الأستاذ: فوزي دعلول	مادة العلوم الفيزيائية	القسم 9 أساسي 7 تاريخ الإنجاز : 25 / 02 / 2011

المدّة : ساعة واحدة

الإسم و اللقب: ..... الرقم : .....

تمرين عدد 1 (8 نقاط)

1) أكمل الجدول التالي : (3 نقاط).

إسم المادة	الآزوت	البوتان	أكسيد الألمنيوم	الصودا	الڤلوكوز
مكوّنات الهباءة		4 ذرّات كربون و 10 ذرّات هيدروجين	ذرّتين ألمنيوم و3 ذرّات أكسيجين	ذرّة صوديوم و ذرّة أكسيجين و ذرّة هيدروجين	6 ذرّات كربون و 12 ذرّة هيدروجين و 6 ذرّات أكسيجين
صيغة الهباءة					

2) يتفاعل الألمنيوم ($A\ell$) مع الأكسيجين عند درجة حرارة مرتفعة ،فيتكوّن أكسيد الألمنيوم .

أ - أكتب صيغة هباءة كل من الأجسام المتفاعلة :

.....

ب - أكتب صيغة هباءة منتج التفاعل : 1

.....

ج - أكتب معادلة هذا التفاعل الكيميائي كتابة متوازنة : 1

..... 1

3) قم بموازنة معادلات التّفاعل الكيميائي :

1 ... $C_4H_{10}O$ + ... O_2 ⟶ .... C_4H_8O + ...H_2O

1 .... S + ... O_2 ⟶ ..... SO_3

TunisieCollege.net © 2013

تمرين عدد 2 (6 نقاط)

الجزء الأول (3 نقاط)

أكمل الفراغات بالجمل مستعينا بالكلمات التالية :

البوتان – النفطيّـة – الغاز الطبيعي – إنفجـار – الكهرباء – الفحم الحجري – البنزين – الغاز – تسرب .

① المحروقات المستعملة مُـتعدّدة فمنها ما هو سائل كـ..... و منها ما هو غاز كـالبوتان.

②يُـعتبر ..... من أفضل أنواع الوقود لأنّـه سهل الإحتراق و لا يترك أيّـة شوائب تُـؤثر في البيئة.

③ الفحم الحجري يُـستخرج من المناجم و يُـستعمل خاصة لإنتاج ..... و بعض المحروقات الغازيّـة (الهيدروجين ...) .

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

⑤ لنتجنّـب خطر الإختناق أثناء عمليّـة إحتراق ..... يجب تهوئة الفضاء المُـستغل لعمليّـة الإحتراق .

الجزء الثاني (3 نقاط)

1) أذكر ثلاث مخاطر لإستعمال المحروقات. 1.5

.....

.....

.....

.....

2) أذكر وسائل الوقاية من مخاطر لإستعمال المحروقات. 1.5

.....

.....

.....

.....

© 2013 TunisieCollege.net

تمرين عدد 3 (6 نقاط)

الجزء الأول(3.5 نقاط)

أكمل الفراغات بالجمل مستعينا بالكلمات التالية :

-- ذرّة – الإلكترون – نواة – الإلكترونات – كهربائيّا – سالبة – بروتونات – جُزيئيات – هباءة – موجبة --

1) تتكوّن المادة من ..... صغيرة جدا يُسمّـى الجُـزيء الواحد هباءة.

2) تتكوّن الـهباءة من ..... واحدة أو مجموعة ذرّات .

3) الذرّة متكوّنة من نواة مركزيّـة و فضاء خارجي به عدد معيّن من .....

4) تتكوّن الـنواة من ..... ذات شحنة كهربائيّـة موجبة و نيوترونات لا تحمل أي شحنة .

5) تـتميّـز الإلكترونات بشحنة كهربائيّـة سالبة مضادّة لشحنة الـ..... .

6) إذا اكتسبت الـذرة عدد من ..... تُـصبح ذات شُحنة سالبة .

7) إذا فقدت الـذرة عدد من الإلكترونات تُـصبح ذات شُحنة ..... .

الجزء الثاني (2،5 نقاط)

1) أكمل الفراغات بما يُـنـــاسب :

0.5 $Al \longrightarrow \quad + 1\,e$

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 $Cl \quad + 1e \longrightarrow$ .....

عملا موفقا

© 2013 TunisieCollege.net