|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  اختبار دوري4نموذج ( أ )كيمياء 3ث |  اسم الطالب / الفصل: 3/ الفصل الدراسي الثاني - العام الدراسي 1433 / 1434هـ | Wi0122 الزمن : 25 دقيقة |
|  |
|  **أجب عن جميع الأسئلة التالية :**    |

**السؤال الأول :** (I)اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1. حدد نوع التفاعل العضوي المناسب لعملية التحويل التالية ألكين ← كحول:

(أ) استبدال (ب) تكاثف (ج) حذف (د) إضافة

1. البلمرة بالتكاثف تحدث لـ:

(أ) Cl-CH = CH- Cl (ب) N ≡CH2 = CH- C (ج) NH2-CH2CH2-COOH (د) CH2 = CH – CH3

1. المعادلة: CH3CH2CH(OH)CH3 → CH3CH2CH=CH2 + H2O تمثل تفاعل:

(أ) إضافة (ب) حذف (ج) تكاثف (د) هدرجة

(II) : ضع علامة ( √ ) أمام العبارة الصحيحة وعلامة ( × ) أمام العبارة الخاطئة :

|  |  |
| --- | --- |
| **1-** تشتق المواد الأولية المستعملة في تصنيع معظم البوليمرات من عملية التدوير. | ( ) |

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

السؤال الثاني : (I) اختر للقائمة ( أ ) مايناسبها من القائمة ( ب ) :

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **(أ)** | **(ب)** | **الإجابة** |
| 1- PS | (أ) الحبال , وأدوات المطبخ | 1 ( ) |
| 2- PP | (ب) زجاج غير قابل للكسر للعدسات  | 2 ( ) |
| 3- PETE  | (ج) الإطارات , أواني الطعام | 3( ) |
|  | (د) رغوة التغليف والعزل , وأوعية للنباتات |  |

(II) **أكمل المعادلة التالية :**

 OH

CH3- CH – CH3 + [ O ] →

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  اختبار دوري4نموذج ( ب )كيمياء 3ث |  اسم الطالب / الفصل: 3/ الفصل الدراسي الثاني - العام الدراسي 1433 / 1434هـ | Wi0122 الزمن : 25 دقيقة |
|  |
|  **أجب عن جميع الأسئلة التالية :**    |

**السؤال الأول :** (I)اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1. حدد نوع التفاعل العضوي المناسب لعملية التحويل التالية هاليد ألكيل ← ألكين:

(أ) استبدال (ب) تكاثف (ج) حذف (د) إضافة

1. البلمرة بالإضافة تحدث لـ:

(أ) N ≡CH2 = CH- C (ب) NH2-CH2CH2-COOH (ج) HOOC – (CH2)4 - COOH (د) CH3-(CH2)8-CH3

1. المعادلة: + H2 → CH3-CH2-CH3 CH2 = CH – CH3 تمثل تفاعل:

(أ) هدرجة (ب) حذف (ج) تكاثف (د) هلجنة

(II) : ضع علامة ( √ ) أمام العبارة الصحيحة وعلامة ( × ) أمام العبارة الخاطئة :

|  |  |
| --- | --- |
| **1-** تتأكسد المادة عندما تفقد الأكسجين أو تكسب الهيدروجين. | ( ) |

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

السؤال الثاني : (I) اختر للقائمة ( أ ) مايناسبها من القائمة ( ب ) :

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **(أ)** | **(ب)** | **الإجابة** |
| 1- PVC | (أ) الحبال , وأدوات المطبخ | 1 ( ) |
| 2- بولي يورإيثان | (ب) زجاج غير قابل للكسر للعدسات | 2 ( ) |
| 3- بولي ميثيل ميثاكريلات | (ج) أنابيب بلاستيكية, خراطيم مياه | 3( ) |
|  | (د) الأثاث , ومخدات الفوم |  |

(II) **أكمل المعادلة التالية :**

 CH3 - CH = CH – CH3 + HBr →

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  اختبار دوري4نموذج ( ج )كيمياء 3ث |  اسم الطالب / الفصل: 3/ الفصل الدراسي الثاني - العام الدراسي 1433 / 1434هـ | Wi0122 الزمن : 25 دقيقة |
|  |
|  **أجب عن جميع الأسئلة التالية :**    |

**السؤال الأول :** (I)اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1. حدد نوع التفاعل العضوي المناسب لعملية التحويل التالية ألكين ← هاليد ألكيل:

(أ) استبدال (ب) تكاثف (ج) حذف (د) إضافة

1. من أسباب زيادة الطلب من البوليمرات وانتشارها الواسع:

(أ) سهولة تشكيلها (ب) سحبها على شكل ألياف (ج) صعوبة إعادة تدويرها (د) الإجابتان أ و ب

1. المعادلة: CH3-OH → HCHO تمثل تفاعل

(أ) إضافة (ب) أكسدة واختزال (ج) تكاثف (د) هلجنة

(II) : ضع علامة ( √ ) أمام العبارة الصحيحة وعلامة ( × ) أمام العبارة الخاطئة :

|  |  |
| --- | --- |
| **1-** تستعمل المحفزات عادة في عملية هدرجة الألكينات , لأن طاقة تنشيط التفاعل عالية جدا. | ( ) |

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

السؤال الثاني : (I) اختر للقائمة ( أ ) مايناسبها من القائمة ( ب ) :

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **(أ)** | **(ب)** | **الإجابة** |
| 1- بولي فينيلدين كلوريد | (أ) أنابيب بلاستيكية, خراطيم مياه | 1 ( ) |
| 2- بولي أكريلونيتريل | (ب) المفروشات والسجاد  | 2 ( ) |
| 3- بولي بروبلين | (ج) أوعية للمشروبات , والحبال | 3( ) |
|  | (د) تغليف الطعام |  |

(II) **أكمل المعادلة التالية :**

CH3CH2CHCH2CH3 + OH- →

 Cl