ثانوية الأخوين كيرد أميه ونسه المستوى: 1ع ت المدة: 1 سا G

الفرض الأخير في مادة العلوم الفيزيائية

تمرين:

يحترق غاز البوتان C_4H_{10} بغاز ثنائي الأكسجين O_2 فينتج غاز الفحم CO_2 وبخار الماء H_2O

1 -أكتب معادلة التفاعل الكيميائي مع موازنتها.

2- نعتبر الجملة الكيميائية تتكون في الحالة الابتدائية من n_1 mol من C_4H_{10} و n_2 mol من غاز O_2

إذا علمت أنه في الحالة النهائية ينتج 9.6L من CO_2 في شروط التجربة واختفاء الأوكسجين كليا.

- عين التقدم الاعظمي.

أ- أحسب n_1 و n_2 علما أن $n_1 = 0.5n_2$

ب- أعط جدول تقدم التفاعل لهذا التحول والمتفاعل المحد إن وجد .

ج- أحسب كتلة النواتج عند نهاية التفاعل وأرسم بيان تطور كمية المادة للمتفاعلات والنواتج بدلالة تقدم التفاعل x

3- نعتبر ألان الخليط الابتدائي يتكون من 0.2mol من C_4H_{10} و nmol من O_2 ، عين قيمة n حتى يكون التفاعل في الشروط الستوكيومترية.

يعطى: $V_m=24L/mol$ ، $M(O)=16g/mole$ ، $M(C)=12g/mole$

.....

ثانوية الأخوين كيرد أميه ونسه المستوى: 1ع ت المدة: 1 سا G

الفرض الأخير في مادة العلوم الفيزيائية

تمرين:

يحترق غاز البوتان C_4H_{10} بغاز ثنائي الأكسجين O_2 فينتج غاز الفحم CO_2 وبخار الماء H_2O

1 -أكتب معادلة التفاعل الكيميائي مع موازنتها.

2- نعتبر الجملة الكيميائية تتكون في الحالة الابتدائية من n_1 mol من C_4H_{10} و n_2 mol من غاز O_2

إذا علمت أنه في الحالة النهائية ينتج 9.6L من CO_2 في شروط التجربة واختفاء الأوكسجين كليا.

- عين التقدم الاعظمي (X_{max}).

أ- أحسب n_1 و n_2 علما أن $n_1 = 0.5n_2$

ب- أعط جدول تقدم التفاعل لهذا التحول والمتفاعل المحد إن وجد .

ج- أحسب كتلة CO_2 الناتج في هذه الشروط وكتلة H_2O عند نهاية التفاعل

د- أرسم بيان تطور كمية المادة للمتفاعلات والنواتج بدلالة تقدم التفاعل x

3- نعتبر ألان الخليط الابتدائي يتكون من 0.2mol من C_4H_{10} و nmol من O_2 ، عين قيمة n حتى يكون التفاعل في الشروط الستوكيومترية.

يعطى: $V_m=24L/mol$ ، $M(O)=16g/mole$ ، $M(C)=12g/mole$

نغموش نصـــر صالح
ثانوية الأخوين كيرد أميه ونسة الوادي
Email : nasersaleh78@yahoo.fr

.....

ثانوية الأخوين كيرد أميه ونسه المستوى: 1ع ت المدة: 1 سا C

الفرض الأخير في مادة العلوم الفيزيائية

تمرين:

يحترق معدن الألمنيوم Al بغاز ثنائي الأكسجين O_2 باستخدام محفز فتنتج مادة صلبة تسمى الألمين Al_2O_3

1 -أكتب معادلة التفاعل الكيميائي مع موازنتها.

2- نعتبر الجملة الكيميائية تتكون في الحالة الابتدائية من 0.4mol من Al و 0.3mol من غاز O_2

أ- اعط جدول تقدم التفاعل لهذا التحول، وعين التقدم الاعظمي، والمتفاعل المحد إن وجد .

ب- أحسب كتلة المادة الناتجة عند نهاية التفاعل وأرسم بيان تطور كمية المادة للمتفاعلات والنواتج بدلالة تقدم التفاعل x

3- نعتبر ألان الخليط الابتدائي يتكون من 0.2mol من Al و nmol من O_2 ، عين قيمة n حتى يكون التفاعل في الشروط الستوكيومترية.

يعطى: $V_m=22.4L$ ، $M(Al)=27g/mole$ ، $M(O)=16g/mole$

بالتـــــــــوفيق