|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **دولة فلسطين** | **81d263815350208e53faa359d9fc789a.jpg** | **الاسم:** |
| **وزارة التربية والتعليم العالي** | **التاريخ:** |
| **مدرسة يعبد الثانوية للبنين** | **امتحان الكيمياء** |
| **الصف العاشر** | **نهاية الفصل الثاني** |
| **الشعبة:** | **العلامة:** |

**السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الاجابة الصحيحة: (5علامات)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **1** | **أحد التغيرات التالية يعتبر من التغيرات الماصة للطاقة:** | | | | | | | |
|  | **أ** | **انصهار الجليد** | **ب** | **تفاعل الحمض مع القاعدة** | **ج** | **احتراق الاوكتان** | **د** | **التفاعل داخل البطارية** |
| **2** | **المركب الذي له أعلى درجة غليان هو:** | | | | | | | |
|  | **أ** | **C6H14** | **ب** | **C8H18** | **ج** | **C4H10** | **د** | **C10H22** |
| **3** | **كلما زاد عدد ذرات الكربون في الالكين؛** | | | | | | | |
|  | **أ** | **زادت ردجة الغليان** | **ب** | **قلت درجة الغليان** | **ج** | **لا تتأثر درجة الغليان** | **د** | **ولا أي مما ذُكر** |
| **4** | **درجة انصهار الجرافيت تساوي:** | | | | | | | |
|  | **أ** | **3800 درجة مئوية** | **ب** | **3745 درجة مئوية** | **ج** | **3457 درجة مئوية** | **د** | **3547 درجة مئوية** |
| **5** | **المركب الذي لا يوجد فيه اي روابط تساهمية ثنائية هو:** | | | | | | | |
|  | **أ** | **C4H8** | **ب** | **C5H10** | **ج** | **C6H12** | **د** | **C15H32** |

**السؤال الثاني: عرف المصطلحات العلمية التالية: (8علامات)**

1. **التقطير التجزيئي:**
2. **البلمرة:**
3. **القيمة الحرارية:**
4. **طاقة الرابطة:**

**السؤال الثالث: علل العبارات التالية تعليلا علميا وافيا: (4علامات)**

1. **لا نستطيع إجراء تفاعل بلمرة باستعمال الايثان.**
2. **طاقة الرابطة FــــH أكبر من طاقة الرابطة BrـــــH.**
3. **يوجد حد ادنى وحد اعلى لدرجات غليان نواتج تكرير البترول.**
4. **الالكينات اكثر نشاطا كيميائيا من الالكانات.**

**السؤال الرابع: قارن بين الالكينات والالكانات كما في الجدول: (6علامات)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **وجه المقارنة** | **الالكانات** | **الالكينات** |
| **الصيغة العامة** |  |  |
| **نوع الروابط في الجزيء** |  |  |
| **النشاط الكيميائي** |  |  |

**السؤال الخامس:**

1. **اكتب معادلة كيميائية تمثل تحلل مول من كلورات البوتاسيوم KClO3 باستهلاك 44.7 كيلوجول ليعطي كلويد البوتاسيوم KCl وغاز الاكسجين O2. (3علامات)**
2. **اذا كانت القيمة الحرارية لمزيج من غازين قابلين للاشتعال تساوي 70 كيلوجول / غم والكتلة المولية للغاز الاول 40 غم/مول وللثاني 60 غم/مول ونسبة الاول في المزيج 30% والثاني 70% فاحسب حرارة احتراق الغاز الذي كتلته المولية 40 غم/مول. (4علامات)**
3. **اكتب معادلة بلمرة بولي فينيل كلورايد (PVC). (3علامات)**
4. **ارسم المتشكلات الخطية للبنتين. (علامتان)**

**انتهت الاسئلة**

**معلم المادة: أ. أحمد العبادي**