|  |  |
| --- | --- |
|  **السنة الدراسية: 2012 / 2013** |  **ثانوية الأمير عبد القادر تقرت -**  |
| **المدة: ساعة .** | **الفرض الاول للثلاثى الثالث في مادة العلوم الفيزيائية**  | **المستوى: ج م تك**  |
| **النقطة :** | **الإسم واللقب:** ...................................**.**...**. الرقم:**..... **القسم:**...............**.** | **اللقب و الاسم :........................................................****إقرأ ثم إقـرأ ثم إقــرأ و فـــكر ثم أجب ثم إقــــرأ ما كتبت** |

 ***التمرين الاول: الإجابة تكون على هذالتمرين بوضع العلامة (X) واحدة فقط أمام الجواب الصحيح ، مع تجنب التشطيب .***

1. **أحد هده الأفعال ليس بالضرورة تجادبي هو الفعل المتبادل:**

**أ-** الكهرومغناطيسي **ب-** النووي  **ج - الجادبي د - كل الأجوبة صحيحة**

1. **الكواركات هي جسيمات لتكوين:**

**أ- البروتونات و النيرونا ت ب -الإلكترونات ج – البروتونات والإلكترونات د - كل الأجوبة خاطئة**

1. **دوما الفعل المتبادل الكهرومغناطيسي يكون بين :**

**أ- جسمين ب – جسمين مشحونين ج – جسمين متباعدين د - كل الأجوبة خاطئة**

1. **في النواة الذرية الفعلان المتبادلان ذوي التأثيرات المتعاكسة هما :**

**أ- الكهرومغناطيسي و الجادبي ب - الكهرومغناطيسي و القوي ج -الجادبي و النووي د - كل الأجوبة صحيحة**

1. **الفعل المتبادل الذى يسمح بشرح التماسك فيي الفضاء هو الفعل المبادل :**

**أ- الكهرومغناطيسي ب- الجادبي ج - القوي د - كل الأجوبة خاطئة**

1. **الفعل الذى ينتج عنه حدوث التفاعلات هو الفعل المتبادل :**

**أ- الكهرومغناطيسي ب- النووي ج - الجادبي د- كل الأجوبة صحيحة**

1. **العلاقة التالية  تعبر عن قانون :**

**أ- الجدب العام ب- كولوم ج - الثالث لنيوتن د- كل الأجوبة صحيحة**

1. **قيمة الجادبية على سطح كوكب تتغير بتغير بعد الجسم عن سطحه و :**

**أ- كتلة الكوكب ب- كتلتي الكوكب والجسم ج - كتلة الجسم د- كل الأجوبة صحيحة**

 ***التمرين الثاني:***

غاز صييغته الجزيئية SyOx. نسبة الكبريت الكتلية فيه 50% . حيث كثافة الغاز بالنسبة للهواء هي 2.21 . عين صيغته الجزيئية. تعطى الكتل المولية الذرية H :1g/ mol , S :32g/mol

1. أحسب الكتلة المولية الجزيئية للغاز:

......................................................................

1. استنتج عدد ذرات الكبريت ( y ) في الجزئ :

.............................................

 ...............................................

1. استنتج الصييغة الجزيئية للغاز:

 .............................................

 .....................................................

 ***التمرين لثالث: خلف الورقة***



1. أحسب كثافة الحمض (d) اذا علمت أن الكتلة الحجمية للماء 1g/cm3:

...................................................

................................................

1. إدا علمت أن درجة نقاوة الحمض هي P=12°
2. ماذا تعني درجة النقاوة :.......................................................................................................

 ..............................................................................................

1. تحقق أن تركيز المحلول الحمضي هو: C=2.1mol/L

.................................................................

............................................................................

1. نأخد 100cm3 من المحلول الحمضي السابق ونضيف لها 100cm3 من الماء المقطر .
2. ماذا نسمي العملية :...........................................................................
3. أحسب كمية مادة الحمض المذابة في المحلول :

......................................................................

..........................................................................

 جـ - أحسب تركيز المحلول بعد اضافة الماء المقطر :

**مع تمنياتى لكم بالتوفيق أستاذ المادة**