

السنة الدراسية المستوى : الثالثة متوسط	الفرض الأول في مادة العلوم الفيزيائية	مديرية التربية لولاية الوادي متوسطة
القسم : 3م	الاسم :	اللقب :

التمرين الأول (06 نقاط): أجب بصحيح أو خطأ

- 1) الفحم الهيدروجيني هو كل مركب كيميائي يتكون من فحم وهيدروجين فقط
- 2) تعكر ماء الكلس دليل على وجود غاز ثنائي الأوكسجين
- 3) إحتراق غاز البوتان C_4H_{10} تحول كيميائي
- 4) ينتج عن إحتراق غاز البوتان C_4H_{10} غاز ثنائي الأوكسجين و الماء
- 5) $C_4H_{10} + 13 O_2 \longrightarrow 4 CO_2 + 5 H_2O$ (5)
- 6) $Na_2CO_3 + HCl \longrightarrow NaCl + H_2O + CO_2$ (6)

التمرين الثاني (06 نقاط):

إحتراق فحم هيدروجيني (غاز الميثان)

1) اكمل الجدول الآتي:

إحتراق غاز الميثان الأنواع الكيميائية	المتفاعلات		النواتج	
	غاز الميثان	غاز الأوكسجين	غاز ثنائي أكسيد الكربون	الماء
الأفراد الكيميائية				
رموز و عدد الذرات				

2) ماذا تلاحظ من خلال الجدول ؟

3) ما هو الحل ؟

التمرين الثالث : (08 نقاط)

أثناء إحتراق غاز البوتان في كمية غير كافية من غاز الأوكسجين ينتج غاز يعكر ماء الجير و غاز آخر خانق إضافة لمادة سوداء تتوضع على الجدران الداخلية للكأس و قطرات ماء تتكاثف على جوانب كأس بارد.

- 1) حدد اسم الغاز الذي يعكر ماء الجير.
- 2) هل إحتراق البوتان في هذه الحالة تام أم غير تام ؟
- علل جوابك.
- 3) حدد أسماء المتفاعلات و النواتج في هذا الإحتراق.
- * المتفاعلات :
- * النواتج :
- 4) اكتب حصيصة هذا الإحتراق (معادلة التفاعل الكيميائي).

بالتوفيق الأستاذ: زغدي مبروك

حل المقترح

التمرين الأول (06 نقاط):

- (1) الفحم الهيدروجيني هو كل مركب كيميائي يتكون من فحم و هيدروجين فقط. (صحيح)
- (2) تعكر ماء الكلس دليل على وجود غاز ثنائي الأوكسجين . (صحيح)
- (3) إحتراق غاز البوتان C_4H_{10} تحول كيميائي . (صحيح)
- (4) ينتج عن إحتراق غاز البوتان C_4H_{10} غاز ثنائي الأوكسجين و الماء . (خطأ)
- (5) $C_4H_{10} + 13 O_2 \longrightarrow 4 CO_2 + 5 H_2O$ (خطأ)
- (6) $Na_2CO_3 \longrightarrow NaCl + H_2O + CO_2$ (خطأ)

التمرين الثاني (06 نقاط):

(1) اكمل الجدول الآتي:

احتراق غاز الميثان	المتفاعلات		النواتج		
	غاز الميثان	غاز الأوكسجين	غاز ثنائي أكسيد الكربون	الماء	
الأنواع الكيميائية					
الأفراد الكيميائية	CH_4	O_2	CO_2	H_2O	
رموز و عدد الذرات	C	$4H$	$2O$	C	$2H$ $3O$

(2) ماذا تلاحظ من خلال الجدول : نوع الذرات محفوظ أما عدد الذرات غير محفوظ

(3) ما هو الحل : الكتلة محفوظة (موازنة معادلة التفاعل الكيميائي)

التمرين الثالث : (08 نقاط)

- (1) حدد اسم الغاز الذي يعكر ماء الجير: غاز ثاني أكسيد الكربون
- (2) هل احتراق البوتان في هذه الحالة تام أم غير تام : احتراق غير تام
علل جوابك. كمية غاز الأوكسجين غير كافية
- (3) حدد أسماء المتفاعلات و النواتج في هذا الاحتراق.
* المتفاعلات : غاز البوتان + غاز الأوكسجين
* النواتج : الماء + غاز ثاني أكسيد الكربون + غاز أحادي أكسيد الكربون + الكربون
- (4) اكتب حصيصة هذا الاحتراق (معادلة التفاعل الكيميائي).

