مسائل السطرين في الكيمياء:

1_ نكتب معادلة التفاعل بشكل متوازن بالطرفيين مواد متفاعلة ومواد ناتجة.

2_ عندما يطلب حساب كتلة مركب أو عنصر أو غاز هنا السطر الاول نحسب من خلال كتلة مولية حيث الاعداد الذرية للعناصر تعطى بنهاية المسالة نقوم بالحساب حسب المعطيات ونضعها بسطر الاول والسطر الثاني يكون مجهول(m g) نحسبه من خلال

جداء الوسطين والطرفيين حيث يكون مقداررين معلوميين بالطرف مقابل.

3_عندما يطلب حساب عدد المولات لعنصر أو مركب أو غاز هنا بالسطر الاول أسفل العنصر مباشرة، نضع الرقم أمام العنصر اذا كان 2 نضع 2 وحسب العدد نضع رقم والسطر الثاني نضع (n mol). ونحسبه من جداء الوسطين والطرفيين.
حيث يكون مقداررين معلوميين بالطرف مقابل.

4_ عندما يطلب حساب حجم غاز بالشرطيين النظاميين هنا تحت الغازم مباشرة الشطر الاول نضع (22.4l)والسطر الثاني نضع (V l). ومن جداء الوسطين والطرفيين نحسبه،حيث يكون مقداررين معلوميين بالطرف مقابل.

5_ الحجم بعد الحساب يكون بواحدة اللتر.
والكتلة بواحدة الغرام وعدد مولات بواحدة مول.

كرم غزي

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

6_ عندما في مسالة يعطى تفاعل 5g من حديد والخ هنا سطر الاول نضع العدد الذري للحديد المعطى للحديد و5g بالسطر ثاني.

7_ عندما في مسألة يعطى تفاعل 0.2molمن الكالسيوم هنا السطر الاول نضع الرقم أمام كالسيوم وسطر ثاني نضع 0.2mol.

كرم غزي

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner