

أضافة اسيتات الفضة الى يوديد الأيثيل

(ج) اكتب المصطلح العلمى الذى تدل عليه كل من العبارات الآتية :

١- اتفاق بعض من المركبات العضوية فى صيغة جزئية واحدة واختلافها فى التركيب البنائى .

٢- كميات المواد المختلفة أو المتكونة أو المستهلكة بمرور نفس كمية التيار الكهربى تتناسب مع أوزانها المكافئة .

٣- مقدار الطاقة اللازمة لإزالة أقل الإلكترونات ارتباطاً بالذرة المفردة وهى فى الحالة الغازية .

السؤال السادس :

(أ) اكتب معادلة تحضير حمض النيتريك فى المعمل مع رسم الجهاز المستخدم .

(ب) فسر علمياً ١- لا تطفأ حرائق الصوديوم بالماء

٢- درجات انصهار المركبات الأيونية أعلى من درجات انصهار معظم المركبات التساهمية

(ج) بين بالمعادلات الرمزية :

١- تأثير حمض الكبريتيك المركز الساخن على أكسيد الحديد الأسود (Fe_3O_4)

د- احسب حجم غاز ثانى اكسيد الكربون (CO_2)

أ- مول من الغاز ب - ٠,٥ مول من الغاز عند معدل الضغط درجة الحرارة القياسى