|  |  |
| --- | --- |
| **تانوية الارز الاعدادية نيابة إفران**  **السنة الدراسية :2013- 2012**  **الاسم الكامل:..............................**  **الفرض المحروس رقم 1**  **النقطة المحصل عليها:  /20 .......**  **القسم:.....................................**  **الأستاذ: هشام الزروقي** | |
| **التمرين رقم 1:**  **اختر الجواب الصحيح :**   1. يوجد غاز الأوزون في طبقة : أ) تربوسفير – 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 للبوتان عندما يكون : أ) ضابط الهواء مغلق - ب) ضابط الهواء مفتوح 7. كلما ارتفعنا عن سطح الارض فان الضغط الجوي : أ) يرتفع – ب) ينخفظ 8. تعرف درجة الحرارة في طبقة التربوسفير : أ) ارتفاعا – ب) انخفاضا | ***سلم التنقيط***  *0*.5ن  0.5ن  0.5ن  0.5ن  0.5ن  0.5ن  0.5ن  0.5ن |
| **التمرين رقم 2** :  **أتمم الجدول التالي:**   |  |  |  | | --- | --- | --- | | الصيغة الجزيئية | اسمها | جسم بسيط أم مركب | | CO |  |  | |  | تنائي أزوت |  | | ن2  ن2 |
| **التمرين رقم 3:**  قارورة تحتوي على 10 جزيئات ثنائي هيدروجين .   1. مثل بواسطة النمودج الجزيئي غاز الهيدروجين الموجود داخل القارورة 2. حدد الصيغة الكيميائية للغاز : ............................. 3. هل غاز ثنائي الهيدروجين بسيط أم مركب ؟ علل جوابك   ........................................................................................................................................   1. احسب كتلة غاز الهيدروجين الموجود داخل القنينة ,نعطي كتلة ذرة هيدروجين :m= 1.65 10-24 g   ...........................................................................................................................  ........................................................................................................................... | ن2  ن1  ن1  ن2 |
| **التمرين رقم 4:**  يستلزم احتراق 1.8g من الكربون 3.6 L من ثنائي الأوكسجين   1. عبر كتابة عن هذا الاحتراق   ..................................................................................   1. حدد الجسم المحرق و الجسم المحروق   ....................................................................................   1. حدد الجسم الناتج عن هذا الاحتراق و كيفية التعرف عليه   ...............................................................................   1. أحسب حجم الهواء اللازم لاحتراق 7 .2 gمن الكربون   ....................................................................................  ..........................................................................................  .............................................................................................  ................................................................................................ | ن2  ن1  ن1  ن2 |

* يؤخد بعين الاعتبار تنظيم الورقة