تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

منصة البلاطي التعليمية

| الملف أسئلة اختبار قصير ثاني |
| --- |
| موقع المناهج ⇦ المناهج الكويتية ⇦ الصف الحادي عشر العلمي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول |

| روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العلمي | | | |
| --- | --- | --- | --- |
| | | | |
| روابط مواد الصف الحادي عشر العلمي على تلغرام | | | |
| التربية الاسلامية | اللغة العربية | اللغة الانجليزية | الرياضيات |

| المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول | |
| --- | --- |
| 1 | توزيع الحصص الإفتراضية(المتزامنة وغير المتزامنة) |
| 2 | نموذج اختبار قصير 1 |
| 3 | مراجعة اختبار قصير 1 مع الحل |
| 4 | اختبار القدرات في مادة الكيمياء للصف الثاني عشر |
| 5 | مذكرة الوحدة الاولى في مادة الكيمياء |

# توقعات ليلة الامتحان
# أسئلة امتحانات تجريبية
# الامتحان القصير ( 2 )

## الكيمياء

## الفصل الدراسي الأول

## 2025 - 2024

11

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

**الامتحان القصير ( 2 )**
**الفترة الدراسية الأولى**
**للعام الدراسي 2024 / 2025م**
**نموذج ( 1 )**

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: الحادي عشر العلمي

**اسم الطالب/** ..... **الشعبة** .....

| |
|---|
| 5 |

## السؤال الأول

**أ ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: 2×0.5 = 1 درجة**

1 في المحلول فوق المشبع تكون كمية المذاب عند درجة حرارة معينة:

( ) أكبر مما يجب لتشبعه ( ) أقل مما يجب لتشبعه

( ) تساوي الكمية اللازمة لتشبعه ( ) ثابته لا تتغير في جميع درجات الحرارة

2 من الأمثلة على المحاليل تامة الامتزاج:

( ) الزيت والماء ( ) ثنائي إيثيل إيثر والماء ( ) **الايثانول والماء** ( ) الزيت والخل

**ب أكمل الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها: 2×0.5 = 1 درجة**

1 غاز الأمونيا ..... التيار الكهربائي في حالته النقية.

2 إذا كانت قيمة ثابت الغليان للماء هي (0.512°C/m) فإن درجة غليان محلول مادة غير إلكتروليتيه وغير متطايرة في الماء تركيزه (0.2m) تساوي °C.....

## السؤال الثاني

**أ علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: 1×1=1 درجة**

1 تعتبر المركبات الأيونية مركبات إلكتروليتية.

.....

**ب ماذا يحدث في كل من الحالات التالية: 1×1=1 درجة**

1 للسحب التي تحتوي على كتل من الهواء فوق المشبع ببخار الماء عند بذرها ببلورات دقيقة من يوديد الفضة:

- التوقع : .....

- السبب: .....

**ج حل المسألة التالية: 1×1=1 درجة**

1 محلول مائي حجمه 200ml يحتوى على 20g من هيدروكسيد الصوديوم (NaOH = 40) احسب تركيز المحلول بالمولار.

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

الامتحان القصير ( 2 )
الفترة الدراسية الأولى
للعام الدراسي 2024 / 2025م
نموذج ( 2 )

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: الحادي عشر العلمي

اسم الطالب/ ..... الشعبة .....

| |
|---|
| 5 |

## السؤال الأول

**أ ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: 2×0.5 = 1 درجة**

1 يمكن تحويل المحلول المشبع في أغلب الأحيان الى محلول غير مشبع بأحد العوامل التالية:

( ✓ ) إضافة كميات أخرى من الماء ( ) خفض درجة الحرارة

( ) إضافة كميات أخرى من المذاب ( ) بجميع ماسبق

2 يكون مقدار الارتفاع في درجة غليان المحلول المائي لليوريا أكبر ما يمكن عندما يكون تركيز اليوريا في المحلول مساوياً:

( ) 0.1m ( ) 0.5m ( ) 1m ( ) 2m

**ب أكمل الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها: 2×0.5 = 1 درجة**

1 ذوبانية الغاز في السائل ..... كلما زاد الضغط الجزيئي على سطح المحلول.

2 يعد امتزاج الماء مع ثنائي ايثيل ايثر امتزاجاً .....

## السؤال الثاني

**أ علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: 1×1=1 درجة**

1 غاز الامونيا النقي لا يوصل التيار الكهربائي ولكن محلولة يوصل التيار الكهربائي (كتابة المعادلة ما أمكن).

.....

**ب أكمل الجدول التالي بما هو مطلوب: 4×0.25 = 1 درجة**

| وجه المقارنة | محلول السكر | محلول حمض الاسيتيك |
|---|---|---|
| (الكتروليت قوي-الكتروليت ضعيف-غير الكتروليتي) | ..... | ..... |

| وجه المقارنة | محلول السكر | الماء النقي |
|---|---|---|
| الضغط البخاري (عالي-منخفض-لا يوجد ضغط بخاري) | ..... | ..... |

**ج حل المسألة التالية: 1×1=1 درجة**

1 محلول لهيد وكسيد البوتاسيوم (KOH=56) تركيزه (0.5) مول/ كجم من الماء فاحسب كتلة هيدروكسيد البوتاسيوم المذابة في (2) كجم ماء.

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

الامتحان القصير ( 2 )
الفترة الدراسية الأولى
للعام الدراسي 2024 / 2025م
نموذج ( 3 )

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: الحادي عشر العلمي

اسم الطالب/ ..... الشعبة .....

| |
|---|
| 5 |

## السؤال الأول

**أ ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: 2×0.5 = 1 درجة**

1 يمكن زيادة ذوبان الغاز في السائل بأحد العوامل التالية:

( ) زيادة درجة الحرارة وزيادة الضغط ( ) زيادة درجة الحرارة وخفض الضغط

( ) خفض درجة الحرارة وخفض الضغط ( ) خفض درجة الحرارة وزيادة الضغط

2 مقدار الارتفاع في درجة غليان محلول ناتج عن ذوبان(7.2g) من مادة غير متطايرة كتلتها الجزيئية (57.6g/mol) في (250g) من الماء يساوي ( $K_{bp}$ تساوي 0.52kg/mol):

( ) 1.038C° ( ) 0.97C° ( ) 0.26 C° ( ) 0.52C°

**ب أكمل الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها: 2×0.5 = 1 درجة**

1 الأمطار الإصطناعية يعد من تطبيقات المحاليل .....

2 السوائل التي لا يذوب أحدها في الاخر تسمى سوائل .....

## السؤال الثاني

**أ علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: 1×1=1 درجة**

1 الضغط البخاري للمحلول أقل من الضغط البخاري للمذيب النقي.

.....

**ب أمامك مجموعة من المحاليل: (الجلسرين- NaOH- PbCl2)**
**أكمل الجدول التالي بما هو مطلوب: (3/3x1)**

| الكتروليت قوي | الكتروليت ضعيف | غير إلكتروليتي |
|---|---|---|
| ..... | ..... | ..... |

**ج حل المسألة التالية: 1×1=1 درجة**

1 احسب حجم الماء اللازم اضافته الى محلول من حمض النيتريك $HNO_3$ حجمه 250ml وتركيزه 0.4M ليصبح تركيزه 0.1M

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

**الامتحان القصير ( 2 )**
**الفترة الدراسية الأولى**
**للعام الدراسي 2024 / 2025م**
**نموذج ( 4 )**

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: الحادي عشر العلمي

**اسم الطالب/** ..... **الشعبة** .....

| |
|---|
| 5 |

## السؤال الأول

**أ ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: 2×0.5 =1درجة**

1 جميع العوامل التالية تؤثر على سرعة ذوبان كلوريد الصوديوم الصلب في الماء عدا واحداً منها وهو:

( ) المزج والتقليب ( ) الطحن ( ) الضغط ( ) درجة الحرارة

2 جميع المحاليل التالية محاليلها المائية توصل التيار الكهربائي عدا:

( ) محلول الأمونيا ( ) محلول كلوريد الهيدروجين

( ) محلول كلوريد الصوديوم ( ) محلول الجلوكوز

almanahj.com/kw

**ب أكمل الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها: 2×0.5 = 1 درجة**

1 تعبأ زجاجات المشروبات الغازية بغاز ثاني أكسيد الكربون في داخلها تحت تأثير ضغط .....

2 عدد مولات السكروز في محلول تركيزه (5M) ..... عدد مولاته بعد تخفيفه بإضافة(1L) ماء إليه.

## السؤال الثاني

**أ علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: 1×1=1 درجة**

1 مصهور كبريتات الباريوم يوصل التيار الكهربائي بينما محلوله لا يوصل.

.....

**ب أكمل الجدول التالي بما هو مطلوب: 2×0.5 = 1 درجة**

| وجه المقارنة | محلول غير الكتروليتي وغير متطاير | ماء نقي |
|---|---|---|
| درجة الغليان (أقل-أكبر) | ..... | ..... |

**ج حل المسألة التالية: 1×1=1 درجة**

1 محلول مائي لحمض النيتريك $HNO_3$ تركيزه 2M ( N = 14 , O = 16 , H = 1) المطلوب حساب كتلة الحمض النقي اللازمة لتحضير هذا المحلول.

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

**الامتحان القصير ( 2 )**
**الفترة الدراسية الأولى**
**للعام الدراسي 2024 / 2025م**
**نموذج ( 5 )**

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: الحادي عشر العلمي

**اسم الطالب/** ..... **الشعبة** .....

| |
|---|
| 5 |

## السؤال الأول

**أ ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: 2×0.5 =1درجة**

1 مولالية محلول يحتوي على (0.5) مول من كلوريد الصوديوم مذابة في (250g) من الماء تساوي:

( ) 3m ( ) **2m** ( ) 1m ( ) 0.5m

2 جميع المركبات التالية تعتبر إلكتروليتات قوية عدا:

( ) هيدروكسيد الصوديوم ( ) كلوريد الصوديوم
( ) حمض الكبريتيك ( ) حمض الاسيتيك

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

**ب أكمل الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها: 2×0.5 = 1 درجة**

1 عند طحن المذاب الصلب ..... مساحة السطح المشترك بين المذاب والمذيب مما يسرع من عملية الإذابة

2 كتلة المادة التي تذوب في كمية معينة من المذيب عند درجة حرارة معينة لتكون محلول مشبع تسمى .....

## السؤال الثاني

**أ علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: 1×1=1 درجة**

1 يحدث تلوث للأنهار عندما تستخدم المصانع الماء البارد وتعيده ماء ساخن.

.....

**ب ماذا يحدث في كل من الحالات التالية: 1×1=1 درجة**

1 ذوبان المادة الصلبة عند طحنها:

- التوقع :.....

- السبب:.....

**جـ حل المسألة التالية: 1×1=1 درجة**

1 احسب درجة غليان محلول الجلوكوز $C_6H_{12}O_6$ تركيزه (1.5m) علمًا بأن ثابت الغليان للماء ( $K_b p = 0.512\ ^{\circ}C/m$ ).

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

**الامتحان القصير ( 2 )**
**الفترة الدراسية الأولى**
**للعام الدراسي 2024 / 2025م**
**نموذج ( 6 )**

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: الحادي عشر العلمي

**اسم الطالب/** ..... **الشعبة** .....

| |
|---|
| 5 |

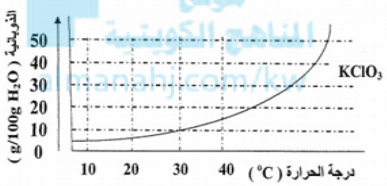
## السؤال الأول

**أ ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: 2×0.5 =1درجة**

1 أحد المحاليل التالية غير الكتروليت:

( ) كلوريد الزئبق ( ) الأمونيا ( ) الجلسرين ( ) حمض النيتريك المخفف

2 المنحنى المقابل يمثل العلاقة بين ذوبانية كلورات البوتاسيوم ودرجة الحرارة، فان أحد الإجابات التالية غير صحيحة:




( ) تزداد ذوبانية كلورات البوتاسيوم بارتفاع درجة الحرارة
( ) تقل ذوبانية كلورات البوتاسيوم في الماء البارد
( ) عملية ذوبان كلورات البوتاسيوم ماصة للحرارة
( ) عملية ذوبان كلورات البوتاسيوم لا تتأثر بتغير درجة الحرارة

**ب أكمل الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها: 2×0.5 = 1 درجة**

1 عند إذابة (0.2) مول من هيدروكسيد الصوديوم في الماء لتكوين لتر من المحلول، فتركيزه يساوي ..... مول/لتر.

2 المحلول الذي يحتوي على تركيز مرتفع من المذاب يسمى .....

## السؤال الثاني

**أ أكمل الجدول التالي بما هو مطلوب: (3×1/3)**

| وجه المقارنة | ماء نقي | محلول السكروز تركيزه 0 | محلول السكروز تركيزه 2M |
|---|---|---|---|
| درجة الغليان المحتملة (105°C-102°C-100°C) | ..... | ..... | ..... |

**ب ماذا يحدث في كل من الحالات التالية: 1×1=1 درجة**

1 لطعم المشروب الغازي عند ترك العبوة مفتوحة فترة من الزمن:

- التوقع :.....

- السبب:.....

**ج حل المسألة التالية: 1×1=1 درجة**

1 احسب كتلة السكروز ( $C_{12}H_{22}O_{11}$ ) اللازمة للذوبان في (1500g) من الماء لرفع درجة الغليان بمقدار(0.2°C) علماً بأن ( $K°\ bp = 0.512\ °C/\ m$ ). ( H= 1, O= 16, C=12 ).

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

الامتحان القصير ( 2 )
الفترة الدراسية الأولى
للعام الدراسي 2024 / 2025م
نموذج ( 7 )

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: الحادي عشر العلمي

اسم الطالب/ ..... الشعبة .....

| |
|---|
| 5 |

## السؤال الأول

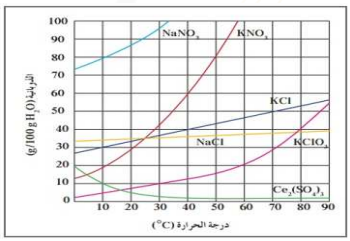
**أ ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة ( χ ) التالية أمام العبارة غير الصحيحة:** 0.5×2 = 1 درجة

1. الضغط البخاري للمحلول يزداد بزيادة تركيز المذاب غير المتطاير فيه. ( )
2. عندما يذوب إلكتروليت قوي في الماء فإنه يتفكك تفككاً كاملا ويتواجد على شكل أيونات منفصلة. ( )

**ب أكمل الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها: 0.5×2 = 1 درجة**

1. المحلول الذي يحتوي على كمية من المذاب زائدة عن الكمية المسموح بها نظرياً عند درجة حرارة معينة يسمى .....

2. من المنحني التالي فإن ذوبان كبريتات السيريوم $Ce_2(SO_4)_3$ في الماء ..... برفع درجة الحرارة.




## السؤال الثاني

**أ علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً:** 1×1=1 درجة

1. لايوصل محلول الجلوكوز $C_6H_{12}O_6$ (سكر الطعام ) التيار الكهربائي.

.....

**ب أمامك مجموعة من المحاليل: (الجلسرين، KCl، $CH_3COOH$) أكمل الجدول التالي:** (3/1 ×3)

| إلكتروليت قوي | إلكتروليت ضعيف | غير إلكتروليتي |
|---|---|---|
| ..... | ..... | ..... |

**ج حل المسألة التالية:** 1×1=1 درجة

1. احسب كتلة مادة الايثيلين جليكول ($HO-CH_2-CH_2-OH$ = 62g/mol) اللازم اذابتها في (1.5Kg) من الماء النقي، لكي ترتفع درجة غليان الماء من (100°C) الى (104.129°C) علماً بأن ثابت غليان الماء يساوي ( K° bp = 0.512 °C/ m ) .

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

**الامتحان القصير ( 2 )**
**الفترة الدراسية الأولى**
**للعام الدراسي 2024 / 2025م**
**نموذج ( 8 )**

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: الحادي عشر العلمي

**اسم الطالب/** ..... **الشعبة** .....

| |
|---|
| 5 |

## السؤال الأول

**أ ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: 2×0.5 =1درجة**

1 جميع العوامل التالية تعمل على سرعة ذوبان ملح الطعام الصلب عدا:

( ) الخلط ( ) الطحن ( ) درجة الحرارة ( ) تقليل مساحة سطح المذاب

2 عدد مولات كبريتات الصوديوم ($Na_2SO_4$) في محلولها المائي الذي تركيزه (0.4M) وحجمه (500ml).

( ) 0.4mol ( ) 0.8mol ( ) 20mol ( ) 0.2mol

**ب أكمل الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها: 2×0.5 = 1 درجة**

1 المركبات التي لا توصل التيار الكهربائي في المحلول المائي أو في الحالة المنصهرة تسمى .....

2 عند رفع درجة الحرارة ..... ذوبانية الغاز في السائل.

## السؤال الثاني

**أ علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: 1×1=1 درجة**

1 تعتبر المركبات الأيونية مركبات إلكتروليتية.

.....

**ب إذا علمت أن ذوبانية ملح كلوريد الصوديوم عند درجة حرارة 20°C تساوي $36.2g/100gH_2O$: والمطلوب: تحديد نوع المحلول: (أ) مشبع (ب)غير مشبع (ج) فوق مشبع: بوضع الحرف المناسب في كل مما يلي: 2×0.5 = 1 درجة**

1 إذابة 36g من مادة كلوريد الصوديوم في 100g من الماء عند درجة 20°C. ( )

2 تسخين محلول كلوريد الصوديوم والذي يحتوي على 37g منه في 100g من الماء دون ترسبه عند تبريد المحلول. ( )

**ج حل المسألة التالية: 1×1=1 درجة**

1 احسب درجة غليان محلول يحتوي على 1.25mol من $C_2H_4(OH)_2$ في (1400g) من الماء علمًا بان ( $K°_{bp}$ = 0.512 °C/ m ).

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

الامتحان القصير ( 2 )
الفترة الدراسية الأولى
للعام الدراسي 2024 / 2025م
نموذج ( 9 )

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: الحادي عشر العلمي

اسم الطالب/ ..... الشعبة .....

| |
|---|
| 5 |

## السؤال الأول

**أ ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة ( χ ) التالية أمام العبارة غير الصحيحة:** 2×0.5 = 1 درجة

1. درجة غليان محلول الجلوكوز الذي تركيزه (0.5m) أعلى من درجة غليان المحلول نفسه الذي تركيزه (0.1m). ( )
2. النقص في الضغط البخاري للمحلول يتناسب عكسيا مع عدد جسيمات (جزيئات) المادة المذابة في كمية معينة من المذيب. ( )

**ب أكمل الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها:** 2×0.5 = 1 درجة

1. المركبات التي تتأين تأين تام عند ذوبانها في الماء تسمى.....
2. يمكن تسريع عملية الذوبان عن طريق ..... مساحة السطح المشتركة بين المذاب والمذيب بواسطة عملية الطحن.

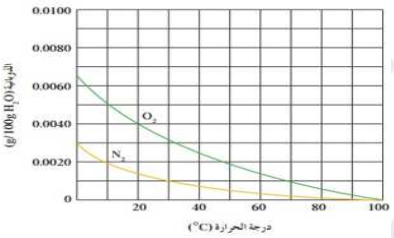
## السؤال الثاني

**أ علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً:** 1×1=1 درجة

1. تختلف الإلكتروليتات في قوة توصيلها للتيار الكهربائي.

.....

**ب الرسم البياني التالي يوضح ذوبانية غازي الاكسجين والنيتروجين وهما المكونين الاساسين للهواء الجوي عند درجات حرارة مختلفة: والمطلوب:** 2×0.5 =درجة




1. ذوبانية غاز الاكسجين في الماء عند درجة حرارة 20°C تساوي $g/100g\ H_2O$ .....
2. ذوبانية غاز النيتروجين في الماء الساخن ..... من ذوبانيته في الماء البارد.

**ج حل المسألة التالية:** 1×1=1 درجة

1. اذيب 10g من هيدروكسيد الصوديوم ( NaOH = 40 ) في 500g من الماء $H_2O$ = 18 احسب تركيز هيدروكسيد الصوديوم بالمولال:

*** مع أطيب التمنيات بالنجاح والتوفيق ***

منصة البلاطي التعليمية
قسم العلوم
قسم الفيزياء والكيمياء

الامتحان القصير ( 2 )
الفترة الدراسية الأولى
للعام الدراسي 2024 / 2025م
نموذج ( 10 )

المجال الدراسي: الكيمياء
زمن الامتحان: 20 دقيقة
الصف: الحادي عشر العلمي

اسم الطالب/ ..... الشعبة .....

| |
|---|
| 5 |

## السؤال الأول

**أ ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل بها كل جملة من الجمل التالية: 2×0.5 =1درجة**

1 إذا كانت ذوبانية نيترات الصوديوم في الماء (74g)عند 0°C و (88g) عند 20°C فإنه يمكن تحويل محلول مشبع من نيترات الصوديوم الى محلول غير مشبع بأحد العوامل التالية :

( ) إضافة كميات أخرى من المذاب ( ) إضافة محلول الكتروليتي

( ) خفض درجة الحرارة ( ) رفع درجة الحرارة

2 درجة غليان محلول ناتج عن ذوبان(7.2g) من مادة غير متطايرة وغير الكتروليتية كتلتها الجزيئية (57.6g/mol) في ( 0.25Kg) من الماء يساوي: ( $K°bp = 0.512°C/m$ ).

( ) 100.038°C ( ) 100.97°C ( ) **100.256°C** ( ) 100.52°C

**ب أكمل الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها: 2×0.5 = 1 درجة**

1 محلول الجلوكوز مثال لمحلول ..... لا يوصل التيار الكهربائي.

2 عند فتح زجاجة مياه غازية فإن الغاز يتصاعد ويرجع ذلك إلى ..... الضغط الواقع على الغاز فوق سطح السائل.

## السؤال الثاني

**أ علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: 1×1=1 درجة**

1 يزداد ذوبان اغلب المركبات الصلبة في محلولها برفع درجة حرارة المحلول.

.....

**ب أمامك مجموعة من المحاليل: (الجلوكوز ,$HCl, CH_3COOH$) أكمل الجدول التالي: (3/1×3)**

| إلكتروليت قوي | إلكتروليت ضعيف | غير إلكتروليتي |
|---|---|---|
| ..... | ..... | ..... |

**ج حل المسألة التالية: 1×1=1 درجة**

1 محلول يحتوي على (33.8g) من مركب جزيئي وغير متطاير في (200g) من الماء، درجة غليانه (100.25°C). علماً بأن ثابت غليان الماء يساوي( $K°bp = 0.512\ °C/m$ ) احسب الكتلة المولية لهذا المذاب.

*** 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.

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

# الكيمياء ١١

## الفصل الدراسي الأول

## 2024 - 2025

استمتع بتجربة التعلم
مع منصة البلاطي