

المدرسة الإعدادية حي السلامة	فرض مراقبة ع 2 سد في العلوم الفيزيائية	الأستاذة : انتظار الجندوبي
التوقيت: 30 دق	9 أساسي	الضارب: 1
الاسم و اللقب :	القسم :	العدد الرتبي :

البرت اينشتاين Albert EINSTEIN : "أهم شيء أن لا تتوقف عن التساؤل"

تمرين عدد 1 : (8 نقاط)

أنجز سامي التجربة المجسمة في الرسم الموالي و التي تتمثل في احتراق غاز البوتان . بعد فترة وجيزة من ابتداء عملية الاحتراق لاحظ سامي تعكر ماء الجير مع ظهور بخار الماء على جوانب القمع .



- 1- أ- اعتمادا على التجربة حدّد : ☐ المحرق : ☐ المحروق :
- ب- اذكر اسم الغاز الذي تسبب في تعكر ماء الجير :
- 2- ضع العلامة ✓ في الخانة المناسبة

أكسجين الهواء	ثاني أكسيد الكربون	البوتان	الماء	
				متفاعلات الاحتراق
				نواتج الاحتراق

- 3- عرّف التفاعل الكيميائي :
- 4- أكمل التفاعل الذي يُمثل عملية احتراق الايتانول في اوكسجين الهواء :

..... + + ← + طاقة حرارية

تمرين عدد 2 : (12 نقاط)





أولاً : أكمل الفراغات بما يُناسب من العبارات حتى تصير ذات دلالة : { مجهري - عنصر كيميائي - محايد - الإلكترون - سلبية - الذرة - يتحوّل - موجبة }

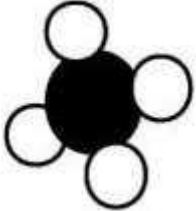


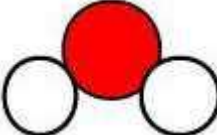
- أ - تتركب أساسا من نواة مؤلفة من بروتونات وهي التي تكون الجزء الأكبر من المادة وهي ذات شحنة كهربائية والنيترونات وتماثلها في العدد ولكنها عنصر محايد كهربائياً في تركيب الذرة.

ب - أما الجزء الفاعل في الذرة فهو و هو مكون ذو شحنة كهربائية ومنه جاءت تسمية الإلكترونات والكهرباء .

ج - عندما تنقسم ذرة مُعين يتوقف عن كونه ذلك العنصر، أي إلى عنصر آخر، وقد حُدّد عدد 91 عنصر وجدت طبيعيا على الأرض.

ثانيا : أكمل الجداول التالية

				نموذج الذرة
.....	اسود	لون النموذج
.....	هيدروجين	اسم الذرة
N	O	رمز الذرة

				نموذج الهباءة
ذرة كربون و 4 ذرات هيدروجين	ذرة كربون وذرتي اكسجين	ذرتي ازوت	ذرة اكسجين و ذرتي هيدروجين	المكونات
.....	N ₂	الصيغة الكيميائية
.....	الذرية
.....	مركّب	جسم هبائي نقي بسيط او مركّب