

ديسمبر 2009

المستوى : 2ASL

إختبار الفصل الأول في مادة الفيزياء

المدة : 01سا

1- عرف باختصار ما يلي:

• عدد أفوقادرو: .....

.....

• الرابطة التكافئية: .....

.....

2- أحسب الكتلة المولية الجزيئية للمركبات التالية:

$\text{CaCO}_3 = \dots\dots\dots$

$\text{H}_2\text{SO}_4 = \dots\dots\dots$

حيث :  $\text{Ca} = 40$  ;  $\text{S} = 32$  ;  $\text{O} = 16$  ;  $\text{H} = 1$

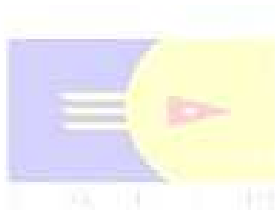
3- وازن المعادلات الآتية

$\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$        $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Fe} \rightarrow \text{H}_2 + \text{FeSO}_4$

4- نفاعل 3.2g من  $\text{O}_2$  مع 0.4g من  $\text{H}_2$  فينتج الماء  $\text{H}_2\text{O}$

أقلب الورقة

الصفحة 2/1



GRUPEMENT  
SCOLAIRE  
SALIM



أ- معادلة التفاعل :  
ب- هل المزيج المتفاعل متناسقا ؟ علل

ج- تكون كتلة الماء الناتج هي

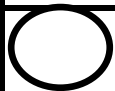
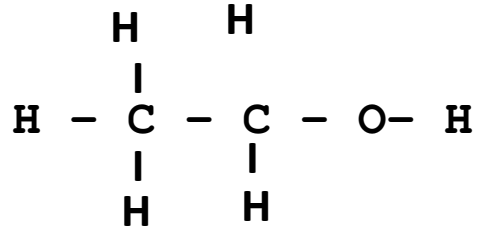
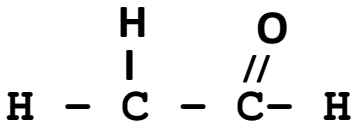
m=

5- أعط الصيغ المفصلة للمركبات التالية :

أ-  $C_2H_5Cl$

ب-  $C_2H_4$

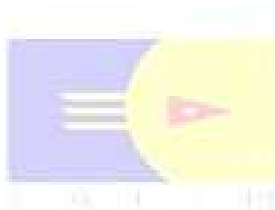
6- أكتب تحت كل صيغة الصيغة الصحيحة كلمة ( صح ، أو خطأ):



بالتوفيق

الصفحة 2/1

انتهى



GRUPEMENT  
SCOLAIRE  
SALIM

