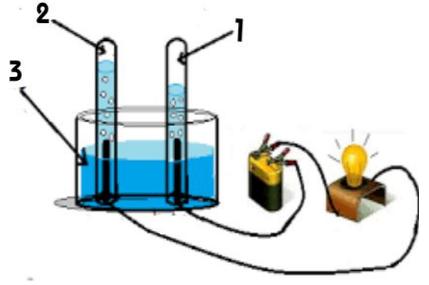


متوسطة : بوصدير النواري  
المستوى: الثالثة متوسط

التاريخ : 2019\_\_\_\_\_\_\_نوفمبر  
المدة : ساعة واحدة  
الفيزيائية والتكنولوجيا

الإسم : .....  
اللقب : .....  
القسم : .....

❖ الوضعية الأولى :



عند إجراء تجربة التحليل الكهربائي للماء لاحظ التلاميذ عدم توهج المصباح  
فاقتصر عليهم الأستاذ اضافة الصودا  $\text{NaOH}$  فحدث تحول نتج عنه  
غاز ثاني الأكسجين  $\text{O}_2$  و غاز الهيدروجين  $\text{H}_2$  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.....

بماذا يتم الكشف عن الغازين المنطلقين:

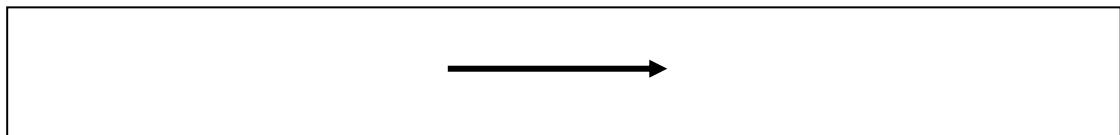
غاز الأكسجين  $\text{O}_2$ :

غاز الهيدروجين  $\text{H}_2$ :

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 وزنها:



5-ما هو المبدأ الذي استعملته في موازنة المعادلة:

أكتب نص المبدأ:

## ❖ الوضعية الادماجية

في أحد الأيام كانت أم رقية تطهو طبق الفاصلوليا وكانت إبنتها رقية (تلميذة بالسنة ثلاثة متوسط) تساعدها في التحضير، استعملت الأم قدرًا موضوعاً على موقد يشتغل بغاز الميثان  $\text{CH}_4$  ناره زرقاء اللون ، بعد مدة زمنية لاحظت الأم أن الفاصلوليا لم تنظم، فأخذت كمية من خميرة الحلوي وأضافتها إلى الفاصلوليا ، ثم طلبت من ابنتها مساعدتها بتسخين كمية من الماء باستعمال الموقد الثاني الذي يشتغل بغاز البوتان  $\text{C}_4\text{H}_{10}$  ، فلاحظت رقية أن لون اللهب في هذا الموقد الثاني أصفر والقدر الثاني تلطخ بطبقة سوداء. فحذرت أمها من خطر هذا الاحتراق وأنه ينتج غاز قاتل .

-1- ماسبب إضافة الخميرة للفاصلوليا:

-2- ما هو نوع التحولين السابقين(الإحتراقيين)؟:

-علل إجابتك؟:

-3- على مذا 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:



-اسم الغاز القاتل الناتج في الاحتراق الثاني :

- سم الطبقة السوداء الناتجة:

-6- إقترح حلولاً لتجنب النوع الثاني من الاحتراقات:

-

-

-7- ما هي العوامل المؤثرة في التحولات الكيميائية السابقة:

-

-

بالتوفيق  
١٠٠%



الوثيقة ①



الوثيقة ②

أستاذ المادة : بوهلاة عاشر

الصفحة 1/1

انتهى

## تصحيح المراقبة المستمرة للثلاثي الأول في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

- 1- تغير لون لهب المولد يعود إلى نقص كمية غاز ثانوي الأكسجين الازمة 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

مكونات الجملة الكيميائية	قبل التحول الكيميائي	بعد التحول الكيميائي
التعبير عن احتراق غاز الميثان احتراقا تاما	غاز ثانوي الأكسجين + غاز الميثان	غاز ثانوي أكسيد الكربون + بخار الماء
بالأنواع الكيميائية ( عيانيا ) بالأفراد الكيميائية ( مجهريا )	$CH_4 + O_2$	$CO_2 + H_2O$

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



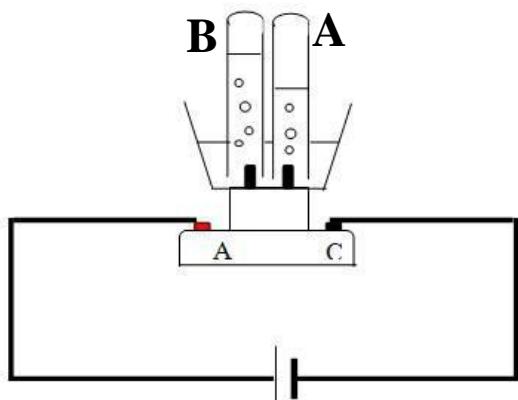
5- بعض أخطار الاحتراق :

- ✓ الاختناق : التهوية ضرورية حيث يمكن أن تستهلك كمية غاز ثانوي الأكسجين كلها في غرفة مغلقة أثناء الاحتراق .
  - ✓ الحرائق : يمكن أن ينتشر حريق إذا كان بجوار المولد مواد ملتهبة .
  - ✓ الانفجار : لا يجب ترك صنبور الغاز مفتوحا حتى تتفادي 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 أحزمة الاحتراق ، صرف غازات الاحتراق خارجا ...
- 2- 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 فرصه تسريع عملية الطهي .
- 2- العوامل المؤثرة في عملية الطهي هي عاملين : درجة الحرارة والضغط

المدة: ساعة واحدة

فرض الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية

### الوضعية الأولى : 06ن



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

- 1- أعط عنواناً مناسباً للتجربة وسمِّ الغاز الآخر الناتج في الأنابيب 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 : 06ن

حدث انسداد مجرى مياه المطبخ بسبب ترسب مادة الكلس (كربونات الكالسيوم  $\text{CaCO}_3$ )، فأضافت الأم محلول ممدد من حمض كلور الماء (HCl) مما أدى إلى حدوث تفاعل بين الحمض والكلس مؤديا إلى زوال الكلس ولكن التفاعل وزوال الكلس استغرق وقتاً طويلاً.

- 1- ما سبب طول مدة زوال الكلس؟ اقترح حلًا على الأقل لزيادة سرعة التفاعل. 2ن
- 2- ينتج عن هذا التفاعل ثلاثة نواتج وهي غاز ثاني أكسيد الكربون والماء ومحلول كلور الكالسيوم ( $\text{CaCl}_2$ ).  
يطلب:  
أ- كتابة معادلة التفاعل الكيميائي الحاصل مع موازنتها وكتابة الحالة الفيزيائية لكل الأفراد الكيميائية. 2.5ن  
ب- كيف يمكن الكشف عن غاز ثاني أكسيد الكربون. 1.5ن

### الوضعية الادماجية: 08ن

اتصل في أحد ليالي الشتاء المثلجة شخص بخدمة الطوارق الخاصة بالحماية المدنية طالباً بصوت يكاد غير مسموع ومفهوم النجدة بسبب اختناق أفراد عائلته وفقدانهم الوعي، تقطن عون الحماية للأمر وطلب منه الارسال لفتح النوافذ وخروج عائلته من المنزل إن أمكن في انتضار وصول سيارة الاسعاف، ثم استقر رجل الحماية عن لون لهب موقد غاز الميثان ( $\text{CH}_4$ ) فأجابه بأنه أصفر برتقالي.

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



المادة و تحولاتها

الوضعية الأولى : (10 نقاط)

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



الوثيقة-1-

- ١- ما النوع الكيميائي الذي أدى إلى إختناق الشخص ؟
- ب- أكتب صيغته الكيميائية ؟
- ٢- أ- مانوع الإحتراق الحادث ؟ علل
- ب- كيف نكشف عن نواتجه ؟
- ج- ما العامل المؤثر في التفاعل الكيميائي ؟
- ٣- ندرج هذا التفاعل بالأنواع والأفراد الكيميائية ؟
- ٤- 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( $\text{NaN}_3$ ) الذي يتفكك معطيا الصوديوم وغاز الأزوت الذي ينفخ الوسادة.



الوثيقة-2-

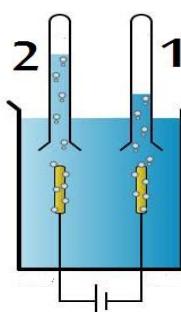
- ١- أ- مانوع التحول الحاصل ؟ علل
- ب- ماهي المواد المتفاعلة والمواد الناتجة ؟
- ٢- أكتب معادلة التفاعل ووازتها ؟
- ٣- بماذا تنصح الأشخاص لتفادي مثل هذه الحوادث ؟

الأستاذ خليفي محمد أمين

### المادة و تحولاتها

#### الوضعية الأولى : (10 نقاط)

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



##### - الوثيقة 1-

أ- مانوع التحول الحاصل ؟ علل

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

أ- ماهي مكونات الجملة قبل وبعد التحول ؟

ب- ما العامل المؤثر في التفاعل ؟ ما دوره ؟

٣ ندرج هذا التفاعل بالأنواع والأفراد الكيميائية في جدول؟

#### الوضعية الثانية : (10 نقاط)

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



١ فسر المشاكل التي واجهت العائلة وإقترح حلول لها :

الحلول	السبب	المشكل
.....	.....	الدخان الأسود
.....	.....	صعوبة التنفس
.....	.....	صدأ السيارة

٢ - الوثيقة 02- أكتب معادلة إحراق البنزين بعد تصليح السيارة ووازنها ؟

الأستاذ : خليفـي محمدـ أمـنـ

٣ بماذا تنصـح السـائقـين للـحـفـاظ عـلـى الـبيـئة ؟

# الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

المستوى : السنة الثالثة متوسط

المدة : ساعة واحدة 2020/2019

مديرية التربية لولاية سidi بلعباس

متوسطة ميسوري الشيخ مزاوروا

## الوقفة التقويمية 1 في العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

### المادة و تحولاتها

#### الوضعية الأولى : (10 نقاط)

بمناسبة الإحتفال بالمولد النبوى الشريف شد إنتباه سارة الألعاب الناريه البيضاء، فتذكرة التجربة التي درستها مع أستاذها أين وضع الألمنيوم (Al) فوق لهب الموقد متحصل على أكسيد الألمنيوم ( $Al_2O_3$ ) .



الوثيقة-1

أ- مانوع التحول الحاصل ؟ علل

ب- ما هي المواد المتفاعلة والمواد الناتجة ؟

ندرج هذا التفاعل بالأنواع والأفراد الكيميائية في جدول ؟

ـ بماذا تنصح الأشخاص لتفادي خطورة هذه الألعاب ؟

#### الوضعية الثانية : (10 نقاط)

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

ـ فسر المشاكل التي واجهت العائلة :



الوثيقة-2-

التفسير

المشكل

.....

اللهب الأصفر

.....

الصداع

.....

الطبقة السوداء

أ- إلى أي عائلة ينتهي غاز البوتان ؟ علل ؟

ـ ما العامل المؤثر في هذا التفاعل ؟

ـ أكتب معادلة التفاعل في حالة تصليح المدفأة ؟

ـ بماذا تنصح العائلات لتفادي مثل هذه الأخطار ؟

الأستاذ خليفي محمد أمين

الدورة السابعة

العنصر المحرر من الأول  
في مادة الكيمياء

العنصر المحرر من الأول

في مادة الكيمياء

مستوى الثالثة

اللوحة الدراسية الأولى : لديك المفراد الكيميائي التالي



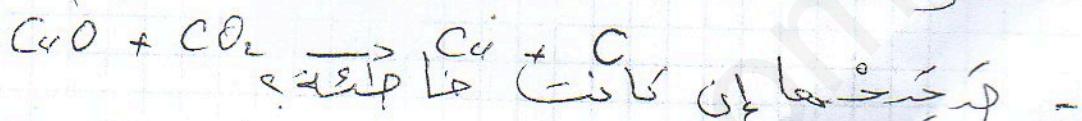
سيجيء النوع الكيميائي المكونات لكرفون - عدد الجزيئات - نوع وعدد كل نوع  
الدراسات المنشورة للفرد الكيميائي

اللوحة الدراسية الثانية : تُسخن دسحوى الكربون مع أكسيد

النحاس فترتجه على مادة النحاس وشناعي أكسيد الكربون

- حدد المتفاعلات؟ و عدد المواقع

- هل عدده المعادلة تعبر عن نفع التفاعل أم لا؟



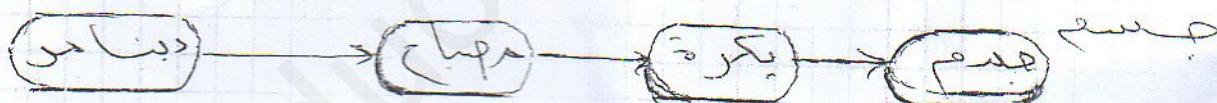
- هل يختفي ما كان في جهاز ملعة؟

- وزن المعادلة المكونات في نفع التفاعل؟

- ما هو العامل المؤثر في نفع التفاعل اذا تم عامل آخر درسته؟

اللوحة الثالثة محمد تلميذ في الثالثة متوجه لآخر

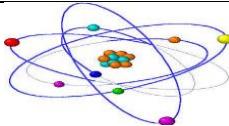
السلسة الولاذية لتركيزه درسها يتوجه بسبعين



- يتحقق الاختفاء لأن وجدة؟

- أكملها يوميًّا يعلم يعلم الحالة ويغير الأداء؟

- هل يمكن تغيير المعيار بطريقة أخرى؟ كيف؟



**القرص المحروس الأول**  
**لعلوم الفيزياء والتكنولوجيا**



### التمرين الأول : 1. أكمل الفراغات بالكلمة المناسبة

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

### 2. اربط بسهم بين الجملة و ما يناسبها

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

### التمرين الثاني :

البنزين مركب كيميائي عبارة عن سائل عديم اللون ذو رائحة نفاثة (قوية) صيغته الكيميائية  $C_6H_6$ . يستخدم في صناعة الأدوية، صناعة الكيميايات، الصناعات المتعلقة بالوقود وغيرها.

الاحتراق التام للبنزين في وجود وفرة من غاز ثانوي الأكسجين 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:

- بالأنواع الكيميائية
- بالأفراد الكيميائية

3. استنتاج المعادلة الكيميائية للاحتراق التام للبنزين

### الوضعية الإدماجية :

يعتمد اللحام (Soudeur) في ورشته أثناء تلحيمه 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 الاحتراق البوتان و إلى خطير 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 ثانوي أكسيد الكربون و غاز أحادي أكسيد الكربون التي قد تسبب أضرار كبيرة كإصابته بالصداع و الاختناق إذا لم يكن هناك مجال للتهوية.

## السندات:



## التعليمات:

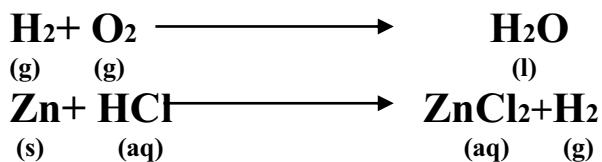
1. اكتب الصيغة الكيميائية لغاز البوتان .
2. فسر سبب :  
أ. تشكل البقع السوداء على الأواني بعد التلحيم  
ب. إصابة اللحام بالصداع والاختناق أثناء التلحيم  
ج. اكتب معادلة الاحتراق الغير التام لغاز البوتان بوجود غاز الأكسجين
3. من أجل ضمان الصحة المهنية و الوقاية الشخصية اقترح ثلاثة معدات و وسائل السلامة 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 الصدا مرفقة بمجموعة من التعليمات : حيث يتم هذا التحول بتفاعل الحديد الصلب (Fe) مع غاز ثاني الأكسجين (O<sub>2</sub>) في وجود الرطوبة ليتشكل أخيرا الصدا (الصدا هو أكسيد الحديد الثلاثي ذو الصيغة Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)

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: صدا 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 والمساعد في تسريع هذا التحول الكيميائي؟

#### الوضعية الثانية : (08ن)

في احدى ليالي الشتاء الباردة استقبلت مصالح الشرطة اتصالا للتبليغ عن وفاة شخص اختناق داخل غرفة، وعند مجيئها للتحقيق وجدت داخل الغرفة مدفأة يستعمل في تشغيلها قارورة غاز البوتان C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>، حيث لاحظ رجال الشرطة أن لون لهب المدفأة اصفر برتقالي ويوجد طبقة سوداء على الجدران بجانب المدفأة، فاكتشفوا المصالح بأن سبب الوفاة هو اختناق.

التعليمات:

- 1- لأي عائلة ينتمي غاز البوتان؟ ببرر إجابتك
- 2- ما نوع احتراق غاز البوتان؟ وما هي نواتجه؟
- 3- لتجنب هذا النوع من الحوادث التي تكثر خاصة في فصل الشتاء ماهي النصائح التي تقدمها؟



أستاذكم تتمنى لكم التوفيق

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 فاستعمل من أجل ذلك الوسائل التالية: مولد كهربائي - أسلاك توصيل -وعاء فولطا - أنبوب 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 الأنابيبين:

أ-ما هما الغازين المنطلقين؟

ب-كيف نكشف عنهم؟

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 الادماجية:(80ن)

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

- لون اللهب أصفر برتقالي .

- وجود طبقة سوداء على المدفأة.

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

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

2- ما نوع الاحتراق في هذه الحالة؟ برأك إجابتك؟

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

4- اقترح حلين لتفادي الأخطار الناتجة عن الغاز؟

"**بالتوفيق للجميع**"

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

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>الإدماجية</u>
2X1,5	3- رسم السلسلة الوظيفية لكل طريقة	<u>(نقطات) 08</u>
1	4- التنظيم والنظافة.	

