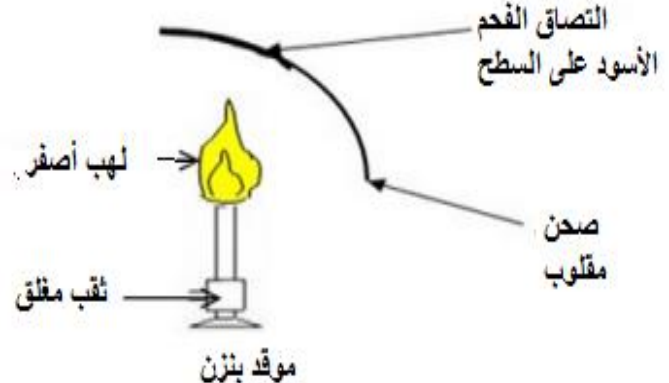


التمرين الأول: أملأ الفراغات في كل خانة.

س- أوجد قيمة المعامل مكان السهم، من أجل توازن المعادلة: $\text{C}_3\text{H}_8 + ? \text{O}_2 \rightarrow 3 \text{CO}_2 + 4 \text{H}_2\text{O}$	س- كم عدد ذرات الأكسجين الموجودة في ستة (06) جزيئات من الماء؟ ج-.....	س- أكتب الصيغة الجزيئية لأحادي أكسيد الكربون: ج-..... س- كم عدد ذراته؟ 	أرسم جزيء الماء بالنموذج الجزيئي المتراس: صيغته الكيميائية..... عدد ذراته.....
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 -.....	إن كتلة المتفاعلات المختلفة 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 -.....		

التمرين الثاني:

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 وزنها؟ 	<u>التجربة 1:</u> 
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 اللاتينية)؟	<u>التجربة 2:</u> 

متوسطة مصطفى عشور بسكرة	الفرض الأول في الفيزياء	المستوى ثالثة متوسط المدة: 1 ساعة 2024/2023
الإسم و اللقب:	القسم:	

التمرين الأول: إملأ الفراغات في كل خانة. 8

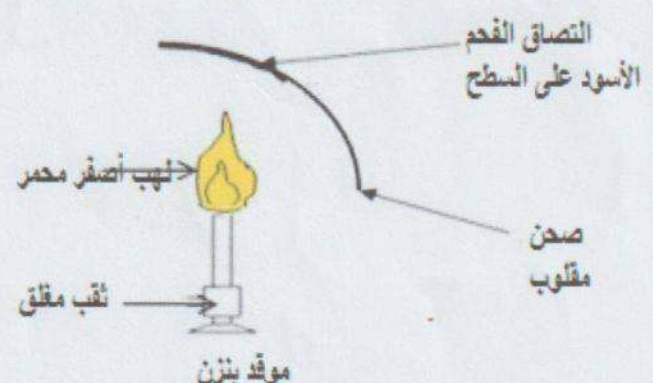
أرسم جزيء الماء بالنموذج الجزيئي المتراص:  صيغته الكيميائية: H_2O عدد ذراته: 3	س- أكتب الصيغة الجزيئية لأحادي أكسيد الكربون: ج- CO س- كم عدد ذراته؟ ج- 2	س- أوجد قيمة المعامل مكان السهم، من أجل توازن المعادلة: $C_3H_8 + 5 O_2 \rightarrow 3 CO_2 + 4 H_2O$ ج- 5
إن كتلة المتفاعلات المختلفة في المعادلة الكيميائية، 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- <u>النواتج التي ظهرت</u>	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- <u>لوجود نقص في الأكسجين</u>	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- <u>لوجود نقص في الأكسجين</u>

التمرين الثاني:

التجربة 1: 4

س1- هل احتراق الفحم في قارورة معبأة بغاز الأكسجين، احتراق تام أم احتراق غير تام؟ ج- <u>احتراق تام</u> س2- ما اسم الكاشف المستعمل في التجربة؟ ج- <u>راشقة الكلس</u> س3- ماذا حدث للكاشف في نهاية التجربة؟ وماذا تستنتج؟ ج- <u>تحكم راشقة الكلس</u> س3- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي ووازنها؟ ج- $C + O_2 \rightarrow CO_2$	
---	---

التجربة 2: 8

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- <u>الاحتراق غير تام</u> س3- أذكر نواتج هذا التفاعل بأسمائها؟ ج- <u>بيجار الماء + ثنائي أكسيد الكربون + أحادي أكسيد الكربون</u> س4- هات الصيغ الكيميائية لهذه النواتج (بالحروف اللاتينية)؟ ج- $CO_2 + H_2O + C + CO$	
--	--