

**الاختبار القصير 2 للفترة الدراسية الثانية للصف الثاني عشر علمي****للعام الدراسي 2016/2017****نموذج (1)**

**السؤال الأول : ضع علامة (✓) بين القوسين المقابلين للإجابة الصحيحة التي تكمل بها كل من الجمل التالية : ( 2 x ¼ = ½ )**

1- المركب 2- كلورو 2- ميثيل بروبان يعتبر من هاليدات الألكيل :

الأولية  الثانوية

الثالثة  ثنائية الهالوجين

2- يتأكسد المركب 2- بروبانول  $CH_3 - CHOH - CH_3$  بإمرار أبخرته فوق شبكة نحاسية مسخنة لدرجة ( 300 °C ) إلى :

$CH_3 - CH_2 - OH$    $CH_3 - CO - CH_3 + H_2$

$CH_3 - CO - CH_3 + H_2O$    $CH_3 - OH + HCOOH$

**السؤال الثاني : علل تعليلاً علمياً دقيقاً : ( 1 = 1 x 1 )**

درجات غليان الكحولات أعلى من درجة غليان الهيدروكربونات المتقاربة معها في الكتل المولية

**السؤال الثالث : وضح بكتابة بالمعادلات الكيميائية ما يلي :- ( 2 x ¼ = ½ )**

1- إضافة الماء إلى 1 - بيوتين في وجود حمض الكبريتيك .

2- تسخين الإيثانول مع حمض الكبريتيك المركز إلى ( 140 °C ) .

**الاختبار القصير 2 للفترة الدراسية الثانية للصف الثاني عشر علمي****للعام الدراسي 2016/2017****نموذج (2)**

**السؤال الأول : ضع علامة (✓) بين القوسين المقابلين للإجابة الصحيحة التي تكمل بها كل من الجمل التالية : ( 2 x ¼ = ½ )**

1- عند تفاعل هاليد الألكيل مع المحلول المائي لهيدروكسيد الصوديوم نحصل على :

الكين  إيثر

كحول  أمين

2- الاسم الشائع للمركب الذي له الصيغة الكيميائية  $C_6H_5-CH_2OH$  هو :

الفورمالدهيد  كحول الإيثيل

كحول البنزائل  الفينول

**السؤال الثاني : علل تعليلاً علمياً دقيقاً : ( 1 x 1 = 1 )**

الهيدروكربونات الهال وجينية شحيحة الذوبان في الماء على الرغم من أنها مركبات قطبية .

.....  
.....

**السؤال الثالث : وضح بكتابة بالمعادلات الكيميائية ما يلي : - ( 2 x ¼ = ½ )**

1- تفاعل بروميد البروبيل مع إيثوكسيد الصوديوم .

.....  
.....

2- تسخين 2- بروبانول مع حمض الكبريتيك المركز إلى ( 180 °C ) .

.....  
.....

**الاختبار القصير 2 للفترة الدراسية الثانية للصف الثاني عشر علمي****للعام الدراسي 2016/2017****نموذج (3)****السؤال الأول : املأ الفراغات في العبارات والمعادلات التالية بما يناسبها : (  $2 \times \frac{3}{4} = 1\frac{1}{2}$  )**

1- درجة غليان بروميد الميثيل ..... درجة غليان كلوريد الميثيل .

2- الجليسرول من الكحولات الأليفاتية ..... الهيدروكسيل وصيغته الكيميائية هي .....

**السؤال الثاني : علل تعليلاً علمياً دقيقاً : (  $1 \times 1 = 1$  )**

تزداد ذوبانية الكحولات في الماء مع زيادة عدد مجموعات الهيدروكسيل في الجزيء .

**السؤال الثالث : وضح بالمعادلات الكيميائية الرمزية كيف نحصل على :- (  $2 \times \frac{3}{4} = 1\frac{1}{2}$  )**

1- كلوريد الفينيل من البنزين .

2- ثنائي إيثيل إيثر من الإيثانول .

**الاختبار القصير 2 للفترة الدراسية الثانية للصف الثاني عشر علمي****للعام الدراسي 2016/2017****النموذج (4)****السؤال الأول : املأ الفراغات في العبارات والمعادلات التالية بما يناسبها : (  $2 \times \frac{3}{4} = 1\frac{1}{2}$  )**

- 1- تتميز الكحولات بأنها تحتوي على مجموعة.....كمجموعة وظيفية .
- 2- يتفاعل 2- برومو بروبان مع محلول هيدروكسيد الصوديوم ، وينتج مركب عضوي صيغته.....

**السؤال الثاني : علل تعليلاً علمياً دقيقاً : (  $1 \times 1 = 1$  )**تتأكسد الكحولات الأولية (R-CH<sub>2</sub>-OH) على مرحلتين .**السؤال الثالث : وضح بالمعادلات الكيميائية الرمزية كيف نحصل على :- (  $2 \times \frac{3}{4} = 1\frac{1}{2}$  )**

- 1- ثنائي إيثيل إيثر من كلوريد الإيثيل .

- 2- الأسيتون ( البروبانون ) من كحول أيزوبروبيل .