

النقطة	المدة الزمنية: 50 دقيقة	الفرض الحروس الثالث الاسدس الأول المستوى: الثانية من التعليم الإعدادي	الثانوية الاعدادية الوفاء - تنغير الاسم الكامل: ..... القسم: .....
تنقيط	3 ( وازن المعادلات الكيميائية التالية : (3ن) $... Fe + ... O_2 \rightarrow ... Fe_3O_4$ $... CH_4 + .. O_2 \rightarrow ... CO_2 + .. H_2O$ $... Cu + ... O_2 \rightarrow ... CuO$ $... N_2 + ... H_2 \rightarrow ... NH_3$ $... H_2 + ... O_2 \rightarrow ... H_2O$ $.. C_4H_{10} + .. O_2 \rightarrow ... CO_2 + ... H_2O$	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 .....	
	4 اعط مقابلات المصطلحات التالية (1) : تلوث : ..... effet de serre : .....	(2) املاً الفراغ بما يناسب : (2ن) - التفاعل الكيميائي هو..... تختفي خلاله أجسام تسمى ..... وتظهر أجسام جديدة تسمى..... - لموازنة معادلة كيميائية نستعمل أعدادا صحيحة تسمى.....	
		التمرين الثاني (8 ن): I) نحرق قطعة من الكربون فيتصاعد غاز يعكر ماء الجير 1- ما اسم الغاز الناتج خلال هذا التفاعل ؟ اعط صيغته الكيميائية ..... 2- عبر عن معادلة حصيد لهذا التفاعل الكيميائية..... 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. أ) - ذكر بقانون انحفاظ الكتلة أثناء تفاعل كيميائي ..... ب) هل تحقق هذا القانون في التفاعل السابق؟ علل جوابك .....	1 ن 1 ن 1 ن 1 ن
		II) تكتب المعادلة الكيميائية للاحتراق الكامل لغاز A (صيغته $C_xH_y$ ) على الشكل التالي : $C_xH_y + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + z H_2O$ 1) حدد الأعداد الصحيحة الطبيعية x و y و z ، إذا علمت أن المعادلة السابقة متوازنة. 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 أ - بالاعتماد على قانون انحفاظ الكتلة أوجد كتلة ثنائي الأوكسجين $m(O_2)$ اللازمة لهذا الاحتراق؟ ب- أوجد حجم ثنائي الأوكسجين $V(O_2)$ اللازم لهذا الاحتراق علما أن الكتلة الحجمية للأوكسجين هي: $\rho(O_2) \sim 1.2g/L$	1.5 ن 1.5 ن 1 ن
		التمرين الثالث: (3 ن) يعاني العالم في الاونة الاخير من ازدياد تلوث الهواء لما لها من انعكاسات سلبية على الصحة والبيئة أ) اذكر سببين لتلوث الهواء ؟ ..... ب) فيما يتجلى تأثير التلوث على البيئة ؟ ..... ت) اقترح إجراءين للحد من تلوث الهواء؟ ..... وفقك الله	1 ن 1 ن 1 ن