

الأساذف: فوزي دعلول

مادة العلوم الفيزيائية

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

⌚ العصة : ساعة واحدة ⌚

الرقم :

تمرين عدد 1 (8 نقاط)

(1) أكمل الجدول التال : (3 نقاط).

إسم المادة	الآزوت	البوتان	أكسيد الألمنيوم	الصودا	الفلوكوز
مكونات الهباءة	4 ذرات كربون و 10 ذرات هيدروجين	ذرتين ألمنيوم 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، ف كوّن 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 التال :

- البوتان – النفطية – الغاز الطبيعي – انفجار – الكهرباء – الفحم الحجري – البنزين – الغاز – تسرب .
- ① المحروقات المستعملة مُتعدّدة فمنها ما هو سائل ك..... ومنها ما هو غاز كالبوتان.
- ② يُعتبر من أفضل أنواع الوقود لأنه 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 الأجل يُجنبنا خطر الغاز.
- ⑤ لتجنّب خطر الإختناق أثناء عملية إحتراق يجب تهوئة الفضاء المُستغل لعملية 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 بالجمل مستعنا بكلمات التالية :

-- ذرّة - الإلكترون - نواة - الإلكترونات - كهربائياً - سالبة - بروتونات - جزيئات - هباءة - موجبة --

1) تتكوّن المادة من صغيرة جدا يُسمّى الجزيء الواحد هباءة.

2) تتكوّن الهباءة من واحدة أو مجموعة ذرّات .

3) الذرّة 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 ذرّة الألمنيوم إكتسبت أو فقدت إلكترون ؟ علّل الإجابة

1

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

0.5

3) أكمل المُعادلة التالية :

0.5



عملاً موفقاً