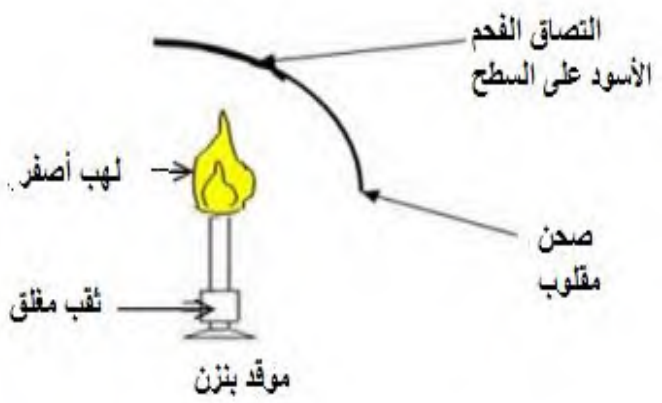
التمرين الأول: أملأ الفراغات في كل خانة.

أرسم جزيء الماء بالنموذج الجزيئي المتراص: صيغته الكيميائية..... عدد ذراته.....	س-أكتب الصيغة الجزيئية لأحادي أكسيد الكربون: ج-..... س-كم عدد ذراته؟	س- كم عدد ذرات الأكسجين الموجودة في ستة (06) جزيئات من الماء؟ ج-.....	س- أوجد قيمة المعامل مكان السهم، من أجل توازن المعادلة: $C_3H_8 + ?\ O_2 \rightarrow 3\ CO_2 + 4\ H_2O$
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-			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 -.....

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 غير تام؟ ج- ..... س3- أذكر نواتج هذا التفاعل بأسمائها؟ ج- .... س4- هات الصيغ الكيميائية لهذه النواتج (بالحروف اللاتنية)؟

منصة القلم الجزائري | DZPEN.COM

متوسطة مصطفى عشور بسكرة	الفرض الأول في الفيزياء	المستوى ثالثة متوسط المدة:1سا 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

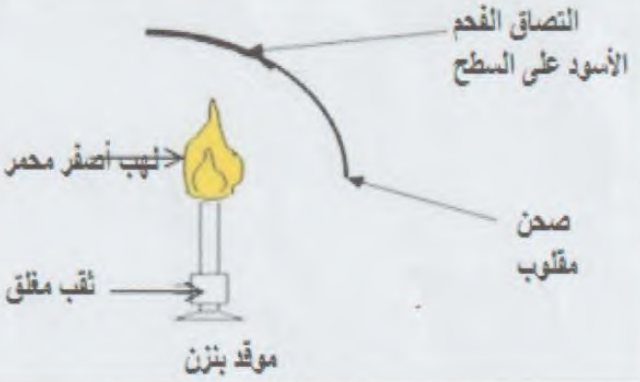
س3- ماذا حدث للكاشف في نهاية التجربة؟ و ماذا تستنتج؟

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)؟

$CO_2 / H_2O / C / CO$

DZPEN.COM | منصة القلم الجزائري