

الاساتذة: بوبكري /زريبي

الإقسام : 9 اساسي

اختبار تآليفي محدد

1

العلوم الفيزيائية

اعدادية الزارات - قابس

العام الدراسي : 19/18

الاسم و اللقب : القسم : 9 الرقم :

التمرين الأول : (08 نقاط)

I / المحروقات :

(1) أكمل تعميم الجدول الآتي بما اكتسبته من معارف :

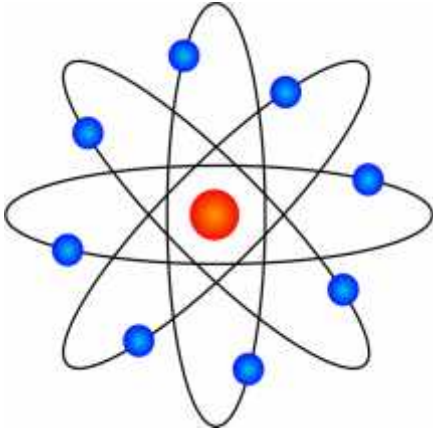
طريقة نقله	استعمالاته	مصدره	الوقود (المحروق)
	الجرارات - الباخرات - آلات التسخين	البترول : سائل يتكون من بقايا النباتات و الحيوانات تحت رسوبات متراكمة	
			الغصم الحيوي
	الطبخ - التسخين التدفئة	تخمر مواد عضوية دقيقة بين طبقات الصخور العميقة	

(2) أذكر ثلاث مخاطر ناجمة عن نقل و تخزين المحروقات :

II / التكهرب :

أكمل الفقرة الموالية بما يناسب السياق : نفس النوع / المكشاف / لمس / مختلفة / احتكاك / زجاجية .
تُعرف ظاهرة التكهرب على انها اكتساب بعض الأجسام لخاصية جذب الجسيمات الخفيفة ، و تنتج هذه الظاهرة بطريقتين : إما بواسطة الاجسام ببعضها أو ب جسم متكهرب .
فأما الطريقة الأولى فينتج عنها جسمين يحملان كهرباء نظرا لتبادل الأجسام لجسيمات مشحونة و أما الطريقة الثانية فينتج عنها جسمان يحملان من الكهرباء نظرا لتطعيم الجسم المتكهرب للجسم المحايد بنفس الكهرباء .
و بالتالي يمكن الحديث عن نوعين من الكهرباء الساكنة : كهرباء و أخرى راتنجية ، و يمكن التعرف على الأجسام المتكهربة بواسطة النواس الكهربائي أو بواسطة الكهربائي .

التمرين الثاني : (05 نقاط)



يمثل الرسم المقابل مجسد لآترة الآتسجين :

(1) آذتر المكونين الرئسيين لكل ذرة محددان إن كان ثابتان أو متحرك

المكون الثابت :

المكون المتحرك :

(2) أستخرج من الرسم العدد الذري Z لآترة الآتسجين .

(3) أحسب شحنة المكون المتحرك .

(4) إذا كانت شحنة المكون الثابت $Q = 1.28 \times 10^{-18} C$ ، أحسب عدد جزيئاته ثم تعرف على اسمها .

(5) استنتج الشحنة الجملية لآترة الآتسجين .

1

0.5

1

2

0.5

التمرين الثالث : (07 نقاط)

(1) أسرد مبدأ حفظ المادة :

.....

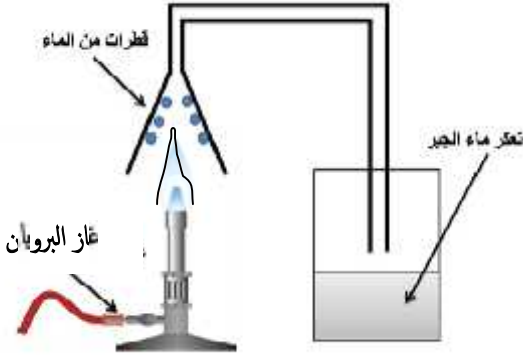
(2) أكمل تعميم الجدول الموالي : كتابة الصيغ الكيميائية للهباءات و تلوين النموذج الهبائي :

النموذج الهبائي	الصيغة الكيميائية	المكونات	الهباءة
		ذرتان آتسجين	الآتسجين
		ذرة تريون ذرتان آتسجين	ثاني آتسيد الكربون
		3 ذرات تريون 8 ذرات هيدروجين	البروبان
		ذرتان هيدروجين ذرة آتسجين	الماء

1

2

3) يحترق غاز البروبان في الهواء فتظهر النتائج كما هو مجسد في الرسم المقابل
أ. أثبت أن ما حصل هو تفاعل كيميائي



ب. حدد الأجسام المتفاعلة ومنتجات التفاعل في هذه التجربة .
الأجسام المتفاعلة :

منتجات التفاعل :

ج. أكتب الجسد البياني الخاص بهذا التفاعل الكيميائي .

د. أكتب معادلة هذا التفاعل الكيميائي كتابة متوازنة

0.5

1

1

1.5

سؤال اختياري يضاف إلى مجموع النقاط

التمرين الرابع (اختياري) : (02.5 نقاط)

1) سكر الغلوتوز هو نوع من أنواع السكر، يتواجد في الأطعمة التي يتناولها الإنسان، ينتقل إلى خلايا الجسم من خلال مجرى الدم، لذلك أطلق عليه اسم سكر الدم، أما كلمة جلوتوز فهي من أصل يوناني وتعني (الحلو). ويعتبر الغلوتوز من أهم مصادر الطاقة التي يحتاجها جسم الإنسان، يتكون سكر الغلوتوز من 6 ذرات كربون و 12 ذرة هيدروجين و 6 ذرات أكسجين .
أكتب الصيغة الكيميائية لسكر الغلوتوز .

2) التريب الضوئي عملية تقوم بها النباتات الخضراء وتستعمل فيها الطاقة الضوئية للشمس ليتفاعل ثاني أكسيد الكربون و الماء من اجل انتاج الغلوتوز و غاز الأتسجين .
أكتب معادلة هذا التفاعل الكيميائي كتابة متوازنة .

1

1.5



عملا موفقا

