

نمطى الصيغ الحرفية (مع الناظير) قبل التطبيقات العددية

❖ الفيزياء (13 نقط) (75 دقيقة)

التنقيط

◀ التمرين الأول: (6 نقط) (35 دقيقة)

1. نعتبر أبعاد المقادير التالية : عرض باب قاعة 1,20 m ، قد نملة 4 mm ، ارتفاع صومعة حسان 180 m ، ارتفاع جبل توبقال 4160 m ، قطر كرية دم حمراء 7 um ، قطر كوكب الأرض 12800 Km
أ. أكتب الأعداد السابقة كتابة علمية وحدد رتب قدرها (على شكل جدول)
ب. ضع هذه الرتب على سلم مدرج بقوة 10 ، مع إعطاء العدد 10^0 للتدرج المركزية ، ماذا يسمى هذا السلم؟
2. نعتبر قمر إصطناعيا كتلته $m = 800 \text{ Kg}$ ، يوجد على ارتفاع $h = 300 \text{ Km}$ من سطح الأرض شعاعها $R = 6400 \text{ Km}$. تتغير شدة الثقالة بالقرب من سطح الأرض مع تغير قيمة الارتفاع
أ. أكتب تعبير شدة مجال بدلالة G ثابتة التجاذب الكوني و M كتلة الأرض و h و R ثم استنتج تعبير g_0 عند سطح الأرض
ب. أحسب شدة الثقالة g عند الارتفاع $h = 300 \text{ Km}$ ثم استنتج وزن القمر P عند هذا الارتفاع
ت. أحسب وزن القمر P_0 عند سطح الأرض ، ماذا تستنتج أي كيف يتغير P مع الارتفاع ؟
3. أوجد تعبير الارتفاع h بدلالة شعاع الأرض R عندما تأخذ P (وزن القمر الإصطناعي) التعبير التالي: $P = \frac{P_0}{9}$

1,5 ن

0,75 ن

1 ن

1 ن

0,75 ن

1 ن

المعطيات :

ثابتة التجاذب الكوني $G = 6,67 \cdot 10^{-11} \text{ N} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{Kg}^{-2}$ كتلة الأرض $M = 6 \cdot 10^{24} \text{ Kg}$

◀ التمرين الثاني: (7 نقط) (40 دقيقة)

• الجزء الأول :

يوجد فوق سطح خشن و افقي ، جسم صلب (C) كتلته $m = 2 \text{ kg}$ ، ويشد هذا الجسم دينامومتر D محوره مواز للسطح الأفقي ويشير الى شدة القوة $T = 5 \text{ N}$ (أنظر الشكل جانبه)

1. أجرد القوى المطبقة على الجسم C في حالة توازن
2. إذا علمت أن شدة القوة المطبقة من طرف السطح الأفقي هي $R = 21 \text{ N}$ ، وان اتجاهها يكون

0,75 ن

الزاوية $\varphi = 14$

أ. أعط في جدول مميزات كل القوى المطبقة على الجسم C

1,5 ن

1,5 ن

ب. مثل متجهات هذه القوى على الشكل بعد نقله على ورقة الإجابة باستعمال سلم مناسب

3. أوجد تعبير قوة الاحتكاك f (المركبة المماسية R_T) بدلالة R و φ ثم احسب قيمتها

0,75 ن

4. أحسب المركبة المنظمة R_N

0,75 ن

5. استنتج قيمة معامل الاحتكاك K

0,5 ن

• الجزء الثاني :

نافذة زجاجية مستطيلة الشكل طولها $L = 150 \text{ cm}$ وعرضها $l = 80 \text{ cm}$

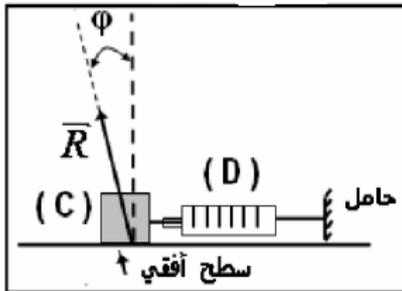
1 ن

1. أحسب الشدة F شدة القوة الضاغطة المطبقة من طرف الهواء الجوي على إحدى واجهتي النافذة

2. لا تنكسر النافذة الزجاجية تحت تأثير الهواء الجوي ، علل جوابك

0,25 ن

المعطيات:

نعطي : قيمة الضغط الجوي $P_{\text{atm}} = 1 \text{ atm} = 10^5 \text{ Pa}$ شدة الثقالة $g = 10 \text{ N} \cdot \text{kg}^{-1}$ 

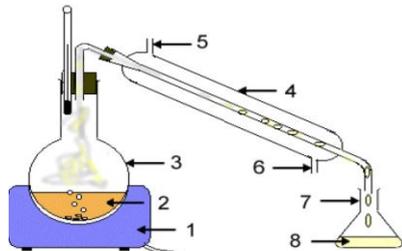
التمرين الثالث: (7 نقط) (45 دقيقة)

• الجزء الأول: (1,5 نقط)

1. أعط تعريف النوع الكيميائي ثم اصنّفه
2. ضع علامة X في الخانة المناسبة وذلك بتصنيفك لأنواع الكيميائية

0,5 ن
0,75 ن

النوع الكيميائي	طبيعي	مصنع
الأسبرين		
الجليكوز		
كلورور الصوديوم		
النوع الكيميائي	عضوي	غير عضوي
الميثان		
الكبريت		
الألومنيوم		



3. أعط تعريف ذوبانية نوع كيميائي

0,25 ن

• الجزء الثاني: (2,25 نقط)

لإستخراج زيت ازهار الخزامى نستخدم تقنية التقطير المائي

0,5 ن

1. أعط اسم كل جزء مشار إليه برقم على التبيان

0,5 ن

2. إشرح مبدأ تقنية التقطير المائي

0,25 ن

3. نضيف للقطارة المحصل عليه قليلا من ملح الطعام (كلورور الصوديوم) ونحرك الخليط جيدا،

0,5 ن

4. نفرغ القطارة في أنبوب التصفيق ونضيف إليها كمية من السيكلوهكسان ثم نحرك الخليط جيدا ،

0,5 ن

ما دور السيكلوهكسان ثم حدد الطور الطافي في أنبوب التصفيق إذا علمت أن كثافة السيكلوهكسان أصغر من كثافة الماء

0,5 ن

5. قبل ترشيح الطور العضوي، نضيف إليه قليلا من كربونات البوتاسيوم اللامائي، ما تعني كلمة اللامائي وما دور كربونات البوتاسيوم اللامائي

• الجزء الثالث: (3,25 نقط)

يتوفر البنزالدهيد (benzaldéhyde) على رائحة تميز اللوز المر، وهو نوع كيميائي يمكن تصنيعه.

يعطر شواب اللوز بمستخلص اللوز المر

خلال هذا التمرين نريد الإجابة عن السؤال التالي: هل شراب اللوز معطر بمستخلص طبيعي ام مصنع؟

I. استخراج مستخلص اللوز من شراب اللوز

❖ إختيار المذيب:

الماء	أوكسيد ثنائي الإيثيل	الإيثانول
البنز الدهيد	شديد الذوبان	شديد الذوبان
أوكسيد ثنائي الإيثيل	-	قابلان للإمتزاج
الإيثانول	قابلان للإمتزاج	-

الماء	البنز الدهيد	أوكسيد ثنائي الإيثيل	الإيثانول
الكثافة	1,04	0,71	0,80
درجة حرارة الإنصهار	-56°C	-116°C	-114°C
درجة حرارة الغليان	178°C	35°C	78°C

1. حدد مع التعليل المذيب المناسب لإستخراج مستخلص اللوز من الشراب

0,5 ن

2. نفرغ 10 ml من شراب اللوز في كاس ونضيف إليها 5 ml من المذيب، ثم نحرك الخليط ونتركه بعد ذلك حتى يسكن، ماذا سنلاحظ؟

0,25 ن

3. أرسم شكلا وصفيا مكان تواجد مستخلص اللوز، كيف يمكن الحصول على الطور الذي يحتوي البنزالدهيد (أذكر التقنية) وما هو الجهاز المستعمل في ذلك؟

0,5 ن

4. باستعانتك بالجدول الثاني، كيف يمكن التخلص من المذيب؟

0,25 ن

❖ التحليل الكروماتوغرافي:

1. نحضر صفيحة التحليل الكروماتوغرافي بوضع نقط صغيرة من:

0,25 ن

• البنز الدهيد المصنع في نقطة B

• مستخلص اللوز المر الطبيعي في نقطة A

• مستخلص الشراب المدروس في نقطة C

أذكر الاحتياطات اللازم إتخاذه عند غمر الجزء السفلي لصفحة التحليل الكروماتوغرافي في المذيب داخل الوعاء وإغلاقه

2. أذكر التقنيات المعتمدة لإظهار بقع عديمة اللون

0,5 ن

3. بعد أن يصل المذيب الى 1 cm من حرف الصفيحة العلوي نخرجها من الوعاء، ثم نعرضها لأشعة فوق البنفسجية، ما دور هذه الأشعة؟

0,25 ن

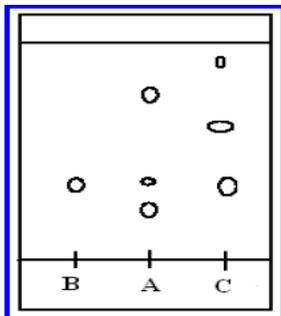
4. تمثل الوثيقة جانبه صورة التحليل الكروماتوغرافي المحصل عليها:

أ. احسب النسبة الجبهية R_B لبنز الدهيد المصنع

0,25 ن

ب. هل الشراب المدروس معطر بمستخلص اللوز المر الطبيعي أم بالبنز الدهيد المصنع؟ علل جوابك

0,5 ن



حظ سعيد للجميع

الله ولي النوفيق

الأستاذ : رشيد جنكل	بسم الله الرحمن الرحيم	الثانوية التأهيلية أيت باها
القسم : جذع مشترك علمي 1	عناصر الإجابة لفرض محروس رقم 1 الدورة الأولى	نيابة أشنوكة أيت باها
المادة : الفيزياء والكيمياء	السنة الدراسية : 2012 / 2013	المدة : ساعتان

التمرين	السؤال	طبيعة السؤال	درجة صعوبته	عناصر الإجابة	سلم التقييم
المادة : الفيزياء التمرين الأول التقييم : 6 نقط المدة : 35 دقيقة	1	أكتب ثم حدّد رتب	X	1. كتابة أبعاد المقادير كتابة علمية وتحديد رتب قدرها أ. ترتيب أبعاد المقادير السابقة في سلم مدرج بقوة 10^0 ب. يسمّى هذا السلم بالسلم اللوغاريتمي	$0,25 \times 6$ ن 0,5 ن 0,25 ن
	2	أكتب أحسب استنتج أحسب ماذا تستنتج	XX XX X X X	2. أ. تعبير g : $g = \frac{GM}{(R+h)^2}$ ، $g_0 = \frac{GM}{R^2}$ ، تعبير g_0 ب. قيمة g عند $h = 300$ Km : $g = 8,9 \text{ N.Kg}^{-1}$ ج. استنتاج وزن P : $P = mg = 7,1.10^3 \text{ N}$ د. نحسب أولاً قيمة g_0 : $g_0 = 9,8 \text{ N.Kg}^{-1}$ إذن $P_0 = m.g_0 = 7,8.10^3 \text{ N}$ هـ. نستنتج أنه كلما كان h أكبر كلما كان الوزن p أصغر	$0,5 + 0,5$ ن $0,5 + 0,5$ ن $0,25 + 0,25$ ن
	3	أوجد	XXX	3. تعبير h بدلالة R إذا كان $P = \frac{P_0}{9}$: $h = 2R$	1 ن
المادة : الفيزياء التمرين الثاني التقييم : 7 نقط المدة : 40 دقيقة الجزء الأول	1	أجرد	XX	1. أجرد القوى المطبقة على الجسم C في حالة توازن : • \vec{P} : وزن الجسم C • \vec{R} : تأثير السطح الأفقي • \vec{T} : القوة المطبقة من طرف الدينامومتر	$0,25 \times 3$
	2	حدد مثل	XX XX	2. أ. مميزات كل القوى المطبقة على الجسم C ب. تمثيل متجهات هذه القوى على الشكل باستعمل سلم مناسب	$0,5 \times 3$ $0,5 \times 3$
	3	أوجد ثم احسب	XX	3. تعبير قوة الاحتكاك f : $f = R_T = R \cdot \sin \varphi = 5,1 \text{ N}$	0,5 / تعبير حرفي 0,25 / تطبيق عددي
	4	أحسب	XX	4. حساب المركبة المنظمية R_N : $R_N = R \cdot \cos \varphi = 20,4 \text{ N}$	0,5 / تعبير حرفي 0,25 / تطبيق عددي
	5	استنتج	XX	5. استنتاج معامل الاحتكاك k : $k = \tan \varphi = \frac{R_T}{R_N} = 4,4.10^{-3}$	0,25 / تعبير حرفي 0,25 / تطبيق عددي
التمرين الثاني الجزء الثاني	1	أحسب	XX	1. حساب القوة الضاغطة : $F = P \cdot S = P_{\text{atm}} \cdot L \cdot l = 1,2.10^3 \text{ N}$	0,5 / تعبير حرفي 0,5 / تطبيق عددي
	2	لماذا	XX	2. لا تنكسر النافذة الزجاجية تحت تأثير الضغط الجوي لأن: • القوة المطبقة عليها قوة موزعة • تطبق نفس القوة في كلتا الجهتين $F = F'$	0,25 ن 0,25 ن
المادة : الكيمياء التمرين الثالث الجزء الثاني التقييم : 7 نقط المدة : 45 دقيقة الجزء الأول	1	عرف ثم صف	X	1. النوع الكيميائي هو مجموعة وحدات كيميائية (جزيئات ، ذرات ، أيونات) كلها متشابهة ويتميز بصيغته الكيميائية وبخواص فيزيائية وهو نوعان طبيعي ومصنع	$0,25 + 0,25$ ن
	2	إملأ	X	2. أملا الجدول : أنواع كيميائية طبيعية : الغليكوز ، كلورور الصوديوم أنواع كيميائية مصنعة : الأسبرين أنواع كيميائية عضوية : الميثان أنواع كيميائية غير عضوية : الكبريت ، الألومنيوم	0,75 ن
	3	أعط تعريف	X	3. ذوبانية نوع كيميائي في مذيب هي الكتلة القصوى التي يمكن إذابتها في هذا المذيب ويعبر عنها بـ $g.L^{-1}$	$0,25 + 0,25$ ن
التمرين الثالث الجزء الثاني	1	أعط	X	1. وضع اسم لكل جزء مشار إليه في التبيانة 1. جهاز التسخين 2. خليط للتقطير 3. حوضلة 4. ميرد 5. دخول ماء بارد	0,5 ن
	2	إشرح	X	2. شرح مبدأ التقطير المائي / انظر الدرس	0,5 ن
	3	ما دور	XX	3. الملح يساعد على فصل الطور العضوي عن الطور المائي لأن الطور العضوي لا يذوب في الماء المالح	0,25 ن
	4	ما دور	X	4. يلعب السيكلو هكسان دور المذيب والطور الطافي هو السكلوهكسان لأن كثافة السكلوهكسان أصغر من كثافة الماء	$0,25 + 0,25$ ن
	5	ما دور	XX	5. اللامائي : لا يحتوي على جزيئة الماء ودور كربونات البوتاسيوم اللامائي هو تجفيف (إزالة الماء) الطور العضوي	0,25 ن 0,25 ن
التمرين الثالث الجزء الثالث	1	حدد	XX	1. أوكسيد ثنائي المثلث هو المذيب الأنسب لأنه غير قابل للإمتزاج مع الماء ودرجة حرارة غليانه صغيرة نسبياً (مذيب متطاير) كما أن البنزaldehid شديد الذوبان فيه	0,25 ن 0,25 ن / التعليل
	2	ما نلاحظ	X	2. نلاحظ ظهور طورين : طور عضوي وطور مائي	0,25 ن
	3	أرسم كيف	X X	3. رسم تخطيطي يوضح الطور العضوي والطور المائي في انبوب التصفيق (جهاز المستعمل) وإسم التقنية : تقنية التصفيق	0,25 ن 0,25 ن
	4	كيف	X	4. تسخين الطور العضوي ، حيث سيبتخر المذيب عند درجة حرارة منخفضة نسبياً	0,25 ن
التمرين الثالث الجزء الثاني	1	أذكر	X	1. وضع الصفحة داخل الوعاء ، بحيث لا يغمر المذيب إلا بضع مليمترات من أسفل الصفحة ، ويجب تفادي تماس الورقة مع جدار الوعاء ، كما ينبغي الحرص على عدم غمر البقع داخل المذيب	0,25 ن
	2	أذكر	XX	2. التقنيات المعتمدة لإظهار بقع عديمة اللون هي تعريض الصفحة لأشعة فوق البنفسجية ، تعريضها لبخار اليود	$0,25 + 0,25$ ن
	3	ما دور	X	3. يتجلى دور الأشعة فوق البنفسجية في إظهار بقع عديمة اللون	0,25 ن
	4	هل ثم علل	XX	4. أ. حساب النسبة الجبهية لبنزaldehid مصنع R_B ب. الشراب المدروس معطر بالبنزaldehid المصنع لكونه لا يحتوي على جميع الأنواع الكيميائية المتوفرة في مستخلص اللوز المر الطبيعي	0,25 ن 0,25 ن 0,25 ن / تعليل