

السنة الدراسية: 2012- 2013	ثانوية الارز الاعدادية نيابة إفران	الاسم الكامل: .....
النقطة المحصل عليها: 20 / .....	الفرض المحروس رقم 1	القسم: .....
الأستاذ: هشام الزروقي		

  

التمرين رقم 1:	سلم التقدير									
<b>اختر الجواب الصحيح :</b> 1. يوجد غاز الأوزون في طبقة : أ) تروبوسفير – ب) ستراتوسفير – ج) ميزوسفير 2. عند توسع هواء محبوس في المحقن فان كتلته : أ) تتزايد – ب) تتناقص – ج) لا تتغير 3. الذرة دقيقة : أ) ترى بالعين المجردة – ب) لا ترى بالعين المجردة 4. الغاز الذي يعكر ماء الجير هو: أ) تنائي الأزوت – ب) تنائي الأكسجين – ج) تنائي أوكسيد الكربون 5. الكربون : أ) جسم محرق – ب) جسم محروق 6. يحدث الاحتراق الكامل للبوثنان عندما يكون : أ) ضابط الهواء مغلق - ب) ضابط الهواء مفتوح 7. كلما ارتفعنا عن سطح الارض فان الضغط الجوي : أ) يرتفع – ب) ينخفض 8. تعرف درجة الحرارة في طبقة التروبوسفير : أ) ارتفاعا – ب) انخفاضاً	0.5 0.5 0.5 0.5 0.5 0.5 0.5 0.5									
<b>التمرين رقم 2 :</b> أتمم الجدول التالي: <table border="1" style="width: 100%; margin-top: 10px;"> <thead> <tr> <th>الصيغة الجزيئية</th> <th>اسمها</th> <th>جسم بسيط أم مركب</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>CO</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td>تنائي أزوت</td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	الصيغة الجزيئية	اسمها	جسم بسيط أم مركب	CO				تنائي أزوت		2 2
الصيغة الجزيئية	اسمها	جسم بسيط أم مركب								
CO										
	تنائي أزوت									
<b>التمرين رقم 3:</b> قارورة تحتوي على 10 جزيئات تنائي هيدروجين . 1. مثل بواسطة النموذج الجزيئي غاز الهيدروجين الموجود داخل القارورة 2. حدد الصيغة الكيميائية للغاز : ..... 3. هل غاز تنائي الهيدروجين بسيط أم مركب ؟ علل جوابك ..... 4. احسب كتلة غاز الهيدروجين الموجود داخل القنينة , نعطي كتلة ذرة هيدروجين : $m = 1.65 \cdot 10^{-24} \text{ g}$ ..... .....	2 1 1 2									
<b>التمرين رقم 4:</b> يستلزم احتراق 1.8g من الكربون 3.6 L من تنائي الأوكسجين 1. عبر كتابة عن هذا الاحتراق ..... 2. حدد الجسم المحرق و الجسم المحروق ..... 3. حدد الجسم الناتج عن هذا الاحتراق و كيفية التعرف عليه ..... 4. أحسب حجم الهواء اللازم لاحتراق 7.2 g من الكربون ..... ..... .....	2 1 1 2									

يؤخذ بعين الاعتبار تنظيم الورقة