najah213.com · نجاح 213

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

متوسطة عبد الرحمان البزاز ـ مهدية ـ **الاحد: 2015/11/29**

المستوى : السنة الثالثة متوسط **المدة: ساعة ونصف**

اختبار الثلاثي الأول في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

1)الجزء الاول:(12):

التمرين الأول: (6ن): I) اكمل الفراغ بما يناسبه من كلمات .

- التحليل الكهربائي للماء هو ..... ينتج عنه ..... و .....
- احتراق غاز البوتان في الهواء ينتج عنه ..... و .....

II) اختر الإجابة الصحيحة ثم عبّر عن التفاعل الحادث بمعادلة كيميائية مع ذكر الحالة الفيزيائية والموازنة.

- **النص**: احتراق الحديد في غاز الأكسجين داخل قارورة يجعل محتوى كتلة القارورة : ينقص ، لا يتغير ، يزداد (.....)
- **المعادلة**: ..... → ..... + ...
  (....) (....) (....)

التمرين الثاني : (6ن): عند كتابة معادلة تفاعل كيميائي ما يجب أن نقوم بموازنتها .

1- لماذا نوازن معادلة التفاعل الكيميائي ؟
2- وازن المعادلات الكيميائية التالية:

* $Fe + HCl \longrightarrow H_2 + FeCl_2$
* $Na + H_2O \longrightarrow NaOH + H_2$
* $C_4H_{10} + O_2 \longrightarrow H_2O + CO_2$
* $HCl + O_2 \longrightarrow H_2O + Cl_2$

2)الجزء الثاني:(08ن) - الوضعية الادماجية :

التركيب الضوئي هو عملية تقوم بها النباتات الخضراء ، تستعمل فيها الطاقة الضوئية من أجل انتاج الغلوكوز ($C_6H_{12}O_6$) و غاز الأكسجين انطلاقا من غاز ثنائي أكسيد الكربون الماء.

1- ما هي المتفاعلات و النواتج في التفاعل الحادث؟
2- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث؟ ووازنها.
3- ما دور الضوء في حدوث هذا التفاعل الكيميائي.

بالتوفيق

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً
najah213.com