

الاسم : النسب : القسم : الثانية		الأستاذ : يونس مقريني السنة الدراسية : 2012/2011 النقطة :		فرض كتابي رقم 1 في العلوم الفيزيائية الأسدس الأول																																																																																	
التمرين الأول : (8 نقط)		1- أجب بصحيح أو خطأ ثم صحح الجمل الخاطئة :																																																																																			
4,5	20	<table><tr><td>التمرين الأول : (8 نقط)</td><td>التمرين الثاني : (8 نقط)</td></tr><tr><td>1- أجب بصحيح أو خطأ ثم صحح الجمل الخاطئة :</td><td>1- درجة الحرارة في مدينة ساحلية تبلغ 22 °C. احسب درجة الحرارة في منطقة جبلية مجاورة لها و مرتفعة عنها ب 2,3 km.</td></tr><tr><td>2- أذكر الطبقات الرئيسية المكونة للغلاف الجوي (الترتيب انطلاقا من سطح الأرض) :</td><td>2- كتلة قنينة الهواء المضغوط المستعمل للغطس هي m1=13kg و بعد استعمالها من طرف غطاس أصبحت كتلتها m2=12,2kg. أ- ما كتلة الهواء m المستعملة أثناء الغطس ؟</td></tr><tr><td>3- ما هو دور طبقة الأوزون ؟</td><td>ب- علما أن هذا الغطاس استهلك حجما قدره 615L من هواء القنينة أثناء غطسه، احسب كتلة 1L من الهواء.</td></tr><tr><td>5- أنشئ جانبه رسما مبسطا يمثل احتراق سيجارة و حدد عليه ما يحدث في المنطقتين المهمتين في هذا الاحتراق :</td><td>3- أحسب حجم كل من ثاني الأوكسجين و ثاني الآزوت في غرفة بها هواء و أبعادها هي : الطول L=4,5m ؛ العرض l=3m و الارتفاع h=3m.</td></tr><tr><td colspan="2">4- إملأ الجدول التالي :</td></tr><tr><td colspan="2"><table><tr><td>الصفة الكيميائية</td><td>نوع الذرات المكونة للجزيئة</td><td>اسم الجسم</td><td>عدد ذرات الجزيئة</td><td>طبيعته : (بسيط أم مركب)</td></tr><tr><td></td><td>ذرة اوكسجين واحدة و ذرتين هيدروجين</td><td>أوزون</td><td></td><td></td></tr><tr><td>CO</td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr><tr><td>O2</td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table></td></tr><tr><td>0,5</td><td></td><td colspan="4">5- حدد الصيغة الكيميائية و النموذج الجزيئي لجزيئة البروبان علما أنها تتكون من ثلاث ذرات كربون و ثمانية ذرات هيدروجين :</td></tr><tr><td>0,5</td><td></td><td colspan="4">4- ما هو الفرق بين الجسم الخالص البسيط و الجسم الخالص المركب ؟ أعط مثلا لكل واحد منهما.</td></tr><tr><td>1</td><td></td><td colspan="4">أ- الجسم الخالص : ب- الجسم المركب :</td></tr><tr><td>4</td><td></td><td colspan="4">التمرين الثالث : (4 نقط) + وضعية مسألة : فاطمة تلميذة بالاعدادي، تستعمل عائلتها قنينة لغاز البروبان في المطبخ. لاحظت أثناء تحضيرها لوجبة أن موقدا يسبب توضع مادة سوداء على الأواني و يصدر غازا خانقا و غازا يعكر ماء الجير و غازا آخر يكون قطرات على جوانب كأس بارد، في حين أن موقدا آخر يشتغل دون مشاكل. ساعد فاطمة على تفسير المشكل و إيجاد حل له بالإجابة على الأسئلة الموالية :</td></tr><tr><td>1</td><td></td><td colspan="4">1- حدد نوع الاحتراق الحاصل في كل موقد : الموقد الأول : يصدر دخانا أسود : الموقد الثاني : يشتغل دون مشاكل :</td></tr><tr><td>2,5</td><td></td><td colspan="4">2- املأ جدول حصىلة هذا الاحتراق بتحديد المحروق و المحرق و النواتج في الموقد المعطل.</td></tr><tr><td>0,5</td><td></td><td colspan="4"><table><tr><td>التمرين الثالث : (4 نقط)</td><td>التمرين الرابع : (4 نقط)</td></tr><tr><td>3- حدد لفاطمة سبب هذا العطل و اقترح عليها حلا لتفادي تكون الدخان الأسود و تفادي الاختناق.</td><td>3- حدد لفاطمة سبب هذا العطل و اقترح عليها حلا لتفادي تكون الدخان الأسود و تفادي الاختناق.</td></tr></table></td></tr></table>				التمرين الأول : (8 نقط)	التمرين الثاني : (8 نقط)	1- أجب بصحيح أو خطأ ثم صحح الجمل الخاطئة :	1- درجة الحرارة في مدينة ساحلية تبلغ 22 °C. احسب درجة الحرارة في منطقة جبلية مجاورة لها و مرتفعة عنها ب 2,3 km.	2- أذكر الطبقات الرئيسية المكونة للغلاف الجوي (الترتيب انطلاقا من سطح الأرض) :	2- كتلة قنينة الهواء المضغوط المستعمل للغطس هي m1=13kg و بعد استعمالها من طرف غطاس أصبحت كتلتها m2=12,2kg. أ- ما كتلة الهواء m المستعملة أثناء الغطس ؟	3- ما هو دور طبقة الأوزون ؟	ب- علما أن هذا الغطاس استهلك حجما قدره 615L من هواء القنينة أثناء غطسه، احسب كتلة 1L من الهواء.	5- أنشئ جانبه رسما مبسطا يمثل احتراق سيجارة و حدد عليه ما يحدث في المنطقتين المهمتين في هذا الاحتراق :	3- أحسب حجم كل من ثاني الأوكسجين و ثاني الآزوت في غرفة بها هواء و أبعادها هي : الطول L=4,5m ؛ العرض l=3m و الارتفاع h=3m.	4- إملأ الجدول التالي :		<table><tr><td>الصفة الكيميائية</td><td>نوع الذرات المكونة للجزيئة</td><td>اسم الجسم</td><td>عدد ذرات الجزيئة</td><td>طبيعته : (بسيط أم مركب)</td></tr><tr><td></td><td>ذرة اوكسجين واحدة و ذرتين هيدروجين</td><td>أوزون</td><td></td><td></td></tr><tr><td>CO</td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr><tr><td>O2</td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>		الصفة الكيميائية	نوع الذرات المكونة للجزيئة	اسم الجسم	عدد ذرات الجزيئة	طبيعته : (بسيط أم مركب)		ذرة اوكسجين واحدة و ذرتين هيدروجين	أوزون			CO					O2					0,5		5- حدد الصيغة الكيميائية و النموذج الجزيئي لجزيئة البروبان علما أنها تتكون من ثلاث ذرات كربون و ثمانية ذرات هيدروجين :				0,5		4- ما هو الفرق بين الجسم الخالص البسيط و الجسم الخالص المركب ؟ أعط مثلا لكل واحد منهما.				1		أ- الجسم الخالص : ب- الجسم المركب :				4		التمرين الثالث : (4 نقط) + وضعية مسألة : فاطمة تلميذة بالاعدادي، تستعمل عائلتها قنينة لغاز البروبان في المطبخ. لاحظت أثناء تحضيرها لوجبة أن موقدا يسبب توضع مادة سوداء على الأواني و يصدر غازا خانقا و غازا يعكر ماء الجير و غازا آخر يكون قطرات على جوانب كأس بارد، في حين أن موقدا آخر يشتغل دون مشاكل. ساعد فاطمة على تفسير المشكل و إيجاد حل له بالإجابة على الأسئلة الموالية :				1		1- حدد نوع الاحتراق الحاصل في كل موقد : الموقد الأول : يصدر دخانا أسود : الموقد الثاني : يشتغل دون مشاكل :				2,5		2- املأ جدول حصىلة هذا الاحتراق بتحديد المحروق و المحرق و النواتج في الموقد المعطل.				0,5		<table><tr><td>التمرين الثالث : (4 نقط)</td><td>التمرين الرابع : (4 نقط)</td></tr><tr><td>3- حدد لفاطمة سبب هذا العطل و اقترح عليها حلا لتفادي تكون الدخان الأسود و تفادي الاختناق.</td><td>3- حدد لفاطمة سبب هذا العطل و اقترح عليها حلا لتفادي تكون الدخان الأسود و تفادي الاختناق.</td></tr></table>				التمرين الثالث : (4 نقط)	التمرين الرابع : (4 نقط)	3- حدد لفاطمة سبب هذا العطل و اقترح عليها حلا لتفادي تكون الدخان الأسود و تفادي الاختناق.	3- حدد لفاطمة سبب هذا العطل و اقترح عليها حلا لتفادي تكون الدخان الأسود و تفادي الاختناق.
التمرين الأول : (8 نقط)	التمرين الثاني : (8 نقط)																																																																																				
1- أجب بصحيح أو خطأ ثم صحح الجمل الخاطئة :	1- درجة الحرارة في مدينة ساحلية تبلغ 22 °C. احسب درجة الحرارة في منطقة جبلية مجاورة لها و مرتفعة عنها ب 2,3 km.																																																																																				
2- أذكر الطبقات الرئيسية المكونة للغلاف الجوي (الترتيب انطلاقا من سطح الأرض) :	2- كتلة قنينة الهواء المضغوط المستعمل للغطس هي m1=13kg و بعد استعمالها من طرف غطاس أصبحت كتلتها m2=12,2kg. أ- ما كتلة الهواء m المستعملة أثناء الغطس ؟																																																																																				
3- ما هو دور طبقة الأوزون ؟	ب- علما أن هذا الغطاس استهلك حجما قدره 615L من هواء القنينة أثناء غطسه، احسب كتلة 1L من الهواء.																																																																																				
5- أنشئ جانبه رسما مبسطا يمثل احتراق سيجارة و حدد عليه ما يحدث في المنطقتين المهمتين في هذا الاحتراق :	3- أحسب حجم كل من ثاني الأوكسجين و ثاني الآزوت في غرفة بها هواء و أبعادها هي : الطول L=4,5m ؛ العرض l=3m و الارتفاع h=3m.																																																																																				
4- إملأ الجدول التالي :																																																																																					
<table><tr><td>الصفة الكيميائية</td><td>نوع الذرات المكونة للجزيئة</td><td>اسم الجسم</td><td>عدد ذرات الجزيئة</td><td>طبيعته : (بسيط أم مركب)</td></tr><tr><td></td><td>ذرة اوكسجين واحدة و ذرتين هيدروجين</td><td>أوزون</td><td></td><td></td></tr><tr><td>CO</td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr><tr><td>O2</td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>		الصفة الكيميائية	نوع الذرات المكونة للجزيئة	اسم الجسم	عدد ذرات الجزيئة	طبيعته : (بسيط أم مركب)		ذرة اوكسجين واحدة و ذرتين هيدروجين	أوزون			CO					O2																																																																				
الصفة الكيميائية	نوع الذرات المكونة للجزيئة	اسم الجسم	عدد ذرات الجزيئة	طبيعته : (بسيط أم مركب)																																																																																	
	ذرة اوكسجين واحدة و ذرتين هيدروجين	أوزون																																																																																			
CO																																																																																					
O2																																																																																					
0,5		5- حدد الصيغة الكيميائية و النموذج الجزيئي لجزيئة البروبان علما أنها تتكون من ثلاث ذرات كربون و ثمانية ذرات هيدروجين :																																																																																			
0,5		4- ما هو الفرق بين الجسم الخالص البسيط و الجسم الخالص المركب ؟ أعط مثلا لكل واحد منهما.																																																																																			
1		أ- الجسم الخالص : ب- الجسم المركب :																																																																																			
4		التمرين الثالث : (4 نقط) + وضعية مسألة : فاطمة تلميذة بالاعدادي، تستعمل عائلتها قنينة لغاز البروبان في المطبخ. لاحظت أثناء تحضيرها لوجبة أن موقدا يسبب توضع مادة سوداء على الأواني و يصدر غازا خانقا و غازا يعكر ماء الجير و غازا آخر يكون قطرات على جوانب كأس بارد، في حين أن موقدا آخر يشتغل دون مشاكل. ساعد فاطمة على تفسير المشكل و إيجاد حل له بالإجابة على الأسئلة الموالية :																																																																																			
1		1- حدد نوع الاحتراق الحاصل في كل موقد : الموقد الأول : يصدر دخانا أسود : الموقد الثاني : يشتغل دون مشاكل :																																																																																			
2,5		2- املأ جدول حصىلة هذا الاحتراق بتحديد المحروق و المحرق و النواتج في الموقد المعطل.																																																																																			
0,5		<table><tr><td>التمرين الثالث : (4 نقط)</td><td>التمرين الرابع : (4 نقط)</td></tr><tr><td>3- حدد لفاطمة سبب هذا العطل و اقترح عليها حلا لتفادي تكون الدخان الأسود و تفادي الاختناق.</td><td>3- حدد لفاطمة سبب هذا العطل و اقترح عليها حلا لتفادي تكون الدخان الأسود و تفادي الاختناق.</td></tr></table>				التمرين الثالث : (4 نقط)	التمرين الرابع : (4 نقط)	3- حدد لفاطمة سبب هذا العطل و اقترح عليها حلا لتفادي تكون الدخان الأسود و تفادي الاختناق.	3- حدد لفاطمة سبب هذا العطل و اقترح عليها حلا لتفادي تكون الدخان الأسود و تفادي الاختناق.																																																																												
التمرين الثالث : (4 نقط)	التمرين الرابع : (4 نقط)																																																																																				
3- حدد لفاطمة سبب هذا العطل و اقترح عليها حلا لتفادي تكون الدخان الأسود و تفادي الاختناق.	3- حدد لفاطمة سبب هذا العطل و اقترح عليها حلا لتفادي تكون الدخان الأسود و تفادي الاختناق.																																																																																				