



توقعات ليلة الامتحان أسئلة امتحانات تجريبية الامتحان القصير (1)



الكيمياء

الفصل الدراسي الأول

2025 - 2024

الشعبة	
	5

نموذج (1)

اسم الطالب /

السؤال الأول

ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: $0.5 \times 2 = 1$ درجة

1 - الشكل المقابل  يدل على تداخل فلكي:

() s, s () p, s

() p, p محوري () p, s جانبي

2 - الصيغة الكيميائية التالية $(\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O})$ تدل على:

() كبريتات النحاس II المذابة في الماء () محلول كبريتات النحاس II
() بلورات من كبريتات الكالسيوم II () محلول كبريتات النحاس II تركيزه (5M)

أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: $0.5 \times 2 = 1$ درجة

- 1 - سبائك الذهب عبارة عن محاليل في الحالة
- 2 - إذا كانت قوى التجاذب بين أيونات بلورة ملح ما أقوى من قوى التجاذب بين جزيئات الماء وهذه الأيونات فإن الملح في الماء

السؤال الثاني

علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: $1 \times 1 = 1$ درجة

- 1 - يتميز الماء بارتفاع درجة غليانه مقارنة بالمركبات المشابهة له.

من خلال قراءتك للصيغة البنائية المكثفة الموضحة أمامك في الجدول التالي اجب عما يلي: $0.5 \times 4 = 2$ درجة

المطلوب	$\text{H}_2\text{C}=\text{C}=\text{CH}_2$
عدد الروابط σ في الجزيء	
في الجزيء π عدد الروابط	
نوع التداخل بين ذرة الكربون رقم (2) ورقم (3)	
رموز الافلاك المتداخلة بين ذرتي الكربون رقم (1) و(2) للرابطة سيجمما	

نموذج (2)

الشعبة

5

اسم الطالب /

السؤال الأول

ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: $0.5 \times 2 = 1$ درجة

1 - الشكل المقابل  يدل على تداخل فلكي:

() p, s

() s, s

() p, s جانبي

() p, p محوري

2 - اتحاد أبونات الملح القوي بجزيئات الماء يؤدي إلى:

() تبلر هذه الأبونات

() ذوبانها

() تفكك هذه الأبونات

() إمالة الأبونات

أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: $0.5 \times 2 = 1$ درجة

1 - ترتبط جزيئات الماء فيما بينها بروابط

2 - الحالة الفيزيائية للمذاب في مضاد التجمد هو

السؤال الثاني

علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: $1 \times 1 = 1$ درجة

1 - استقرار الشكل الحلقي السداسي لجزيء البنزين.

.....
.....

من خلال قراءتك للصفة البنائية المكثفة الموضحة أمامك في الجدول التالي اجب عما يلي: $0.5 \times 4 = 2$ درجة

المطلوب	$\text{H}_3\text{C} - \overset{3}{\text{C}} \equiv \overset{2}{\text{C}} - \overset{1}{\text{CH}}$
عدد الروابط σ في الجزيء	
عدد الروابط π في الجزيء	
نوع التهجين في ذرة الكربون رقم (1)	
رموز الافلاك المتداخلة بين ذرتي الكربون رقم (1) و (2) للرابطين باي π	

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

نموذج (3)

الشعبة

5

اسم الطالب/

السؤال الأول

ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: $0.5 \times 2 = 1$ درجة

1 - الشكل المقابل يدل على بنية جزيء:

HCl ()

H₂ ()O₂ ()Cl₂ ()

2 - أحد المركبات التالية له أعلى درجة غليان هو:

H₂S ()H₂Te ()H₂O ()H₂Se ()ب أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: $0.5 \times 2 = 1$ درجة1 - تعتمد طاقة الرابطة سيجما (σ) بين ذرتين على المسافة بين الذرتين وعلى

2 - المذاب في المشروب الغازي هو

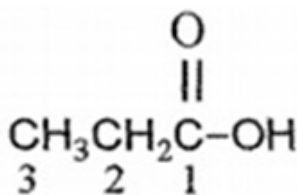
السؤال الثاني

ب ماذا يحدث في كل من الحالات التالية مع ذكر السبب: $1 \times 1 = 1$ درجة1 - لذوبان ملح كبريتات الباريوم (BaSO₄) في الماء مع التقليب الجيد:

التوقع

درجة $2 = 0.5 \times 4$

ب - في جزيء مركب حمض البروبانويك:

عدد الروابط σ في ذرة الكربون رقم (3)

عدد الروابط باي في ذرة الكربون رقم (1)

نوع التهجين في ذرة الكربون رقم (2)

رموز الافلاك المتداخلة حول ذرة الكربون (1)

نموذج (4)

الشعبة

5

اسم الطالب /

السؤال الأول

ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: $0.5 \times 2 = 1$ درجة1 - من خواص الرابطة سيجما (σ):() أضعف من الرابطة باي (π). () يكون محور تداخل الفلكين هو محور التناظر

() تكون أقوى كلما كان التداخل بين الأفلاك أقل () لا تعتمد على المسافة بين الذرتين المترابطتين

2 - نوع الرابطة بين ذرات الكربون في جزيء البنزين:

() باي فقط () باي وسيجما

() سيجما فقط () هيدروجينية

أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: $0.5 \times 2 = 1$ درجة

1 - الزاوية بين روابط الهيدروجين والأكسجين في جزيء الماء تساوي

2 - تكون الحالة الفيزيائية للمذاب في مياه البحر هي

السؤال الثاني

علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: $1 \times 1 = 1$ درجة

1 - الماء والزيت لا يختلطان.

من الصيغة البنائية للايثانين اجب عن الأسئلة التالية: $2 \times 0.5 = 2$ درجة

عدد الأفلاك غير المهجنة و المتداخلة في جزئ الإيثانين يساوي و نوع التهجين في الجزئ

الشكل الفراغي للأفلاك المهجنة في جزيء الإيثانين

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

نموذج (5)

الشعبة

5

اسم الطالب /

السؤال الأول

ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: $0.5 \times 2 = 1$ درجة

1 - جميع ما يلي يحدث عند ذوبان بلورة صلبة (مذاب) في الماء ماعدا:

- () انفصال جزيئات الماء عن بعضها البعض () اصطدام جزيئات الماء بالبلورة
() التجاذب بين جزيئات الماء وإيونات المذاب () انفصال الكاثيونات عن الأنيونات للبلورة الصلبة

2 - الصيغة الكيميائية التالية ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) تدل على:

- () كبريتات النحاس II المذابة في الماء () محلول كبريتات النحاس II
() بلورات من كبريتات النحاس II () محلول كبريتات النحاس II تركيزه (M O)

أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: $0.5 \times 2 = 1$ درجة

1 - السبائك المعدنية هي مثال لمحلول يكون فيه حالة المذاب صلبة وحالة المذيب

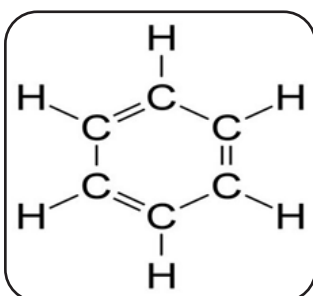
2 - الشكل الفراغي للماء (زاوي / خطي / منحني)

السؤال الثاني

أكمل الجدول التالي: $0.25 \times 4 = 1$ درجة

وجه المقارنة	الرابطه سيجما	الرابطه باي
طول الرابطه وقوتها		
محور التداخل		

من الصيغة البنائية للبنزين اجب عن الأسئلة التالية: $0.5 \times 4 = 2$ درجة



عدد الروابط سيجما في الجزيء يساوي بينما عدد الروابط باي يساوي

عدد التداخل الجانبي في الجزيء يساوي

نوع التهجين في الجزيء

رموز الافلاك المتداخلة حول اي ذرة الكربون هي

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

نموذج (6)

.....

الشعبة

5

اسم الطالب/

السؤال الأول

ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: $0.5 \times 2 = 1$ درجة

1 - الرابطة التساهمية الثلاثية تتكون من:

- () ثلاث روابط سيجما (σ) () ثلاث روابط باي (π)
() رابطتين باي (π) ورابطة سيجما (σ) () رابطتين سيجما (σ) ورابطة باي (π)

2 - إمالة الأيونات عملية يتم فيها:

- () إحاطة أيونات المذاب لجزيئات الماء () إحاطة جزيئات الماء لأيونات المذاب
() تفاعل أيونات المذاب مع الماء () تبلر أيونات المذاب

ب أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: $0.5 \times 2 = 1$ درجة

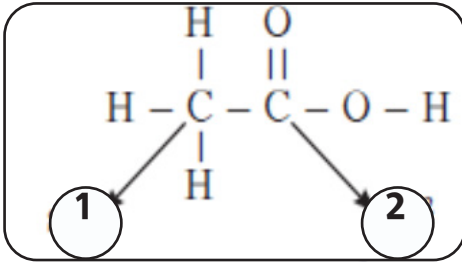
- 1 - من الأسباب التي جعلت قدرة الماء عالية على الإذابة قيمة العالية للماء.
2 - تسمى عينات الماء التي تحتوي على مادة ذائبة وتعتبر مخاليط متجانسة وثابتة ب

السؤال الثاني

اختر من المجموعة (ب) ما يناسب المجموعة (أ) وضع الرقم المناسب: $1 = 0.25 \times 4$ درجة

الرقم المناسب	المجموعة أ	الرقم	المجموعة ب
.....	جزيء يعتبر أصل المركبات الارومائية	1	الميثان $[CH_4]$
.....	جزيء التهجين فيه من النوع SP	2	الإيثين $[C_2H_4]$
.....	الشكل الفراغي للأفلاك المهجنة (رباعي السطوح)	3	الايثاين $[C_2H_2]$
.....	جزيء عدد الافلاك المهجنة والمتداخلة فيه تساوي 6	4	البنزين $[C_6H_6]$

من الصيغة البنائية للبنزين اجب عن الأسئلة التالية: $2=0.5 \times 4$ درجة



- نوع التهجين لذرة الكربون رقم (1)
- عدد الروابط سيجما في الجزيء يساوي
- بينما عدد الروابط باي يساوي
- رموز الافلاك المتداخلة بين ذرتي الكربون رقم 1,2 للرابطة سيجما

نموذج (7)

الشعبة

5

اسم الطالب/

السؤال الأول

٢ ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: $0.5 \times 2 = 1$ درجة

1 - يرجع ذوبان زيت الزيتون (غير القطبي) في البنزين (غير القطبي) الى:

- () قوى التجاذب بينهما () انعدام قوى التنافر بينهما
() انفصال جزيئات الزيت الى انيونات وكاثيونات () إمالة جزيئات البنزين

2 - اتحاد أبونات الملح القوي بجزيئات الماء يؤدي إلى:

- () ذوبانها () تبلر هذه الأبونات
() إمالة الابونات () تفكك هذه الأبونات

٣ أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: $0.5 \times 2 = 1$ درجة

- 1 - يعود السبب في الخواص المهمة للماء مثل ارتفاع درجة الغليان والتوتر السطحي إلى تجمع جزيئات الماء القطبية بروابط
2 - غاز الهيدروجين في البلاتين هو مثال لمحلول غاز في

السؤال الثاني

٢ استخدم المفاهيم التالية لأكمال خريطة مفاهيم $0.25 \times 4 = 1$ درجة

رأساً إلى رأس - جنباً إلى جنب - رابطة سيجما - رابطة باي - 1 - 2



٢ قارن بين المركبات التالية حسب المطلوب بالجدول: $2=1/3 \times 6$ درجة

CH_4	$\text{H}_2\text{C} = \text{CH}_2$	وجه المقارنة
.....		عدد الروابط سيجما في الجزيء
.....		نوع التداخل بين ذرة الكربون وذرة الهيدروجين
.....		رموز الافلاك المتداخلة بين ذرتي الكربون والهيدروجين للرابطة سيجما



نموذج (8)

الشعبة

5

اسم الطالب /

السؤال الأول

ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: $0.5 \times 2 = 1$ درجة

1 - أحد الجزيئات التالية يحتوي على رابطة تساهمية ثلاثية هو جزيء:

N_2 () O_2 ()

Cl_2 () Br_2 ()

2 - يعود سبب الخواص المهمة للماء إلى:

() ارتفاع الكتلة الجزيئية للماء () تجمع جزيئات الماء بروابط هيدروجينية

() عدم قطبية جزيئات الماء () شفافية الماء وعدم وجود لون له

أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: $0.5 \times 2 = 1$ درجة

1 - لكل رابطة تساهمية (O - H) خاصية قطبية بدرجة كبيرة لأن الأكسجين أكثر

2 - تسمى العملية تحدث عندما يذوب المذاب وتتم اماهة الكاثيونات والانيونات بالمذيب

السؤال الثاني

قارن بين المركبات التالية حسب المطلوب بالجدول $0.25 \times 4 = 1$ درجة

وجه المقارنة	مياه البحر	مياه غازية
حالة المذاب		
حالة المذيب		

أكمل الجدول التالي: $0.5 \times 2 = 2$ درجة

وجه المقارنة	$CH_3 - CH_3$	$CH_2 = CH_2$
عدد الروابط سيجما في الجزيء		
نوع ذرة الكربون وذرة الهيدروجين		
نوع التداخل بين ذرتي الكربون		
رموز الافلاك المتداخلة بين ذرتي الكربون رقم 1,2 للرابطة سيجما		

نموذج (9)

.....

الشعبة

5

اسم الطالب /

السؤال الأول

٢ أكتب علامة (✓) بين القوسين المقابلين للجملة الصحيحة وعلامة (×) بين القوسين المقابلين للجملة الخاطئة في كل مما يلي: $1 = 0.5 \times 2$ درجة

- 1 - البنزين (C_6H_6) تكون فيه جميع الروابط بين ذرات الكربون روابط تساهمية ثنائية. ()
- 2 - ليس كل المحاليل سائلة حيث يمكن أن تكون صلبة أو غازية. ()

٣ أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: $1 = 0.5 \times 2$ درجة

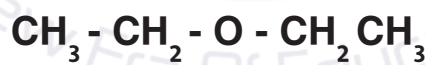
- 1 - يعرف الوسط المذيب في المحاليل المائية باسم
- 2 - يذوب ملح الطعام في الماء لأن التجاذب بين الأيونات في البلورات

السؤال الثاني

٢ ماذا يحدث في كل من الحالات التالية مع ذكر السبب: $1 = 1 \times 1$ درجة

- 1 - لذوبان الزيت في البنزين مع التقليب الجيد:
- التوقع :

٣ ثنائي إيثيل إيثر مركب عضوي له الصيغة التركيبية: $2 = 0.5 \times 4$ درجة



- نوع التهجين في ذرة الكربون رقم (1) هو
- عدد روابط سيجما حول ذرة الأكسجين
- نوع التداخل بين ذرة الأكسجين وذرة الكربون رقم 3
- رموز الأفلاك المتداخلة بين ذرتي الكربون رقم (3 و4) للرابطة سيجما

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

نموذج (10)

.....

الشعبة

5

اسم الطالب /

السؤال الأول

٢ أكتب علامة (✓) بين القوسين المقابلين للجملة الصحيحة وعلامة (×) بين القوسين المقابلين للجملة الخاطئة في كل مما يلي: $1 = 0.5 \times 2$ درجة

1 - الرابطة التساهمية δ أضعف من الرابطة التساهمية π . ()

2 - في المحاليل المتجانسة يكون المذيب في الحالة السائلة دائماً. ()

٣ أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: $1 = 0.5 \times 2$ درجة

1 - عندما يذوب المركب الأيوني في الماء فإنه يتجزأ الى

2 - تذوب المركبات الأيونية مثل ملح الطعام، والجزئيات القطبية مثل غاز المونيا في المذيبات مثل

السؤال الثاني

٢ قارن بين كل مما يأتي: $1 = 0.25 \times 4$ درجة

وجه المقارنة	مضاد التجمد	مياه البحر
الحالة الفيزيائية للمذاب (صلب - سائل - غاز)		
وجه المقارنة	ملح نترات البوتاسيوم (KNO_3)	ملح كبريتات الباريوم ($BaSO_4$)
الذوبان في الماء (يذوب - لا يذوب - يتبلر)		

٣ قارن بين كل مما يأتي: $2 = 0.5 \times 4$ درجة

وجه المقارنة	$H_2C = C = CH_2$	$H_3C - C \equiv CH$
عدد الروابط σ		
عدد الروابط π		
نوع التهجين في ذرة الكربون رقم (1)		
رموز الافلاك المتداخلة بين ذرتي الكربون رقم (2 و 3) للرابطة سيجمما		

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***



احرص على اقتناء سلسلة منصة البلاطي

- كتاب الشرح.
- كتاب الأسئلة.
- كتاب إجابة الأسئلة.
- المراجعة النهائية (الأسئلة - الإجابة).
- توقعات ليلة الامتحان (الأسئلة - الإجابة).
- كبسولة ليلة الامتحان.
- برشامة ليلة الامتحان.



الكيمياء 11

الفصل الدراسي الأول

2024 - 2025

استمتع بتجربة التعلم
مع منصة البلاطي

