



Alqasbi Academic College Of Education

رب اشرح لي صدري

امتحان نهاية الفصل - موعد أ

اسم المحاضرة: د. رنام أبو مخ

مدة الامتحان: ساعتان

المادة: مبرוא לכימיה אורגנית

تاريخ الامتحان: 22-06-2012

تعليمات خاصة: يجب التزود بالآتي: القائمة الدورية للعناصر.

عذرا! الامتحان مكتوب بصيغة المذكر ولكنه موجه للإناث والذكور.

يجب الإجابة على جميع الأسئلة.

الأسئلة

السؤال الأول (35 علامة)

أمامك رموز بعض العناصر:

C .1

H .2

He .3

Cl .4

O .5

N .6

Mg .7

- 1.1 ما هو تمثيل لويس للعناصر الآتية؟ (اختر 5 عناصر فقط) (15 علامة)
1.2 بالاعتماد على قيم الألكترونات سالبة للعناصر الآتية، حدد نوعية الأربطة الكيميائية بين أزواج العناصر التالية: (12 علامة)

C, H 1,2,1

Mg, Cl 1,2,2

H, Cl 1,2,3

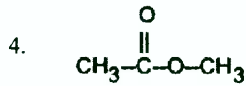
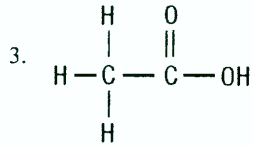
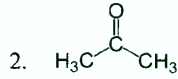
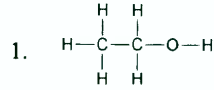
H, O 1,2,4

- 1,3 من المعروف أن المركبات العضوية تعتمد بالأساس على عنصر الكربون، ما هي نوعية الأربطة التي يكونها هذا العنصر في المركبات العضوية؟ وما هو عددها؟ اشرح. (8 علامات)



السؤال الثاني (٢٥ علامة)

ما هي المجموعة الوظيفية في كل من المركبات العضوية الآتية والى أي مجموعة من المركبات العضوية ينتمي كل مركب؟



السؤال الثالث (٩ علامات)

تعتبر الألكانات (Alkanes) أبسط أنواع المركبات العضوية. أشر بصحيح أم خطأ للمعطيات الآتية وفسر جوابك.

١. الأربطة البين جزيئية هي من نوع أربطة هيدروجينية

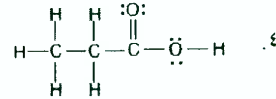
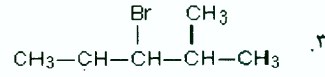
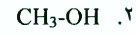
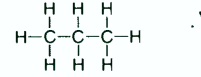
٢. لها درجات غليان وانصهار منخفضة

٣. تذوب في الماء



السؤال الرابع (٢٠ علامة)

ما هو اسم كل مركب عضوي من الآتي؟ فسر.



السؤال الخامس (٩ علامات)

أكمل التفاعلات الآتية:

1. $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \longrightarrow$
2. $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \longrightarrow$
3. $\text{CH}_3\text{OH} + \text{HCl} \longrightarrow$

علامتان على الوضوح والترتيب.

أمنياتي للجميع بالنجاح الباهر
د. رنم أبو مخ





Difference in Electron egativity Between Bonded Atoms	Type of Bond
Less than 0.5	Nonpolar covalent
0.5 to 1.9	Polar covalent
Greater than 1.9	Ions form

meth	1
eth	2
prop	3
but	4
pent	5
hex	6
hept	7
oct	8
non	9
dec	10