

أ) اختر أنسب إجابة لكل من العبارات التالية وضع أمامها علامة (√) :- ($1 = \frac{1}{2} \times 2$)

① الاسم الشائع للمركب الذي له الصيغة الكيميائية التالية $C_6H_5 - Br$:-

بروميد الفينيل

الفورمالدهيد

الرايزوسينول

بروميد البنزائل

② أحد الكحولات التالية يعتبر من الكحولات الثالثية :

2 - ميثيل - 2 - بروبانول

2 - ميثيل - 1 - بيوتانول

2 - بروبانول

2 - بيوتانول

ب) علل لما يأتي تحليلاً علمياً سليماً :- ($1 = 1 \times 1$)

1- درجة غليان يوديد الميثيل $CH_3 - I$ أعلى من درجة غليان كلوريد الميثيل $CH_3 - Cl$.

.....

.....

ج) وضح بكتابة المعادلات الكيميائية الرمزية ماذا يحدث عند : ($2 = 1 \times 2$)

① تفاعل بروميد البروبيل مع إيثوكسيد الصوديوم

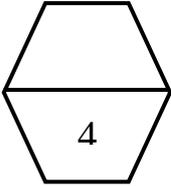
.....

.....

② تفاعل البروبين مع الماء بوجود حمض الكبريتيك المخفف

.....

.....



العام الدراسي 2017 – 2018

الاختبار القصير (2) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: الثاني عشر \ ع

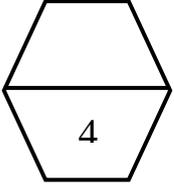
(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم:

مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

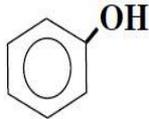
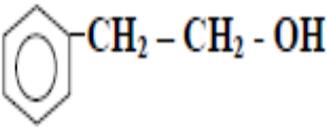


أ) أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً (√) :- ($1 = \frac{1}{2} \times 2$)

1- الصيغة العامة لهاليد الالكيل الثلاثي هي

2 – عند تفاعل الايثانول مع كلوريد الهيدروجين يتكون الماء ومركب صيغته

ب) أكمل الجدول التالي :- ($1 = 1 \times 1$)

الصيغة الكيميائية	الاسم الشائع أو بنظام الايوك
	ايثيل أمين
	
	2 – كلورو 4 – ميثيل 1 – بنتانول
	

ج) وضح باستخدام المعادلات الكيميائية الرمزية كيف نحصل على : ($2 = 1 \times 2$)

① ايثيل ميثيل ايثر من كلوريد الايثيل

.....
.....

② الميثانول من بروموميثان

.....
.....

العام الدراسي 2017 – 2018

الاختبار القصير (2) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: الثاني عشر / ع

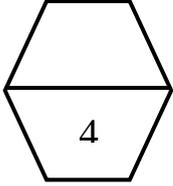
(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم:

مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء



أ) اختر أنسب إجابة لكل من العبارات التالية وضع أمامها علامة (✓) :- ($1 = \frac{1}{2} \times 2$)

1- الاسم الشائع للمركب الذي له الصيغة الكيميائية التالية $C_6H_5 - Br$:

بروميد الفينيل

الفورمالدهيد

الرايزوسينول

بروميد البنزائل

2- أحد الكحولات التالية يعتبر من الكحولات الثالثية :

2 - ميثيل 2 - بروبانول

2 - ميثيل 1 - بيوتانول

2 - بروبانول

2 - بيوتانول

ب) علل لما يأتي تحليلاً علمياً سليماً :- ($1 = 1 \times 1$)

1- تتأكسد الكحولات الثانوية ($R_2 - CH - OH$) على مرحلة واحدة

.....
.....

ج) وضع بكتابة المعادلات الكيميائية الرمزية ماذا يحدث عند : ($2 = 1 \times 2$)

① تفاعل 2 - بروبانول مع بروميد الهيدروجين

.....
.....

② إضافة الماء الى 1 - بيوتين في وجود حمض الكبريتيك

.....
.....