

القسم 9 أساسى 7
تاريخ الإنجاز : 25 / 02 / 2011

مادة العلوم الفيزيائية

الأستاذ فوزي دعلول

٤) المقصة : ساحة واحدة

الرقم :

اسم و اللقب:

تمرين عدد 1 (8 نقاط)

(1) أكمل الجدول التالى : (3 نقاط).

اللوكوز	الصودا	أكسيد الألمنيوم	البوتان	الآزوت	إسم المادة
6 ذرات كربون و 12 ذرة هيدروجين و 6 ذرات أكسجين	ذرّة صوديوم و ذرة أكسجين و ذرة هيدروجين	ذرّتين ألمانيوم و 3 ذرات أكسجين	4 ذرات كربون و 10 ذرات هيدروجين		مكونات الهباء
					صيغة الهباء

2) يتفاعل الألمنيوم (Al) مع الأكسجين عند درجة حرارة مرتفعة ، فـ كون أكسيد الألمنيوم .

أ - أكتب صيغة هباء كل من الأجسام المتفاعلة :

.....

ب - أكتب صيغة هباء 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 - الغاز الطبيعي - إنفجار - 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 لأنه سهل الاحتراق و لا يترك آية شوائب تؤثر في البيئة.

③ الفحم الحجري يستخرج من المناجم و يستعمل خاصة لإنتاج و بعض المحروقات الغازية (المهيدروجين ...).

④ مراقبة سلامة الأنابيب المطاطي الذي يوصل قارورة و تغييره في الآجال يُجنبنا خطر الغاز.

⑤ لتجنب خطر الإختناق أثناء عملية احتراق لعملية الاحتراق .

الجزء الثاني (3 نقاط)

(1) ذكر ثلات مخاطر لاستعمال المحروقات.

.....

.....

.....

1.5

(2) ذكر وسائل الوقاية من مخاطر لاستعمال المحروقات.

.....

.....

.....

1.5

تمرين عدد 3 (6 نقاط)

الجزء الأول (3.5 نقاط)

أكمل الفراغات بالجمل مستعيناً بكلمات التالية :

- ذرة — الإلكترون — نواة — الإلكترونات — كهربائياً — سالبة — بروتونات — جزيئات — هباءة — موجة —
- 1) تتكون المادة من صغيرة جداً يُسمى الجُزِيء الواحد هباءة.
 - 2) تتكون الهباءة من واحدة أو مجموعة ذرات .
 - 3) الذرة مكونة من نواة مركبة و فضاء خارجي به عدد معين من
 - 4) تتكون النواة من ذات شحنة كهربائية موجبة و نيوترونات لا تحمل أي شحنة .
 - 5) تتميز 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 (2,5 نقاط)

(1) أكمل الفراغات بما يُناسب :



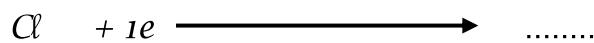
هل أن ذرة الألمنيوم اكتسبت أو فقدت إلكترون؟ علل الإجابة

.....

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

.....

(3) أكمل المُعادلة التالية :



عملاً موافقاً