للفصل الدراسي الاول للسنة الدراسية ٢٠١٧-٢٠١٨))

٤٤

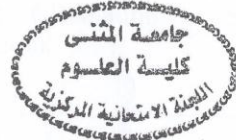
س١/ كيف تتم عملية بلمرة الاثيلين الذي يتم الحصول عليه من عمليات التكرير للمشتقات النفطية ، مستخدم كمية قليلة من Cumene peroxide بدرجة حرارة عالية ؟
(8) درجة

س٢/ أ. ما هي العوامل المؤثرة على البلمرة المتسلسلة الأيونية ؟
ب. بين طريقة تحضير العامل المساعد في البلمرة التناسقية؟ مع ذكر الامثلة؟
(10) درجة

س٣/ بين ميكانيكية تفاعلات الاضافة والحذف على مجموعة الكاربونيل في البلمرة التكثيفية معزز اجابتك بالأمثلة التوضيحية لكل نوع ؟
(9) درجة

س٤/ أ. كيف تتم عملية تحضير Urea-Formaldehyde Resin صناعيا ؟
ب. وضح الفرق بين ميكانيكية بلمرة الاضافة وبلمرة التكاثف ؟
(9) درجة

س٥/ أ. حضر المطاط الصناعي مستخدم ال Acetylene في عملية التحضير ؟
ب. اذكر نوع البلمرة مع المعادلة الكيميائية لكل من البوليمرات التالية :
١. Orlon ، ٢. PVC ، ٣. Mylar .
(9) درجة



تمنياتي لكم بالنجاح

رئيس القسم
أ.م.د. رياض جليل تاهي

أستاذ المادة
م.م وفاء مهدي الكوفي