

التمرين	السؤال	طبيعة السؤال	درجة صعوبته	عناصر الإجابة	سلم التقدير
المادة : الفيزياء التمرين الأول التقديط : 6 نقاط المدة : 35 دقيقة	1	أكتب ثم حدد رتب قدرها	X	.1. كتلة أبعاد المقاييس كتابة علمية وتحديد رتب قدرها ترتيب رتب أبعاد المقاييس السابقة في سلم مدرج بقوفه $10^0$ .2. يسمى هذا السلم بالسلم اللوغاريتمي	ن $6 \times 0,25$ ن $0,5$ ن $0,25$
	2	أكتب أحسب استنتاج أحسب ماذا تستنتج	XX XX X X X	.2. أ. تعريف g: $g_0 = \frac{GM}{R^2}$ g = $\frac{GM}{(R+h)^2}$ g عند h = 300 Km : g = $8,9 \text{ N.Kg}^{-1}$ b. قيمة g عند P: $P = mg$ استنتاج وزن P: $P_0 = m.g_0 = 7,8 \cdot 10^3 \text{ N}$ t. حسب أولاً قيمة $g_0$ : $g_0 = 9,8 \text{ N.Kg}^{-1}$ إذن نستنتج أنه كلما كان h أكبر كلما كان الوزن أصغر	ن $0,5 + 0,5$ ن $0,5 + 0,5$ ن $0,25 + 0,5$
	3	أوجد	XXX	.3. تعريف h بدلالة R إذا كان $h = 2R$ : $P = \frac{P_0}{9}$	ن 1
المادة : الفيزياء التمرين الثاني التقديط : 7 نقاط المدة : 40 دقيقة الجزء الاول	1	أجرد	XX	.1. تجد القوى المطبقة على الجسم C في حالة توازن: • C : وزن الجسم • $\vec{R}$ : تأثير السطح الأفقي • $\vec{T}$ : القوة المطبقة من طرف الدينانومتر	ن $0,25 \times 3$
	2	حدد مثل	XX XX	.2. أ. مميزات كل القوى المطبقة على الجسم C ب. تمثيل متجهات هذه القوى على الشكل باستعمال سلم مناسب	ن $0,5 \times 3$
	3	أوجد ثم أحسب	XX	.3. تعريف قوة الإحتكاك: $f = R_T = R \sin \varphi = 5,1 \text{ N}$	ن $0,5 / \text{تعبير حرفي}$ ن $0,25 / \text{تطبيق عددي}$
	4	أحسب	XX	.4. حساب المركبة المنظمية: $R_N = R \cos \varphi = 20,4 \text{ N}$	ن $0,5 / \text{تعبير حرفي}$ ن $0,25 / \text{تطبيق عددي}$
	5	استنتاج	XX	.5. استنتاج معامل الإحتكاك: $k = \tan \varphi = \frac{R_T}{R_N} = 4,4 \cdot 10^{-3}$	ن $0,25 / \text{تعبير حرفي}$ ن $0,25 / \text{تطبيق عددي}$
	1	أحسب	XX	.1. حساب القوة الضاغطة: $F = P \cdot S = P_{\text{atm}} \cdot L \cdot I = 1,2 \cdot 10^5 \text{ N}$	ن $0,5 / \text{تعبير حرفي}$ ن $0,25 / \text{تطبيق عددي}$
	2	لماذا	XX	.2. لا تتغير النافذة الزجاجية تحت تأثير الضغط الجوي لأن: • القوة الطبقية عليها قوة موزعة • تطبيق نفس القوة في كلتا الجهةين $F = F'$	ن $0,25$ ن $0,25$
	1	عرف ثم صنف	X	.1. النوع الكيميائي هو مجموعة وحدات كيميائية (جزيئات ، ذرات ، أيونات) كلها متشابهة وينتشر بصفتها الكيميائية وخصوصاً فيزيائية وهو نوعان طبيعى ومصنوع	ن $0,25 + 0,25$
	2	إملا	X	.2. أملا الجدول: أنواع كيميائية طبيعية: الغليكوز ، كاربور الصوديوم أنواع كيميائية مصنعة: الأسبرين أنواع كيميائية عضوية: الميثان أنواع كيميائية غير عضوية: الكربون ، الألومنيوم	ن 0,75
	3	أعط تعريف	X	.3. ذريئنة نوع كيميائي في مذنب هي الكتلة القصوى التي يمكن إدايتها في هذا المذنب ويعبر عنها: $\text{g.L}^{-1}$	ن $0,25$
المادة : الكيمياء التمرين الثالث الجزء الثاني التقديط : 7 نقاط المدة : 45 دقيقة الجزء الأول	1	أعط	X	.1. وضع اسم لكل جزء مشار إليه في التبيانية 1. جهاز التسخين 2. خليط للتقطير 3. حوجلة 4. مبرد 5. دخول ماء بارد	ن 0,5
	2	إشرح	X	.2. شرح مبدأ التقطير المائي / انظر الترس	ن 0,5
	3	ما دور	XX	.3. الملح يساعد على فصل الطور العضوي عن الطور المائي لأن الطور العضوي لا يذوب في الماء المالح	ن 0,25
	4	ما دور	X	.4. يلعب السيلوكوكسان دور المذنب والطور الطيفي هو السكلوكسان لن كلافية السيلوكوكسان اسفن من كلافية الماء	ن $0,25 + 0,25$
	5	ما دور	XX	.5. الالماني: لا يحتوى على جزيئات الماء ودور كربونات البوتاسيوم الالماني هو تجفيف ( إزالة الماء ) الطور العضوي	ن $0,25$ ن $0,25$
	1	حدد	XX	.1. أوكيسيد ثانوي المذنب هو المذنب المناسب لأنه غير قابل للإمتصاص مع الماء ودرجة حرارة غليانه مغيرة نسبياً (مذنب متغليبر) كما ان البنزالديهيد شديد الذوبان فيه	ن $0,25$ ن $0,25$
	2	ما نلاحظ	X	.2. تلاحظ ظهور طورين: طور عضوي وطور مائي	ن 0,25
	3	أرسم كيف	X X	.3. رسم تخطيطي يوضح الطور العضوي والطور المائي في أنبوب التصفيف ( جهاز المستعمل ) واسم التقنية: تقنية التصفيف	ن $0,25$ ن $0,25$
	4	كيف	X	.4. تسخين الطور العضوي، حيث يتغير المذنب عند درجة حرارة منخفضة نسبيا	ن 0,25
	1	أذكر	X	.1. وضع الصفيحة داخل الوعاء ، بحيث لا يغير المذنب إلا بعض مليimetرات من أسفل الصفيحة ، ويجب تفادي تمسك الورقة مع جدار الوعاء ، كما ينبغي الحرص على عدم غمر البقع داخل المذنب	ن 0,25
المادة : الكيمياء التمرين الثالث الجزء الثالث	2	أذكر	XX	.2. التقديات المعتمدة لإظهار بقع عديمة اللون هي تعريض الصفيحة لأنشعه فوق البنفسجية ، تعرضها لبخار البو	ن $0,25 + 0,25$
	3	ما دور	X	.3. يتجلى دور الأشعه فوق البنفسجية في إظهار بقع عديمة اللون	ن 0,25
	4	هل ثم علل	XX	.4. أ. حساب النسبة الجبائية لبنزالديهيد مصنع R_B ب. الشراب المدرسو مطرز بالبنزالديهيد المصنوع لكونه لا يحتوى على جميع الانواع الكيميائية المتوفرة في مستخلص اللوز المر الطبيعى	ن $0,25$ ن $0,25$ ن $0,25$