

7 9
2011 02 / 25 :

اذن:



..... :4

✍

1 8 (د)

(1) أكمل الجدول التالي : (3 نقاط).

إسم المادة	الآزوت	البوتان	أكسيد الألمنيوم	الصودا	الفلوئوز
مكوّنات الهباءة	4 ذرّات كربون و 10 ذرّات هيدروجين	ذرّتين ألّمنيوم و 3 ذرّات أكسجين	ذرّة صوديوم و ذرّة أكسجين و ذرّة هيدروجين	6 ذرّات كربون و 12 ذرّة هيدروجين و 6 ذرّات أكسجين	
صيغة الهباءة					

2) يتفاعل الألّمنيوم (Al) مع الأكسجين عند درجة حرارة مرتفعة، ف كوّن أكسيد الألّمنيوم .

أ - أكتب صيغة هباءة كل من الأجسام المتفاعلة :

1

ب - أكتب صيغة هباءة منتج التفاعل :

1

ج - أكتب معادلة هذا التفاعل الكيميائي كتابة متوازنة :

1

3) قم بموازنة معادلات التّفاعل الكيميائي :

1



1



2 (6) (د)

3 (د)

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 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 .

3 (د)

1) أذكر ثلاث مخاطر لإستعمال المحروقات.

1.5

2) أذكر وسائل الوقاية من مخاطر لإستعمال المحروقات.

1.5

college.9raya.tn



(3 6) 1

(3.5) 1

أكمل الفراغات بالجمال مستعنا با كلمات التالية :

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

(1) تتكوّن المادة من صغيرة جدا يُسمّى الجُزيء 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

(2.5) 1

(1) أكمل الفراغات بما يُناسب :



هل أن ذرّة الألمنيوم إكتسبت أو فقدت إلكترون ؟ علّل الإجابة

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

(3) أكمل المُعادلة التالية :



college.9raya.tn

