najah213.com · نجاح 213

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 -.....

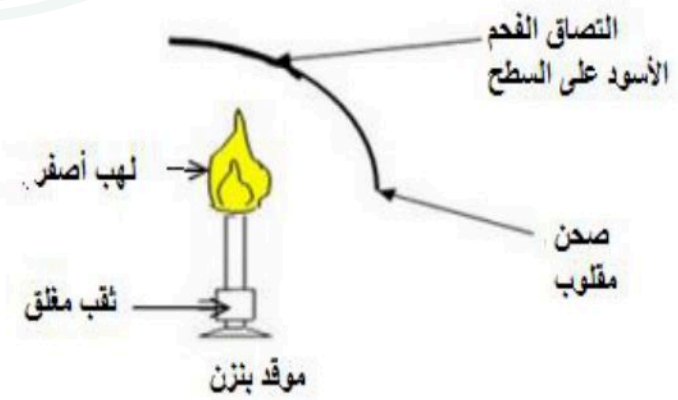
التمرين الثاني:

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

www.dzexams.com

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً
najah213.com

najah213.com · نجاح 213

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:

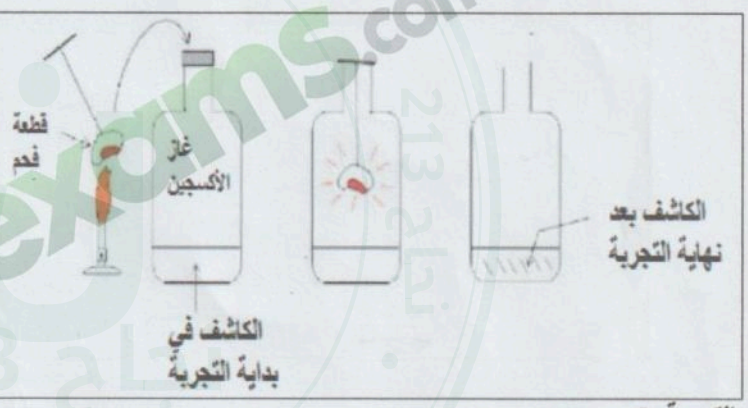
- ينتج لهب أزرق
- لوجود فائض في الأكسجين
- لوجود نقص في الأكسجين
- لوجود نقص في كمية الغاز

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.....

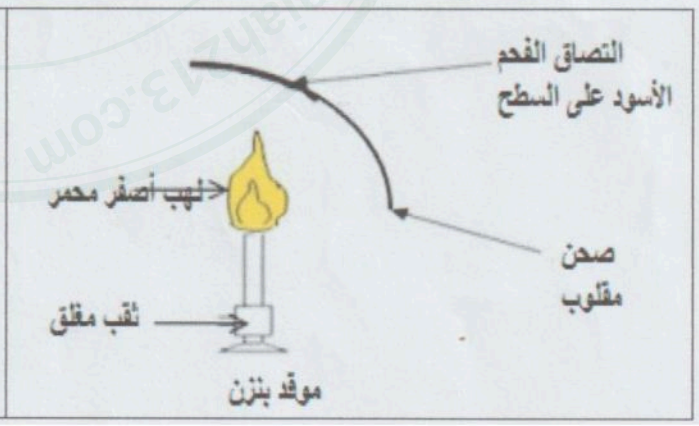
س3- ماذا حدث للكاشف في نهاية التجربة؟ و ماذا تستنتج؟

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.....

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

$CO_2 / H_2O / C / CO$

www.dzexams.com

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً
najah213.com