

القسم 9 أساسى 7

تاريخ الإنجاز : 25 / 02 / 2011

مادة العلوم الفيزيائية

الأستاذ: فوزي دعلول

المحصة : ساعة واحدة



الرقم :

نحوه الإسم واللقب:

تمرين عدد 1 (8 نقاط)

أكمل الجدول التالي : (3 نقاط).

إسم المادة	الأزوت	البوتان	أكسيد الألمنيوم	الصودا	الفلوكوز
مكونات الهباء	4 ذرات كربون و 10 ذرات هيدروجين	4 ذرات كربون و 10 ذرات هيدروجين	ذرتين ألمانيوم و 3 ذرات أكسيجين	ذرة صوديوم و ذرة أكسيجين و ذرة هيدروجين	6 ذرات كربون و 12 ذرة هيدروجين و 6 ذرات أكسيجين
صيغة الهباء					

٢) يتفاعل الألمنيوم (Al) مع الأكسيجين عند درجة حرارة مرتفعة ، فيتكون أكسيد الألمنيوم .

أ - أكتب صيغة هباءة كل من الأجسام المتفاعلة :

ب - أكتب صيغة هباءة منتج التفاعل :

ج - أكتب معادلة هذا التفاعل الكيميائي كتابة متوازنة :

(3) قم بموازنة معادلات التفاعل الكيميائي :



تمرين عدد 2 (6 نقاط)

الجزء الأول (3 نقاط)

أكمل الفراغات بالجمل مستعيناً بالكلمات التالية :

البوتان - النفطية - الغاز الطبيعي - إنجرار - الكهرباء - الفحم الحجري - البنزين - الغاز - تسرب .

① المحروقات المستعملة متعددة فمنها ما هو سائل ك..... و منها ما هو غاز كالبوتان.

② يُعتبر من أفضل أنواع الوقود لأنّه سهل الإحتراق و لا يترك أية شوائب
 يؤثر في البيئة.③ الفحم الحجري يُستخرج من المناجم و يُستعمل خاصة لإنتاج و بعض
 لمحروقات الغازية (الهيدروجين ...) .④ مراقبة سلامة الأنابيب المطاطي الذي يوصل قارورة بجهاز الإستعمال
 . تغييره في الآجال يُجنبنا خطر الغاز.⑤ لتجنب خطر الإختناق أثناء عملية إحتراق يجب تهوية الفضاء المستغل
 عملية الإحتراق .

الجزء الثاني (3 نقاط)

1) أذكر ثلا ثلاثة مخاطر لاستعمال المحروقات.

.....
.....
..........
.....
.....

2) أذكر وسائل الوقاية من مخاطر لاستعمال المحروقات.

.....
.....
.....

تمرين عدد 3 (6 نقاط)

الجزء الأول (3.5 نقاط)

أكمل الفراغات بالجمل مستعيناً بالكلمات التالية :

- ذرة — الإلكترون — نواة — الإلكترونات — كهربائياً — سالبة — بروتونات — جُزئيات — هباءة — موجة —
- (1) تتكون المادة من صغيرة جداً يُسمى الجُزيء الواحد هباءة.
 - (2) تتكون الهباءة من واحدة أو مجموعة ذرات.
 - (3) الذرة مكونة من نواة مركبة و فضاء خارجي به عدد معين من ذات شحنة كهربائية سالبة مضادة لشحنة الـ
 - (4) تتكون النواة من ذات شحنة كهربائية سالبة موجبة و نيوترونات لا تحمل أي شحنة.
 - (5) تميّز الإلكترونات بشحنة كهربائية سالبة مضادة لشحنة الـ
 - (6) إذا اكتسبت الذرة عدد من تُصبح ذات شحنة سالبة
 - (7) إذا فقدت الذرة عدد من الإلكترونات تُصبح ذات شحنة

الجزء الثاني (5 نقاط)

(1) أكمل الفراغات بما يُناسب :

0.5



هل أن ذرة الألمنيوم إكتسبت أو فقدت إلكترون؟ علل الإجابة

1

(2) ذرة الكالور تكسب إلكترون واحد. هل أن شحنة الذرة سالبة أو موجبة؟

0.5

(3) أكمل المعادلة التالية :

0.5



عملاً موفقاً