

النقطة	المدة الزمنية: 50 دقيقة	الفرض الحروس الثالث الاسدس الأول المستوى: الثانية من التعليم الإعدادي	الثانوية الاعدادية الوفاء - تنغير الاسم الكامل: القسم:
<p>(3) وازن المعادلات الكيميائية التالية : (3ن) $... Fe + ... O_2 \rightarrow ... Fe_3O_4$ $... CH_4 + .. O_2 \rightarrow ... CO_2 + .. H_2O$ $... Cu + ... O_2 \rightarrow ... CuO$ $... N_2 + ... H_2 \rightarrow ... NH_3$ $... H_2 + ... O_2 \rightarrow ... H_2O$ $.. C_4H_{10} + .. O_2 \rightarrow ... CO_2 + ... H_2O$</p>		<p>التمرين الأول (9 ن) : (1) اجب بصحيح أو خطأ على الإثباتات التالية : (3ن) ❖ تكاثف بخار الماء تفاعل كيميائي ❖ كل احتراق فهو تفاعل كيميائي ❖ أثناء التفاعل الكيميائي تنحفظ الجزيئات ❖ ينخفض عدد الذرات أثناء التفاعل الكيميائي ❖ ثنائي اوكسيد الكربون مادة صناعية لا مثيل له في الطبيعة ❖ مشتقات البترول مواد طبيعية</p>	تنقيط
<p>(4) اعط مقابلات المصطلحات التالية (1) : تلوث : effet de serre :</p>		<p>(2) املاً الفراغ بما يناسب : (2ن) - التفاعل الكيميائي هو..... تختفي خلاله أجسام تسمى وتظهر أجسام جديدة تسمى..... - لموازنة معادلة كيميائية نستعمل أعدادا صحيحة تسمى.....</p>	
<p>التمرين الثاني (8 ن):</p>			
<p>(I) نحرق قطعة من الكربون فيتصاعد غاز يعكر ماء الجير</p>			
<p>1- ما اسم الغاز الناتج خلال هذا التفاعل ؟ اعط صيغته الكيميائية</p>			1 ن
<p>2- عبر عن معادلة حصيد لهذا التفاعل الكيميائية.....</p>			1 ن
<p>3- اذا علمت ان كتلة الكربون المتفاعلة هي 8 g وكتلة ثنائي الأوكسجين هي 3,5g وينتج عن ذلك 11,5g من ثنائي اوكسيد الكربون.</p>			
<p>أ) - ذكر بقانون انحفاظ الكتلة أثناء تفاعل كيميائي</p>			1 ن
<p>ب) هل تحقق هذا القانون في التفاعل السابق؟ علل جوابك</p>			1 ن
<p>(II) تكتب المعادلة الكيميائية للاحتراق الكامل لغاز A (صيغته C_xH_y) على الشكل التالي :</p>			
<p>$C_xH_y + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + z H_2O$</p>			
<p>1) حدد الأعداد الصحيحة الطبيعية x و y و z ، إذا علمت أن المعادلة السابقة متوازنة.</p>			1.5 ن
<p>2) يؤدي الاحتراق الكامل ل 14g من الغاز A في غاز ثنائي الأوكسجين ، إلى تكون 44 g من غاز ثنائي أوكسيد الكربون و 18g من بخار الماء</p>			
<p>أ- بالاعتماد على قانون انحفاظ الكتلة أوجد كتلة ثنائي الأوكسجين $m(O_2)$ اللازمة لهذا الاحتراق؟</p>			1.5 ن
<p>ب- أوجد حجم ثنائي الأوكسجين $V(O_2)$ اللازم لهذا الاحتراق علماً أن الكتلة الحجمية للأوكسجين هي: $\rho(O_2) \sim 1.2g/L$</p>			1 ن
<p>التمرين الثالث: (3 ن)</p>			
<p>يعاني العالم في الاونة الاخير من ازدياد تلوث الهواء لما لها من انعكاسات سلبية على الصحة والبيئة</p>			
<p>أ) اذكر سببين لتلوث الهواء ؟</p>			1 ن
<p>ب) فيما يتجلى تأثير التلوث على البيئة ؟</p>			1 ن
<p>ت) اقترح إجراءين للحد من تلوث الهواء؟</p>			1 ن
<p>وفقك الله</p>			