***التمرين الأول*:** أملأ الفراغات في كل خانة.

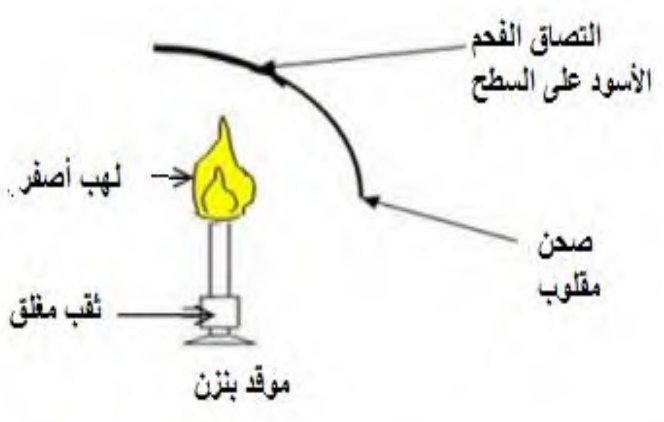
| | | | |
|---|---|---|---|
| أرسم جزيء الماء بالنموذج الجزيئي المتراص:<br><br>صيغته الكيميائية.....<br>عدد ذراته..... | س-أكتب الصيغة الجزيئية لأحادي أكسيد الكربون:<br>ج-.....<br><br>س-كم عدد ذراته؟<br>..... | س- كم عدد ذرات الأكسجين الموجودة في ستة (06) جزيئات من الماء؟<br>ج-..... | س- أوجد قيمة المعامل مكان السهم، من أجل توازن المعادلة:<br>$C_3H_8 + ?\ O_2 \rightarrow 3\ CO_2 + 4\ H_2O$ |
| إن كتلة المتفاعلات المختفية في المعادلة الكيميائية، تساوي كتلة:<br>• النواتج التي اختفت<br>• النواتج التي ظهرت<br>• المتفاعلات التي نتجت<br>• مجموع كتل كل الأفراد الكيميائية<br>س- أعد كتابة الجواب الصحيح من بين الاختيارات أعلاه؟<br>ج- ..... | | الاحتراق الغير التام لفحم هيدروجيني ، يدعى بهذه الصفة (غير تام ) لأنه :<br>• ينتج لهب أزرق<br>• لوجود فائض في الأكسجين<br>• لوجود نقص في الأكسجين<br>• لوجود نقص في كمية الغاز<br>س- أعد كتابة الجواب الصحيح من بين الاختيارات أعلاه؟<br>ج -..... | |

***التمرين الثاني*:**

***التجربة1*:**

س1- هل احتراق الفحم في قارورة معبأة بغاز الأكسجين، احتراق تام أم احتراق غير تام؟
ج- .....
س2- ما اسم الكاشف المستعمل في التجربة؟
ج-.....
س3- ماذا حدث للكاشف في نهاية التجربة؟ و ماذا تستنتج؟
ج-.....
.....
س3- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي و وازنها؟
.....

***التجربة 2:***




موقد بنزن تغذيه قارورة غاز البوتان و صمام الهواء مغلق.
س1- أكتب الصيغة الكيميائية لغاز البوتان؟
ج- .....
س2- هل الاحتراق تام أم غبر تام؟
ج- .....
س3- أذكر نواتج هذا التفاعل بأسمائها؟
ج- .....
.....
..
.....
س4- هات الصيغ الكيميائية لهذه النواتج (بالحروف اللاتنية)؟

| متوسطة مصطفى عشور بسكرة | الفرض الأول في الفيزياء | المستوى ثالثة متوسط المدة:1سا<br>2024/2023 |
|---|---|---|
| الإسم و اللقب: | القسم: | |

**التمرين الأول:** إملأ الفراغات في كل خانة.

أرسم جزيء الماء بالنموذج الجزيئي المتراص:

صيغته الكيميائية ..$H_2O$..

عدد ذراته ..03..

س-أكتب الصيغة الجزيئية لأحادي أكسيد الكربون:

ج-..CO..

س-كم عدد ذراته؟

..02..

س- كم عدد ذرات الأكسجين الموجودة في ستة (06) جزيئات من الماء؟

ج-..06 ذرات..

س- أوجد قيمة المعامل مكان السهم، من أجل توازن المعادلة:

$C_3H_8 + ?5\ O_2 \rightarrow 3\ CO_2 + 4\ H_2O$

إن كتلة المتفاعلات المختفية في المعادلة الكيميائية، تساوي كتلة:

- النواتج التي اختفت
- النواتج التي ظهرت
- المتفاعلات التي نتجت
- مجموع كتل كل الأفراد الكيميائية

س- أعد كتابة الجواب الصحيح من بين الاختيارات أعلاه؟

ج- ..النواتج التي ظهرت..

الاحتراق الغير التام لفحم هيدروجيني ، يدعى بهذه الصفة (غير تام ) لأنه:

- ينتج لهب أزرق
- لوجود فائض في الأكسجين
- لوجود نقص في الأكسجين
- لوجود نقص في كمية الغاز

س- أعد كتابة الجواب الصحيح من بين الاختيارات أعلاه؟

ج -..لوجود نقص في الأكسجين..

**التمرين الثاني:**

**التجربة 1:**

س1- هل احتراق الفحم في قارورة معبأة بغاز الأكسجين، احتراق تام أم احتراق غير تام؟

ج- ..احتراق تام..

س2- ما اسم الكاشف المستعمل في التجربة؟

ج-..رائق الكلس..

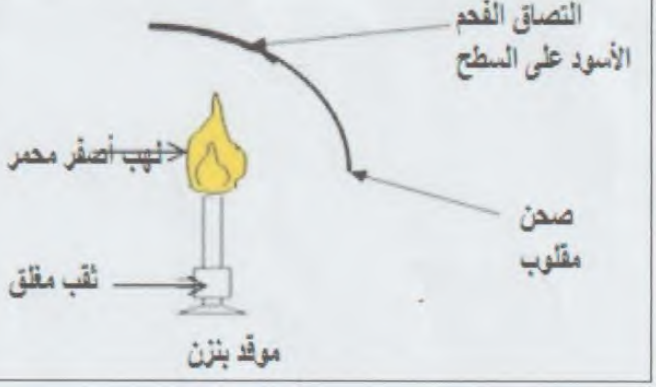
س3- ماذا حدث للكاشف في نهاية التجربة؟ و ماذا تستنتج؟

ج-..تعكر رائق الكلس..

س3- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي و وازنها؟

$C_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)}$

**التجربة 2:**




موقد بنزن تغذيه قارورة غاز البوتان و صمام الهواء مغلق.

س1- أكتب الصيغة الكيميائية لغاز البوتان؟

ج- ..$C_4H_{10}$..

س2- هل الاحتراق تام أم غير تام؟

ج- ..الاحتراق غير تام..

س3- أذكر نواتج هذا التفاعل بأسمائها؟

ج- ..بخار الماء + ثنائي أكسيد الكربون + أحادي أكسيد الكربون + الكربون..

س4- هات الصيغ الكيميائية لهذه النواتج (بالحروف اللاتينية)؟

$CO_2 / H_2O / C / CO$