٤٠

ملحوظة تكتب جميع المعادلات متزنة

إنتاب (ب)

الرئيسـ

السؤال الأول علل لما يأتي (١٣ درجة)

١. يستخدم السيزيوم في صناعة الخلايا الكهروضوئية
٢. يستخدم سوبر أكسيد البوتاسيوم في تنقية الأجواء المغلقة
٣. لا يتفاعل حمض النيتريك المركز مع فلز الحديد
٤. للعناصر الانتقالية نشاط حفزي
٥. عدد العناصر الانتقالية الرئيسية ٢٧ عنصر وليس ٣٠.
٦. يشذ التوزيع الالكتروني لعنصري الكروم والنحاس $_{24}Cr$ ، $_{29}Cu$
٧. تتميز العناصر الانتقالية بتعدد حالات تأكسدها
٨. أيون Cu^{+} غير ملون بينما أيون Cu^{+2} ملون.

السؤال الثاني (١٢ درجة)

أ. ارسم جهاز تحضير حمض النيتريك في المعمل مع كتابة معادلة التفاعل المتزنة

ب. وضح بالمعادلات الكيميائية الموزونة
١. إمرار بخار ماء على حديد مسخن للاحمرار ثم تفاعل المركب الناتج مع حمض الهيدروكلوريك مركز
٢. إمرار غاز الكلور على حديد ساخن. ثم تفاعل الناتج مع محلول النشادر
٣. الحصول على أكسيد الحديد المغناطيسي من أكسالات حديد II
٤. الحصول على غاز النشادر من كلوريد الأمونيوم
٥. تفاعل كبريتات النحاس مع محلول الصودا الكاوية ثم تسخين المركب الناتج.

السؤال الثالث اكتب المصطلح العلمي (٦ درجات)

١. مجموعة العناصر التي تتراوح أعداد تأكسدها من +٥ إلى -٣
٢. أيون ينتج من اتحاد جزئ النشادر مع البروتون الموجب
٣. تسخين خام الحديد بشدة في الهواء
٤. مادة تتنافر مع المجال المغناطيسي بسبب ازدواج جميع الالكترونات في المستوى الفرعي d
٥. عناصر يتتابع فيها امتلاء المستوى الفرعي 5d
٦. طريقة تحضير صودا الغسيل في الصناعة

السؤال الرابع (١٠ درجات)

١. قارن بين الهيماتيت - الماجنتيت - الليمونيت من حيث
الصيغة الكيميائية - اللون - الاسم العلمي

٢. كيف تميز بين كل مما يأتي بتجربة واحدة فقط
١. النتروجين والنشادر
٢. محاليل كبريتات نحاس - كبريتات الومنيوم - كبريتات حديد II - كبريتات حديد III
٣. نترات صوديوم - نيتريت صوديوم
٤. كربونات ليثيوم - كربونات صوديوم ٥. حمض نيتريك مخفف - حمض نيتريك مركز
انتهت الأسئلة.

؟http://abnorkemiathanwya.com/vb/index.php

PDF created with pdfFactory trial version www.pdffactory.com