

الأساذف: فوزي دعلول

مادة العلوم الفيزيائية

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

⌚ الحصة : ساعة واحدة ⌚

الاسم و اللقب: الرقم:

تمرين عدد 1 (8 نقاط)

(1) أكمل الجدول التالي : (3 نقاط).

إسم المادة	الآزوت	البوتان	أكسيد الألمنيوم	الصودا	الفلوئوز
مكونات الهباءة	4 ذرات كربون و 10 ذرات هيدروجين	ذرتين ألنبيوم و 3 ذرات أكسجين	ذرة صوديوم و ذرة أكسجين و ذرة هيدروجين	6 ذرات كربون و 12 ذرة هيدروجين و 6 ذرات أكسجين	
صيغة الهباءة					

(2) يتفاعل الألمنيوم (Al) مع الأكسجين عند درجة حرارة مرتفعة ، فيتكوّن 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 مستعينا بالكلمات التالية :

- البوتان – النفطية – الغاز الطبيعي – انفجار – الكهرباء – الفحم الحجري – البنزين – الغاز – تسرب .
- ① المحروقات المستعملة مُتعدّدة فمنها ما هو سائل ك..... و منها ما هو غاز كالـبوتان.
- ② يُعتبر من أفضل أنواع الوقود لأنّه سهل الإحتراق و لا يترك أيّة شوائب تُؤثر في البيئة.

③ الفحم الحجري يُستخرج من المناجم و يُستعمل خاصة لإنتاج و بعض المحروقات الغازية (الهيدروجين ...) .

④ مراقبة سلامة الأنبوب المطاطي الذي يوصل قارورة بجهاز الإستعمال و تغييره في الآجال يُجنبنا خطر الغاز.

⑤ لتجنّب خطر الإختناق أثناء عمليّة إحتراق يجب تهوئة الفضاء المُستغل لعمليّة الإحتراق .

الجزء الثاني (3 نقاط)

1) أذكر ثلاث مخاطر لإستعمال المحروقات.

1.5

2) أذكر وسائل الوقاية من مخاطر لإستعمال المحروقات.

1.5

تمرين عدد 3 (6 نقاط)

الجزء الأول (3.5 نقاط)

أكمل الفراغات بالجمال مستعينا بالكلمات التالية :

-- ذرة -- إلكترون -- نواة -- الإلكترونات -- كهربائياً -- سالبة -- بروتونات -- جزيئات -- هباءة -- موجبة --

(1) تتكوّن المادة من صغيرة جداً يُسمّى الجُزيء الواحد هباءة.

(2) تتكوّن الهباءة من واحدة أو مجموعة ذرات .

(3) الذرة متكوّنة من نواة مركزيّة و فضاء خارجي به عدد معيّن من

(4) تتكوّن النواة من ذات شحنة كهربائيّة موجبة و نيوترونات لا تحمل أي شحنة .

(5) تتميز الإلكترونات بشحنة كهربائيّة سالبة مضادّة 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)

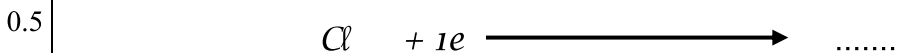
(1) أكمل الفراغات بما يُناسب :



هل أن ذرة الألمنيوم إكتسبت أو فقدت إلكترون ؟ علّل الإجابة

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

(3) أكمل المُعادلة التالية :



عملاً موفقاً