

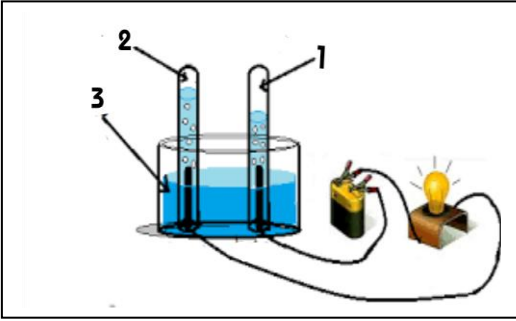
متوسطة : بوسيد النواري
المستوى: الثالثة متوسط

التاريخ : نوفمبر 2019
الفرض الأول في مادة العلوم
الفيزيائية والتكنولوجيا
المدة : ساعة واحدة

الإسم :
اللقب:
القسم :

❖ الوضعية الأولى :

عند إجراء تجربة التحليل الكهربائي للماء لاحظ التلاميذ عدم توهج المصباح
فأقترح عليهم الأستاذ إضافة الصودا NaOH فحدث تحول نتج عنه
غاز ثنائي الأوكسجين O_2 و غاز الهيدروجين H_2 مع بقاء الصودا في الأخير.



1- مانوع هذا التحول مع التعليل:

- لماذا نضيف الصودا؟ وماذا نسميه في هذه التجربة؟

2- سم العناصر المرقمة في الصورة: 1/ 2/ 3/

بمذا يتم الكشف عن الغازين المنطلقين:

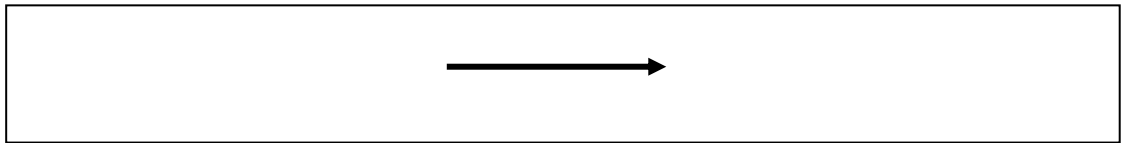
غاز الأوكسجين O_2 :

غاز الهيدروجين H_2 :

3- أكمل الجدول التالي .

التحليل الكهربائي للماء	مكونات الجملة الكيميائية قبل التحول	مكونات الجملة الكيميائية بعد التحول
الأنواع الكيميائية		
الأفراد الكيميائية		

4- اكتب معادلة التفاعل ثم وازنها:



5- ما هو المبدأ الذي استعملته في موازنة المعادلة:

أكتب نص المبدأ:

❖ الوضعية الادماجية

في أحد الأيام كانت أم رقية تطهو طبق الفاصوليا وكانت إبنتها رقية (تلميذة بالسنة الثالثة متوسط) تساعدتها في التحضير، استعملت الأم قدرا موضوعا على موقد يشتغل بغاز الميثان CH_4 ناره زرقاء اللون ، بعد مدة زمنية لاحظت الأم أن الفاصوليا لم تنظج، فأخذت كمية من خميرة الحلوى و أضافتها إلى الفاصوليا، ثم طلبت من ابنتها مساعدتها بتسخين كمية من الماء باستعمال الموقد الثاني الذي يشتغل بغاز البوتان C_4H_{10} ، فلاحظت رقية أن لون اللهب في هذا الموقد الثاني أصفر والقدر الثاني تلتخ بطبقة سوداء. فحذرت أمها من خطر هذا الاحتراق وأنه ينتج غاز قاتل .

1- ما سبب إضافة الخميرة للفاصوليا:.....

2- ماهو نوع التحولين السابقين(الإحتراقين)؟:.....

-علل إجابتك؟:.....

3- على ماذا يدل اللون الأزرق:.....

- واللون الأصفر:.....

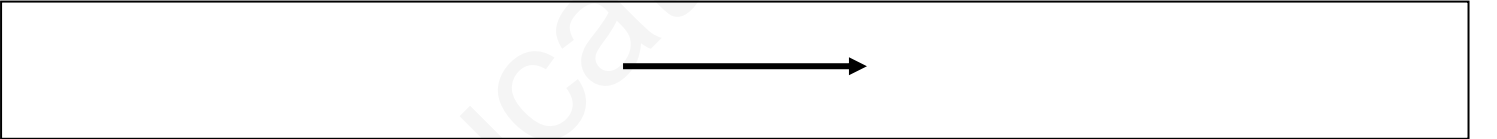
4- علما ان ناتجا الإحتراق الأول هما بخار الماء وغاز ثاني أكسيد الكربون.

-بماذا يتم الكشف عن غاز ثاني أكسيد الكربون:.....

-أكتب معادلة التفاعل الكيميائي للإحتراق الأول ثم وازنها:



5- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي للإحتراق الثاني:



-سم الغاز القاتل الناتج في الاحتراق الثاني :

- سم الطبقة السوداء الناتجة:.....

6- إقترح حلولا لتجنب النوع الثاني من الاحتراقات:

7- ماهي العوامل المؤثرة في التحولات الكيميائية السابقة:

بالتوفيق
الحميد

1 بينا كانت الأم تحضر الغداء على موقد يشتغل بغاز الميثان (CH_4 المدينة) ، لاحظت أن الأواني قد تلطخت بطبقة من هباب الفحم (البحوم) وأن لون اللهب قد أصبح أصفراً برتقالياً (الوثيقة 1) ، فتفحص أحد ابنائها المتحدرس في السنة الثالثة متوسط الموقد فوجد أن هناك انسداداً في بعض ثقوب الموقد ، وأراد أن يُصلح ذلك .



الوثيقة 1



الوثيقة 2

1- فسر سبب تغير لون لهب الموقد ، مقترحا حلاً لذلك .

2- في رأيك ما نوع احتراق الغاز في هذه الحالة ؟ وحدد العامل المؤثر في توجيهه وحدث مثل هذا التفاعل .

3- في جدول ، أكتب الأنواع والأفراد الكيميائية المكونة للجلمة الكيميائية قبل التحول الكيميائي وبعده في حالة فك انسداد الموقد .

4- نمذج التحول الكيميائي الحاصل بعد اصلاح الموقد بمعادلة كيميائية متوازنة ، مبينا فيها الحالة الفيزيائية لكل نوع أو فرد كيميائي .

5- أذكر بعض أخطار الاحتراق وبعض الحلول الممكنة لتفادي هذه الأخطار وخصوصا نحن على أبواب فصل الشتاء .

2 لأجل طهي الغداء في ظرف زمني أقصر استعملت الأم القدر الضاغط . (الوثيقة 2)

1 - برأيك كيف يتم ذلك ؟

2 - حدد العوامل المؤثرة في عملية الطهي .

أستاذ المادة : بوهلالة عاشور

الصفحة 1/1

انتهى

تصحيح المراقبة المستمرة للثلاثي الأول في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

1-1 تغير لون لهب الموقد يعود إلى نقص كمية غاز ثنائي الأوكسجين اللازمة لاحتراق غاز الميثان .

- اقتراح الحل : إزالة الانسداد الحادث لفتحة دخول الهواء خاصة وكذا فتحات الغاز ويكون ذلك باستعمال مواد منظفة مذيبة للدهون .

2- نوع احتراق الغاز : احتراق غير تام .

- العامل المؤثر في حدوث وتوجيه هذا التفاعل : عامل تركيب المزيج الابتدائي .

3-

التعبير عن احتراق غاز الميثان احتراقاً تاماً	مكونات الجلمة الكيميائية	
	قبل التحول الكيميائي	بعد التحول الكيميائي
بالأنواع الكيميائية (عياناً)	غاز ثنائي الأوكسجين + غاز الميثان	غاز ثنائي أكسيد الكربون + بخار الماء
بالأفراد الكيميائية (مجهرياً)	$CH_4 + O_2$	$CO_2 + H_2O$

4- معادلة التفاعل في حالة الاحتراق التام (بعد إزالة الانسداد) :



5- بعض أخطار الاحتراق :

✓ الاختناق : التهوئة ضرورية حيث يمكن أن تُستهلك كمية غاز ثنائي الأوكسجين كلياً في غرفة مغلقة أثناء الاحتراق .

✓ الحريق : يُمكن أن ينتشر حريق إذا كان بجوار الموقد مواد ملتهبة .

✓ الانفجار : لا يجب ترك صنوبر الغاز مفتوحاً حتى تنفادى الانفجار .

✓ - التسمم بغاز أحادي أكسيد الكربون CO : إذا كان احتراق الغاز غير تام ، فهناك انبعاث لأحادي أكسيد الكربون .

الحلول : التهوية المناسبة للمكان ، مراقبة من حين لآخر سلامة أجهزة الاحتراق ، صرف غازات الاحتراق خارجاً ...

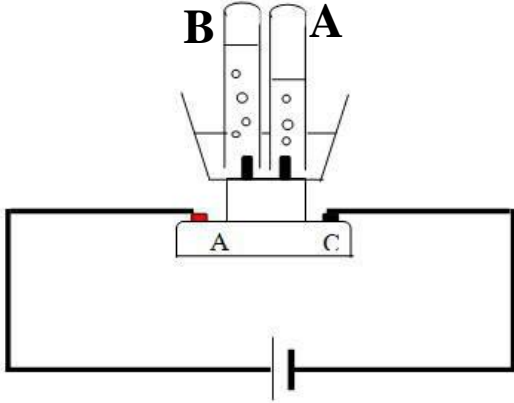
2-1 يقوم القدر الضاغط برفع من درجة حرارة غليان الطعام. مثلاً رفع درجة غليان الماء من $100^\circ C$ إلى $120^\circ C$ بسبب الضغط المرتفع داخل القدر مما يزيد من فرصة تسريع عملية الطهي .

2- العوامل المؤثرة في عملية الطهي هي عاملي : درجة الحرارة والضغط

المدة: ساعة واحدة

فرض الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية

الوضعية الأولى : 06 ن



قام مجموعة من التلاميذ برحلة استكشافية إلى مستشفى المدينة، فلاحظ حسام قارورات معدنية مكتوبة عليها غاز الأكسجين، فسأل التقني المرافق له عن كيفية إنتاج هذا الغاز، أحضر التقني التركيب المبين في الشكل 1 وضع فيه كمية من الماء المقطر و كمية أخرى من محلول هيدروكسيد الصوديوم (الصود)، فلاحظ انطلاق فقاعات غازية مبينا له بأن الغاز الموجود في الأنبوب B هو غاز الأكسجين.

- 1- أعط عنوانا مناسباً للتجربة وسمّ الغاز الآخر الناتج في الأنبوب A. 2ن
- 2- حدد العامل المؤثر في هذا التحول؟ 1ن
- 3- بين كيف يمكن الكشف عن هذين الغازين. 1ن
- 4- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحاصل مع موازنتها. 2ن

الوضعية الثانية : 06 ن

حدث انسداد مجرى مياه المطبخ بسبب ترسب مادة الكلس (كربونات الكالسيوم $CaCO_3$)، فأضافت الأم محلول ممدد من حمض كلور الماء (HCl) مما أدى إلى حدوث تفاعل بين الحمض والكلس مؤدياً إلى زوال الكلس ولكن التفاعل وزوال الكلس استغرق وقتاً طويلاً.

- 1- ما سبب طول مدة زوال الكلس؟ اقترح حلاً على الأقل لزيادة سرعة التفاعل. 2ن
- 2- ينتج عن هذا التفاعل ثلاث نواتج وهي غاز ثنائي أكسيد الكربون والماء ومحلول كلور الكالسيوم ($CaCl_2$) يطلب: أ- كتابة معادلة التفاعل الكيميائي الحاصل مع موازنتها وكتابة الحالة الفيزيائية لكل الأفراد الكيميائية. 2.5ن
- ب- كيف يمكن الكشف عن غاز ثنائي أكسيد الكربون. 1.5ن

الوضعية الإدماجية : 08 ن

اتصل في أحد ليالي الشتاء الثلجة شخص بخدمة الطوارئ الخاصة بالحماية المدنية طالباً بصوت يكاد غير مسموع ومفهوم النجدة بسبب اختناق أفراد عائلته وفقدانهم الوعي، تقطن عون الحماية للأمر وطلب منه الإسراع لفتح النوافذ وإخراج عائلته من المنزل إن أمكن في انتظار وصول سيارة الإسعاف، ثم استفسر رجل الحماية عن لون لهب موقد غاز الميثان (CH_4) فأجابه بأنه أصفر برتقالي.

- 1- ما سبب اختناق العائلة؟ 2ن
- 2- ما نوع احتراق غاز الميثان؟ برر اجابتك. 2ن
- 3- أذكر بعض الاحتياطات (2) الواجب اتخاذها لتفادي التسمم بنواتج هذا النوع من الاحتراق. 2ن
- 4- أكتب معادلة احتراق غاز الميثان بلهب أزرق اللون ثم وازنها. 2ن



الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

المستوى : السنة الثالثة متوسط

مديرية التربية لولاية سيدي بلعباس

المدة : ساعة واحدة 2020/2019

متوسطة ميسوري الشيخ مزاوروا

الوقفة التقويمية 1 في العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

المادة و تحولاتها

الوضعية الأولى : (10 نقاط)

أثناء متابعتك للتلفاز لفت إنتباهك مقال يتحدث عن إختناق شخص داخل المنزل ,حيث وبعد تحريات الحماية المدنية أكدت فيه أن السبب يعود إلى إنسداد في ثقوب المدفأة علما أنها تشتغل بغاز الميثان وأن التهوية منعدمة .



الوثيقة-1-

1- أ- ما النوع الكيميائي الذي أدى إلى إختناق الشخص ؟

ب- أكتب صيغته الكيميائية ؟

2- أ- مانع الإحتراق الحادث ؟ علل

ب- كيف نكشف عن نواتجه ؟

ج- ما العامل المؤثر في التفاعل الكيميائي ؟

3- نمذج هذا التفاعل بالأنواع والأفراد الكيميائية ؟

4- بماذا تنصح الأشخاص لتفادي مثل هذه الأخطار ؟

الوضعية الثانية : (10 نقاط)

عند ركوب أحمد في سيارة والده لفت إنتباهه كلمة (AIRBAG) , سأل والده عنها فقال له أنها عبارة عن وسادة هوائية تحمي الأشخاص من الحوادث حيث أنها تحتوي على ثلاثي أزوت الصوديوم (NaN_3) الذي يتفكك معطيا الصوديوم وغاز الأزوت الذي ينفخ الوسادة.



الوثيقة -2-

1- أ- مانع التحول الحاصل ؟ علل

ب- ماهي المواد المتفاعلة والمواد الناتجة ؟

2- أكتب معادلة التفاعل ووازتها ؟

3- بماذا تنصح الأشخاص لتفادي مثل هذه الحوادث؟

الأستاذ خليفي محمد أمين

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

المستوى : السنة الثالثة متوسط

مديرية التربية لولاية سيدي بلعباس

المدة : ساعة واحدة 2020/2019

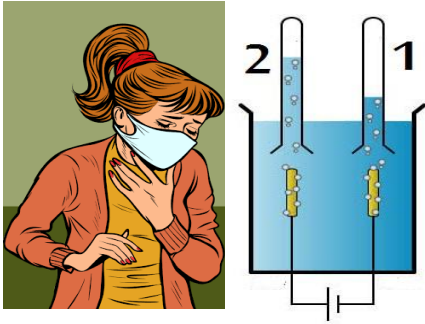
متوسطة ميسوري الشيخ مزاوروا

الوقفة التقويمية 1 في العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

المادة و تحولاتها

الوضعية الأولى : (10 نقاط)

لغاز الأوكسجين عدة إستعمالات في حياتنا كإسعاف المرضى حيث يتم الحصول عليه عن طريق التحليل الكهربائي للماء مع إضافة الصودا كما توضحه الوثيقة-1-



1- أ- مانوع التحول الحاصل ؟ علل

ب- تعرف على الغازين في كل أنبوب؟ كيف نكشف عنهما؟

2- أ- ماهي مكونات الجملة قبل وبعد التحول ؟

ب- ما العامل المؤثر في التفاعل ؟ ما دوره ؟

3- نمذج هذا التفاعل بالأنواع والأفراد الكيميائية في جدول؟
-الوثيقة 1-

الوضعية الثانية : (10 نقاط)

بمناسبة عطلة الخريف قرر الوالد أخذ عائلته في رحلة فقام بتجهيز السيارة وملاؤها بالبنزين (C_6H_6), في الطريق لاحظ الإبن أن السيارة تنفث دخان أسود فإحتار في ذلك, بعد فترة توقفت السيارة بسبب ثقب في العجلة المطاطية فقرر الأب حرقها وتغييرها حيث أحسّت إبنته بعد ذلك بصعوبة في التنفس, فإستعان بمكانيكي لتصليح السيارة الذي إكتشف فيما بعد وجود طبقة صدأ عليها .

1- فسر المشاكل التي واجهت العائلة وإقترح حلول لها :

المشكلة	السبب	الحلول
الدخان الأسود
صعوبة التنفس
صدأ السيارة

2- أكتب معادلة إحتراق البنزين بعد تصليح السيارة ووازنها ؟
-الوثيقة 02-

3- بماذا تنصح السائقين للحفاظ على البيئة ؟

الأستاذ: خليفي محمد أمين

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

المستوى : السنة الثالثة متوسط

مديرية التربية لولاية سيدي بلعباس

المدة : ساعة واحدة 2020/2019

متوسطة ميسوري الشيخ مزاوروا

الوقفة التقويمية 1 في العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

المادة و تحولاتها

الوضعية الأولى : (10 نقاط)

بمناسبة الإحتفال بالمولد النبوي الشريف شدّ إنتباه سارة الألعاب النارية البيضاء، فتذكرت التجربة التي درستها مع أستاذها أين وضع الألمنيوم (Al) فوق لهب الموقد متحصلا على أكسيد الألمنيوم (Al_2O_3).



الوثيقة-1-

2) نمذج هذا التفاعل بالأنواع والأفراد الكيميائية في جدول ؟

3) - بماذا تنصح الأشخاص لتفادي خطورة هذه الألعاب ؟

الوضعية الثانية : (10 نقاط)

مع حلول فصل الشتاء قام الوالد بإشعال المدفأة التي تشتغل بغاز البوتان (C_4H_{10})، فلاحظ على غير العادة أن لون اللهب أصبح برتقالي مع وجود طبقة سوداء في الجدار. كما أصبحت العائلة تشتكي مرارا من صداع في الرأس كلما إقتربوا منها .



الوثيقة -2-

1) فسر المشاكل التي واحمت العائلة :

المشكل	التفسير
اللهب الأصفر
الصداع
الطبقة السوداء

2) أ- إلى أي عائلة ينتمي غاز البوتان ؟علل؟

ب- ما العامل المؤثر في هذا التفاعل ؟

ج- أكتب معادلة التفاعل في حالة تصليح المدفأة ؟

الأستاذ خليفي محمد أمين

3) بماذا تنصح العائلات لتفادي مثل هذه الأخطار ؟

الويزمية الاولى : لديك الافراد الكيمياء التالسة



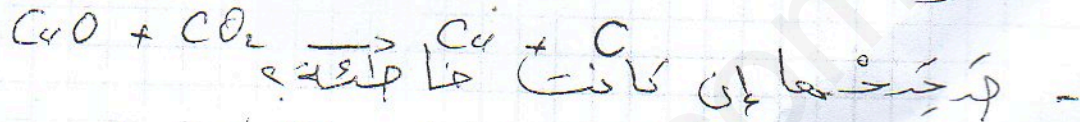
سمي النوع الكيمياء الكوايفها كرفرد - عدد الجزيات - نوع و عدد لرونج
الدرام المشكله للفرد الكيمياء

الويزمية التالسة : تسخن دسحوق الكربون مع أكسيد

النحاس فتتجهل على مادة النحاس وثنائي أكسيد الكربون

- حدد المتفاعلات ؟ و حدد النواتج

- هل هذه المعادلة تعبر عن نوع التفاعل ؟

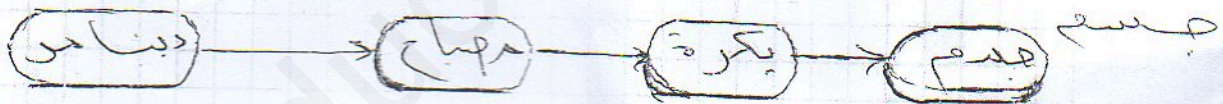


- و ازن المعادلة الكوايفها لسه التفاعل ؟

- ما هو العامل المؤثر في نوع التفاعل ؟ اذكر عامل آخر درسته ؟

الويزمية التالسة
مع تصيد في التالسة متوهدد أنجز

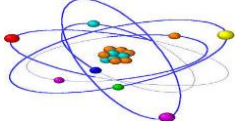
السلسلة الوظيفية لتريبك دساح يتوهدج بسقو



- جميع الأخطاء إن وجدت ؟

- أكمل ما يوضع في الحالة و يغل الأفاء ؟

- هل يمكن تشغيل المصباح بطريقة أخرى ؟ كيف ؟



الفرض المحروس الأول العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا



التمرين الأول: 1. أكمل الفراغات بالكلمة المناسبة

الفحم الهيدروجيني هو جسم نقي يتكون من ذرات..... و ذرات..... فقط، مثل.....
أثناء الاحتراق التام لفحم هيدروجيني بوجود غاز..... ينتج..... و.....، بينما في
الاحتراق الغير التام بالإضافة إلى الناتجين السابقين ينتج..... (الفحم) و.....
الكتلة..... في التفاعل..... بالحفاظ..... عددا و.....

2. اربط بسهم بين الجملة و ما يناسبها

- | | | |
|---|--|------------------------|
| A | هو كل ما نراه بالعين المجردة (عيانيا) | 1. ذرة حديد |
| B | احتراق جرائد قديمة في حديقة المنزل | 2. غاز ثنائي الأوكسجين |
| C | هو النوع الكيميائي الضروري لحدوث الاحتراق | 3. تحوّل كيميائي |
| D | الفرد الكيميائي الذي لا نراه بالعين المجردة | 4. النوع الكيميائي |
| E | احتراق الكربون في قارورة بوجود غاز ثنائي الأوكسجين | 5. تفاعل كيميائي |
| | | 6. جزيء الماء |

التمرين الثاني:

البنزين مركب كيميائي عبارة عن سائل عديم اللون ذو رائحة نفائثة (قوية) صيغته الكيميائية C_6H_6 . يستخدم في صناعة الأدوية، صناعة الكيماويات، الصناعات المتعلقة بالوقود وغيرها.
الاحتراق التام للبنزين في وجود وفرة من غاز ثنائي الأوكسجين ينتج غاز يعكر رائق الكلس و بخار الماء.



1. اشرح العبارة " الاحتراق التام للبنزين ". و سمّ الذرات المكونة لجزيء البنزين.

2. صف في جدول مكونات الجملة الكيميائية قبل و بعد التحول:
ا. بالأنواع الكيميائية
ب. بالأفراد الكيميائية

3. استنتج المعادلة الكيميائية للاحتراق التام للبنزين

الوضعية الإدماجية:

يعتمد اللحام (Soudeur) في ورشته أثناء تلحيمة للأواني على جهاز يعمل بغاز البوتان (يتكون جزيئه من أربع ذرات كربون و عشر ذرات هيدروجين)، التي يضطر إلى تنظيفها من البقع السوداء في كل مرة.

يتعرض اللحام إلى حرارة لهب احتراق البوتان و إلى خطر الإضاءة الناتجة من التلحيم و الحبيبات المتطايرة التي قد تؤدي إلى إصابة العين حيث تسبب الأشعة فوق البنفسجية التهاب قرنية العين و يمكنها حرق شبكة العين.

كما يتعرض اللحام إلى أدخنة و غازات خطيرة معظمها شائع منها غاز ثنائي أكسيد الكربون و غاز أحادي أكسيد الكربون التي قد تسبب أضرار كبيرة كإصابته بالصداع و الاختناق إذا لم يكن هناك مجال للتهوية.

السندات:



التعليمات:

1. اكتب الصيغة الكيميائية لغاز البوتان .

2. فسر سبب :
ا. تشكل البقع السوداء على الأواني بعد التلحيم
ب. إصابة اللحام بالصداع و الاختناق أثناء التلحيم
ج. اكتب معادلة الاحتراق الغير التام لغاز البوتان بوجود غاز الأوكسجين

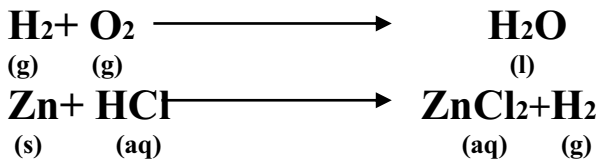
3. من أجل ضمان الصحة المهنية و الوقاية الشخصية اقترح ثلاث معدات و وسائل السلامة للحام تحميه من مخاطر الجروح و الموت أثناء التلحيم.



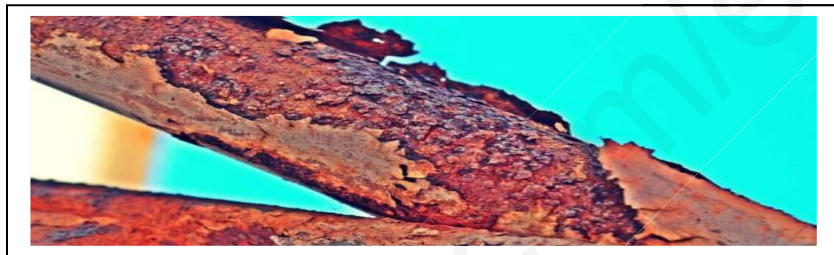
فرض الثلاثي الأول في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

الوضعية الأولى: (12ن)

- أثناء قيام احمد بمراجعة دروسه صادفته المعادلات التالية :



- كما لاحظ وثيقة في كتابه المدرسي لقطعة من الحديد أصابها الصدأ مرفقة بمجموعة من التعليمات : حيث يتم هذا التحول بتفاعل الحديد الصلب (Fe) مع غاز ثنائي الأوكسجين (O₂) في وجود الرطوبة ليتشكل أخيرا الصدأ (الصدأ هو أكسيد الحديد الثلاثي ذو الصيغة Fe₂O₃)
السند :



*ساعد احمد في موازنة هذه المعادلات والإجابة عن التعليمات المرفقة بالوثيقة .
التعليمات:

1- ما نوع هذا التحول؟ ولماذا؟

2- صف في الجدول التالي التحول الحاصل :

وصف التحول: صدأ الحديد	الجملة الكيميائية قبل التحول	الجملة الكيميائية بعد التحول
الأنواع الكيميائية		
الأفراد الكيميائية		

3- اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث مع موازنتها؟

4- ما هو العامل المؤثر و المساعد في تسريع هذا التحول الكيميائي؟

الوضعية الثانية: (08ن)

في احدى ليالي الشتاء الباردة استقبلت مصالح الشرطة اتصالا للتبليغ عن وفاة شخص اختناقا داخل غرفة , وعند مجيئها للتحقيق وجدت داخل الغرفة مدفأة يستعمل في تشغيلها قارورة غاز البوتان C₄H₁₀ , حيث لاحظ رجال الشرطة أن لون لهب المدفأة اصفر برتقالي ويوجد طبقة سوداء على الجدران بجانب المدفأة, فاكدت المصالح بان سبب الوفاة هو اختناق.
التعليمات:

1- لأي عائلة ينتمي غاز البوتان؟ برر إجابتك

2- ما نوع احتراق غاز البوتان؟ وماهي نواتجه؟

3- لتجنب هذا النوع من الحوادث التي تكثر خاصة في فصل الشتاء ماهي النصائح التي تقدمها؟



وقفة تقويمية للفصل الأول في مادة العلوم
الفيزيائية و التكنولوجيا

التاريخ : 2019/10/27

المستوى : الثالثة متوسط

الوضعية الأولى: (12ن)

أجرى سمير تجربة التحليل الكهربائي للماء فأستعمل من أجل ذلك الوسائل التالية: مولد كهربائي – أسلاك توصيل – وعاء فولط – أنبوبي إختبار – ماء مقطر.

1) أرسم مخطط التركيب الذي يسمح لك بذلك ؟

2) بعد إنجاز التركيب بشكل صحيح لم يلاحظ سمير أي شيء.

أ- في رأيك ماذا ينقص التجربة؟

ب- كيف يسمى هذا العنصر في التحول الكيميائي؟

3) بعد أن حل المشكلة لاحظ إنطلاق فقاعات غازية في كلا الأنبوبين:

أ- ما هما الغازين المنطلقين؟

ب- كيف نكشف عنهما؟

4- عبر عن التحول الكيميائي الحادث مستعينا بالجدول التالي:

التعبير عن التحول الكيميائي	مكونات الجملة الكيميائية قبل التحول	مكونات الجملة الكيميائية بعد التحول
عيانيا (بالأنواع الكيميائية)		
مجهريا (بالأفراد الكيميائية)		

5- عبر عن التفاعل الكيميائي الحادث بمعادلة كيميائية ثم وازنها؟

الوضعية الإدماجية: (08ن)

اشتكت أم عبير من دوار يصيبها أثناء السهر أمام المدفأة في فصل الشتاء ، أثناء تفحص الأب للمدفأة لاحظ شيئين هما:

• لون اللهب أصفر برتقالي .

• وجود طبقة سوداء على المدفأة.

إذا علمت أن المدفأة تشتغل بغاز البوتان (C_4H_{10}) و الغرفة قليلة التهوية ، أجب عما يلي:

1- في رأيك ما هو النوع الكيميائي الذي أصاب أم عبير بالدوار؟ ما هي صيغته الكيميائية؟

2- ما نوع الإحتراق في هذه الحالة؟ برر إجابتك؟

3- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي (ذلك بعد حل المشكل) ووازنها مع تحديد الحالة الفيزيائية؟

4- إقترح حلين لتفادي الأخطار الناتجة عن الغاز؟

" بالتوفيق للجميع "

العلامة	الإجابة النموذجية						التمرين
	اكمل الجدول						<u>الأول</u>
							<u>(6 نقاط)</u>
4x0,25	التعبير عن التفاعل الكيميائي	مكونات الجملة قبل التحول			مكونات الجملة بعد التحول		
4x 0,25	بالانواع الكيميائية	غاز الاكسجين + غاز البروبان			غاز ثنائي أكسيد الكربون + الماء		
4x 0,25	بالافراد الكيميائية	$C_3H_8 + O_2$			$H_2O + CO_2$		
4x 0,25	بالنموذج الجزيئي						
4x 0,25	نوع وعدد الذرات	C : 3	H : 8	O : 2	C : 1	H : 2	O : 3
4x 0,25	المعادلة الكيميائية مع موازنتها و ابراز الحالة الفيزيائية	$C_3H_8 + 5O_2 \longrightarrow 4H_2O + 3CO_2$					
1	1- الغاز المنطلق هو غاز ثنائي أكسيد الكربون.						<u>الثاني</u>
1	2- صيغته الكيميائية هي : CO_2						<u>(6 نقاط)</u>
	3- اكمل الجدول :						
	التعبير عن التفاعل الكيميائي	مكونات الجملة قبل التحول			مكونات الجملة بعد التحول		
4X0,25	بالافراد الكيميائية	$CaCO_3 + HCl$			$CaCl_2 + CO_2 + H_2O$		
4X0,25	معادلة التفاعل الكيميائي مع موازنتها وإبراز الحالة الفيزيائية	$CaCO_3 + 2 HCl \longrightarrow CaCl_2 + CO_2 + H_2O$					
0,5	4- () تكون سرعة هذا التفاعل بالنسبة للسابق بطيئاً.						

0,5	(ب) العامل المؤثر في هذا التفاعل هو عامل سطح التلامس.	
1	1- التصويب.	<u>الوضعية</u>
2X1,5	2- رسم التركيب الموافق لكل حالة.	<u>الادماجية</u>
2X1,5	3- رسم السلسلة الوظيفية لكل طريقة	<u>(08نقاط)</u>
1	4- التنظيم والنظافة.	

