

ديسمبر 2009

المستوى : 2ASL

إختبار الفصل الأول في مادة الفيزياء

المدة : 01 سا

1- عرف بإختصار 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 الاتية

$\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Fe} \longrightarrow \text{H}_2 + \text{FeSO}_4$ / أ

4- نفاعل 3.2g من O_2 مع 0.4g من H_2 فينتج الماء H_2O

أقلب الورقة

الصفحة 2/1



Siège:- 6, Rue Ali Boumendjel ROUIBA - ☎021 85.62.04/05-Fax 021 85.54.16-Mail:formation@ets-salim.com

أ- معادلة التفاعل :

ب- هل المزيج المتفاعل متناسقا ؟ علل

.....

.....

.....

.....

.

ج- تكون كتلة الماء الناتج هي

m=

5- أعط الصيغ المفصلة للمركبات التالية :

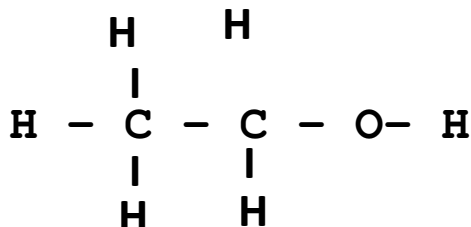
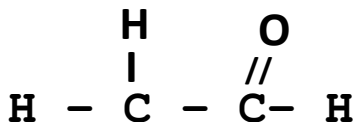
أ- = C_2H_5Cl

.....

ب- = C_2H_4

.....

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



بالتوفيق

الصفحة 2/1

انتهى



Siège:- 6, Rue Ali Boumendjel ROUIBA - ☎021 85.62.04/05-Fax 021 85.54.16-Mail:formation@ets-salim.com