najah213.com • نجاح 213

مديرية التربية لولاية عين الدفلى
القســــــــم : 2 أدب و فلسفة
ثانوية المجاهد سليماني جلول ـ تاشتة زوقاغة ـ الموسم الدراسي: 2019-2018 .

الامتحان الأول في مادة العلوم الفيزيائية

اللقب + الاسم : .... القسم: ....

التمرين الأول (5نقاط)

أجب ب "صحيح " أو "خطأ" مع تصحيح الخطأ إن وجد .

العبارة	الحكم
1ـ لتقدير الحجم المولي لنوع كيميائي غازي ما نعتمد على وحدة : g/mol	....
التصحيح:...	
2- عبارة حجم كمية من غاز موجود في الشرطين من ضغط ودرجة الحرارة هي : $V_g = n \times M$	....
التصحيح:...	
3- الألكانات هي فحوم هيدروجينية مشبعة صيغتها الجزيئية العامة من الشكل : $C_nH_{(2n+1)}$	....
التصحيح :...	
4-الكتلة المولية الذرية هي كتلة $1mol$ من الكترونات عنصر الكيميائي وتقدر بوحدة $g \times mol$	....
التصحيح:...	
5- الغاز المنطلق في المصعد أثناء تجربة التحليل الكهربائي للماء هو ثنائي الهيدروجين ونكشف عنه بماء الكلس .	....
التصحيح :...	

التمرين الثاني : (6.5 نقاط)

أكمل الجدول التالي :

الصيغة الجزيئية العامة للمركب	الاسم النظامي للمركب	عدد ذرات الكربون	اسم العائلة	الصيغة المفصلة (المنشورة)	عدد الروابط الأحادية
....	بروبن	....	....	....	....
....	بروبين	....	....	....	....
....	بروبان	....	....	....	....

الأستاذ:ع ـ بحوس ـــــــــــــــــــــــــــــــــ ثانوية المجاهد سليماني جلول ـ تاشتة زوقاغة ـ

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً
najah213.com

najah213.com • 213 نجاح • najah213.com • 213 نجاح
najah213.com · نجاح 213

أقـلـب الـصـفـحـة

التمرين الثالث : (8.5 ن)

يحترق غاز صيغته الجزيئية العامة من الشكل C_4H_{10} بوجود غاز ثنائي الأكسجين **احتراقا تاما** ،ينمذج هذا التحول الكيميائي بمعادلة التفاعل التالية :

$$...C_4H_{10}(g)+13O_2(g)\rightarrow ....(g)+.......(..)$$

1- أ). اكمل موازنة المعادلة أعلاه .

ب). كيف نسمي الأعداد المضروبة في كل جزيئ ؟ ....

2 - أ).حدد العائلة الكيميائية التي ينتمي إليها المركب C_4H_{10} ،ثم عرفها:

....

....

....

....

....

.... ب). - الاسم النظامي للمركب C_4H_{10} : ....

جـ). نكشف عن غاز CO_2 المنطلق بواسطة.....................فنلاحظ تغير لون المزيج من .... إلى ....

3 - أ). احسب الكتلة المولية الجزيئية للمركب : C_4H_{10}.

....

....

....

....

....

ب). احسب كتلة عينة فيها $1.10^{-2}\,mol$ من الغاز السابق (C_4H_{10}).

....

....

....

....

....

....

ه). جد حجم عينة فيها $2\times10^{-2}\,mol$ من الغاز السابق (C_4H_{10}) موجود في الشرطين من الضغط ودرجة الحرارة

....

....

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً
najah213.com

.....

.....

.....

3- هل المزيج ستكيومتري في حالة استعمال $0,3mol$ من الغاز C_4H_{10} و $1,3mol$ من الغاز O_2 ؟علل.

.....

.....

.....

.....

المعطيات : $M(C)=12g/mol$ ، $M(H)=1g/mol$

قيمة الحجم المولي للغازات في شرطي التجربة $P=1atm;\theta=25°C$: $V_M=24L/mol$

بالتوفيق للجميع ...

الأستاذ:ع ـ بحوس ـــ ثانوية المجاهد سليماني جلول ـ تاشتة زوقاغة ـ

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً

najah213.com