
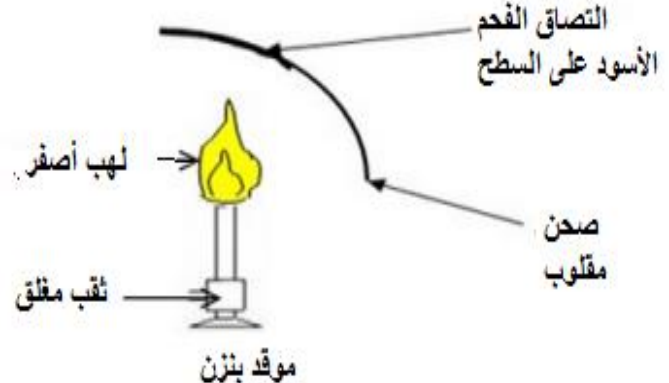


متوسطة مصطفى عشور بسكرة	الفرض الأول في الفيزياء	المستوى الثالثة متوسط المدة: 1س 2024/2023
الإسم و اللقب:		القسم:

التمرين الأول: أملأ الفراغات في كل خانة.

<p>س- أوجد قيمة المعامل مكان السهم، من أجل توازن المعادلة:</p> $\text{C}_3\text{H}_8 + ? \text{O}_2 \rightarrow 3 \text{CO}_2 + 4 \text{H}_2\text{O}$	<p>س- كم عدد ذرات الأوكسجين الموجودة في ستة (06) جزيئات من الماء؟</p> <p>ج-.....</p>	<p>س- أكتب الصيغة الجزيئية لأحادي أكسيد الكربون:</p> <p>ج-.....</p> <p>س- كم عدد ذراته؟</p> <p>.....</p>	<p>أرسم جزيء الماء بالنموذج الجزيئي المتراس:</p> <p>صيغته الكيميائية.....</p> <p>عدد ذراته.....</p>
<p>الاحتراق الغير التام لفحم هيدروجيني ، يدعى بهذه الصفة (غير تام) لأنه :</p> <ul style="list-style-type: none"> • ينتج لهب أزرق • لوجود فائض في الأوكسجين • لوجود نقص في الأوكسجين • لوجود نقص في كمية الغاز <p>س- أعد كتابة الجواب الصحيح من بين الاختيارات أعلاه؟</p> <p>ج -.....</p>	<p>إن كتلة المتفاعلات المختلفة في المعادلة الكيميائية، تساوي كتلة:</p> <ul style="list-style-type: none"> • النواتج التي اختفت • النواتج التي ظهرت • المتفاعلات التي نتجت • مجموع كتل كل الأفراد الكيميائية <p>س- أعد كتابة الجواب الصحيح من بين الاختيارات أعلاه؟</p> <p>ج -.....</p>		

التمرين الثاني:

<p>س1- هل احتراق الفحم في قارورة معبأة بغاز الأوكسجين، احتراق تام أم احتراق غير تام؟</p> <p>ج-.....</p> <p>س2- ما اسم الكاشف المستعمل في التجربة؟</p> <p>ج-.....</p> <p>س3- ماذا حدث للكاشف في نهاية التجربة؟ وماذا تستنتج؟</p> <p>ج-.....</p> <p>س3- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي و وزنها؟</p> <p>.....</p>	<p><u>التجربة 1:</u></p> 
<p>موقد بنزن تغذيه قارورة غاز البوتان و صمام الهواء مغلق.</p> <p>س1- أكتب الصيغة الكيميائية لغاز البوتان؟</p> <p>ج-.....</p> <p>س2- هل الاحتراق تام أم غير تام؟</p> <p>ج-.....</p> <p>س3- أذكر نواتج هذا التفاعل بأسمائها؟</p> <p>ج-.....</p> <p>..</p> <p>س4- هات الصيغ الكيميائية لهذه النواتج (بالحروف اللاتينية)؟</p> <p>.....</p>	<p><u>التجربة 2:</u></p> 

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. §

<p>س- أوجد قيمة المعامل مكان السهم، من أجل توازن المعادلة:</p> $C_3H_8 + ? O_2 \rightarrow 3 CO_2 + 4 H_2O$ <p>ج- كم عدد ذرات الأكسجين الموجودة في ستة (06) جزيئات من الماء؟</p>	<p>س- أكتب الصيغة الجزيئية لأحادي أكسيد الكربون:</p> <p>ج- كم عدد ذراته؟</p>	<p>ارسم جزيء الماء بالنموذج الجزيئي المتراس:</p> <p>صيغته الكيميائية: H_2O</p> <p>عدد ذراته: 3</p>
<p>الاحتراق الغير التام لفحم هيدروجيني، يدعى بهذه الصفة (غير تام) لأنه:</p> <ul style="list-style-type: none"> • ينتج لهب أزرق • لوجود فائض في الأكسجين • لوجود نقص في الأكسجين • لوجود نقص في كمية الغاز <p>س- أعد كتابة الجواب الصحيح من بين الاختيارات أعلاه:</p> <p>ج- لوجود نقص في الأكسجين</p>	<p>إن كتلة المتفاعلات المخفية في المعادلة الكيميائية، تساوي كتلة:</p> <ul style="list-style-type: none"> • النواتج التي اختفت • النواتج التي ظهرت • المتفاعلات التي نتجت • مجموع كتل كل الأفراد الكيميائية <p>س- أعد كتابة الجواب الصحيح من بين الاختيارات أعلاه:</p> <p>ج- النواتج التي ظهرت</p>	

التمرين الثاني:

التجربة 1: 4

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

التجربة 2: 8

<p>موقد بنزن تغذية قارورة غاز البوتان و صمام الهواء مغلق.</p> <p>س1- أكتب الصيغة الكيميائية لغاز البوتان؟</p> <p>ج- C_4H_{10}</p> <p>س2- هل الاحتراق تام أم غير تام؟</p> <p>ج- الاحتراق غير تام</p> <p>س3- أذكر نواتج هذا التفاعل بأسمائها؟</p> <p>ج- بخار الماء، ثنائي أكسيد الكربون، أحادي أكسيد الكربون</p> <p>س4- هات الصيغ الكيميائية لهذه النواتج (بالحروف اللاتينية)؟</p> $CO_2 / H_2O / C / CO$	<p>النصاق الفحم الأسود على السطح</p> <p>موقد بنزن</p>
--	---