

المؤشدة : الشهد محمد قشور الشنة الدراشة : 2018 / 2017

المستوى : الشنة الثانية أهدب و فلهو : شادة : شادة ونشف

الإختيار الأول للشلائي الأول شادة العلوم الفيزيائية

التمرين الأول : 09 نقطة

إليك المركبات التالية : C_4H_{10} ، C_2H_2 ، C_3H_4 ، C_3H_8

- (1) سعي المركبات المذكورة سابقا .
- (2) أكتب الصيغ المفصلة لهذه المركبات .
- (3) - إذا علمت أن هذه المركبات تنتمي إلى عائلة الألكانات وعائلة الألكينات ، أذكر الصيغة العامة للألكانات والألكينات .
- (4) عرف الألكانات وتعريف الألكينات .
- (5) هل المركبات التالية : C_5H_{12} ، C_7H_{12} تنتمي لعائلة الألكانات أو لعائلة الألكينات ؟ برر إجابتك .

التمرين الثاني : 06 نقاط

يتفاعل الكربون مع ثنائي الأوكسجين فينتج غاز أحادي أكسيد الكربون ، حسب المعادلة التالية :



- 1- كيف نقرأ المعادلة على المستوى المجهرى ؟
- 2- يستهلك التفاعل 1mol من غاز ثنائي الأوكسجين ، فكم من mol من الكربون تختفي ، وماهي كمية مادة أول أكسيد الكربون الناتجة .
- 3- ماذا تعني الرموز الصغيرة (s) ، (g) الموضوع في معادلة التفاعل .

التفويض الثالث: (05 نقاط)

تتحلل كتلة قدرها 9 g من الماء فينتج 1 g من غاز ثنائي الهيدروجين و 8 g من غاز ثنائي الأوكسجين.

علما أن الكتل الذرية للعناصر: $H = 1 \text{ g/mol}$ ، $O = 16 \text{ g/mol}$

1- أحسب الكتلة المولية الجزيئية لجزئ الماء (H_2O)

2- أحسب كمية المادة للمتفاعلات .

3- أحسب كمية المادة للنواتج .

بالتوقيع: 