السلطة الوطنية الفلسطينية

وزارة التربية والتعليم العالي

مديرية التربية والتعليم / رام الله

مدرسة ذكور بت لقيا الثانوية

دولة فلسطين

امتحان: الشهرين

العام الدراسي:2018/2017

المبحث: الكيمياء

الصف : الحادي عشر العلمي

التاريخ: 13.03.2018

معلم المادة : محمود سرور

الاسم:.....

مدة الامتحان : 60 دقيقة

السؤال الاول : أ. في التفاعل الاتي :

$$C_2H_4 + 3\ O_2 \longrightarrow 2\ CO_2 + 2\ H_2O$$

اذا كانت سرعة تزايد $[\ H_2O\ ] = 0.30$ مول/لتر.ث , جد ما يلي :

1. **سرعة تزايد $[\ CO_2\ ]$:**

2. **سرعة تناقص $[\ C_2H_4\ ]$:**

3. **سرعة تناقص $[\ O_2\ ]$:**

ب. احسب ثابت الاتزان Kc في التفاعل الاتي :

$$2\ N_{2\ (g)} + 3\ H_{2\ (g)} \longleftrightarrow 2\ NH_{3\ (g)}$$

اذا كانت تراكيز مواد التفاعل عند الاتزان كما يلي :

$[\ H_2\ ] = 0.00155$ مول/لتر.ث , $[\ N_2\ ] = 0.425$ مول/لتر.ث , $[\ NH_3\ ] = 0.0155$ مول/لتر.ث

السؤال الثاني :أ في التفاعل المنعكس الاتي :

$$CO + 3\ H_2 \longleftrightarrow CH_4 + H_2O + 206\ KJ/MOL$$

ما اثر تغير درجة حرارة النظام على كل من :

1. انحياز اتجاه التفاعل 2.قيمة ثابت الاتزان

ب. في التفاعل المتزن الاتي :

$$2\ H_2O_{(g)} \longleftrightarrow 2\ H_{2\ (g)} + O_{2\ (g)}$$

استخدم مبدأ لوتشاتيلييه لتوضيح اثر كل من الاتية على انحياز اتجاه التفاعل عند ثبوت درجة الحرارة :

1.اضافة جديدة من H_2 .

2. ازاحة بعض H_2O من التفاعل .

2.انكماش حجم النظام .

ج. في المعادلة الاتية : $2\ SO_{3\ (g)} \longleftrightarrow 2\ SO_{2\ (g)} + O_{2\ (g)}$

تم وضع 2 مول من غاز SO_3 في وعاء حجمه 10 لتر وعند تفككه وجد ان تركيز غاز SO_2 عند الاتزان يساوي 0.02 مول /لتر :

احسب:

1. قيمة ثابت الاتزان Kc.

2.النسبة المئوية لتفكك غاز SO_3.

السؤال الثالث : أ. بين التشاكل الهندسي(م,ض) الموجود فيما يلي :

1. 3- هبتين

2. 1-برومو-2-كلورو-1-بيوتين

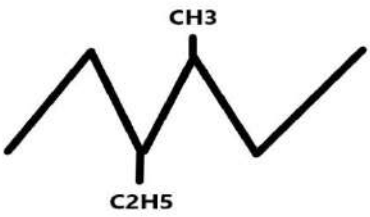
ب. اكتب الصيغ البنائية لكل مما يلي :

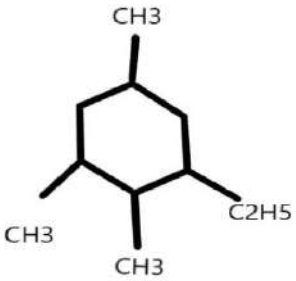
1. 3- كلورو-5.2.2 –ثلاثي ميثيل هكسان .

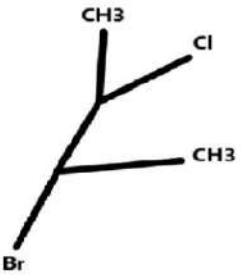
2. 4-ايثيل-2-ميثيل -2-هبتين .

ج. اكتب اسماء كل من المركبات الاتية :

1) $(CH_3)_3CCHCl(CH_2)_2CH(CH_3)_2$

2) 

3) 

4) 

المزيد من النماذج على موقع الملتقى التربوى

https://www.wepal.net/library/?app=content.list&level=12&semester=2&subject=4