

شرح الدرس

. التجربة الإستهلاكية (المعادلة الكيميائية) :

. المواد والأدوات المستخدمة :

. محلول نترات الرصاص II ($\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$)

. محلول يوديد البوتاسيوم (KI)

. ميزان حساس

. مخبر مدرج

. كأسان زجاجيتان سعة كل منهما 100 ml

. خطوات العمل :

. أضع كأسين الزجاج على الميزان الحساس وأضبطه

للحصول على قراءة المؤشر صفر

. أضع (10 ml) من محلول يوديد البوتاسيوم في إحدى

الكأسين

. أضع (10 ml) من محلول نترات الرصاص في الكأس

الأخرى

. أسجل قراءة الميزان

. أضيف محتويات الكأس الأولى إلى الكأس الثانية ، مع

بقاء الكأسين على الميزان

. أسجل قراءة الميزان

. أنظف مكان عملي وأغسل يديّ جيّدًا بعد الإنهاء من العمل

. **التحليل والإستنتاج:**

1. أقارن التغير في قراءة الميزان قبل خلط المادتين وبعدها هل تغيرت :

2. ألاحظ الذي أرشدني لحدوث التفاعل الكيميائي

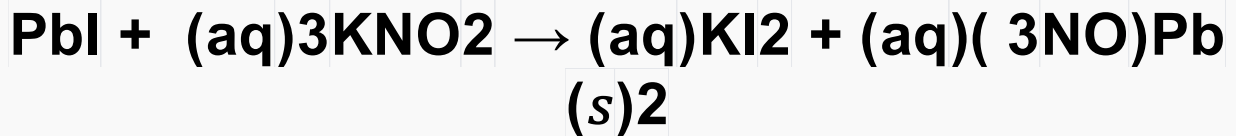
3. أعبر عن التفاعل الحاصل بمعادلة كيميائية موزونة متضمنة الحالة الفيزيائية للمواد المتفاعلة والنتيجة

. **الملاحظات على التجربة :**

(1) أن قراءة الميزان لم تتغير قبل خلط المادة وبعدها خلطها

(2) الذي أرشدني لحدوث التفاعل هو تكون الراسب

(3) المعادلة الكيميائية الموزونة التي تمثل التفاعل الحاصل هي :



الراسب الذي تكون هو الناتج (PbI_2) ويكون لونه أصفر