مذاكرة كيمياء وحدة الكيمياء اللاعضوية

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:

1. الحمض الذي يتأين جزيئيا في الماء هو:
   حمض الكبريت حمض الازوت حمض الخل حمض كلور الماء
2. الملح الناتج عن تفاعل حمض الكبريت مع الحديد هو:
   كبريتيد الحديد كبريتات الحديد كربونات الحديد كلوريد الحديد
3. المركب الناتج من تفاعل أكسيد الصوديوم مع الماء هو:
   هيدروكسيد الصوديوم الصوديوم أكسيد الهيدروجين نترات الصوديوم
4. محلول حمض كلور الماء حجمه 200mL تركيزه $0.4 moL.L^{-1}$ فيكون عدد مولاته مساوية:
   0.08moL 0.06moL 0.04moL 0.02moL
5. عدد الوظائف الأساسية في هيدروكسيد الباريوم:
   1 2 3 4

السؤال الثاني: اجب بصح اوخطأ:

1. عند تمديد المحلول يتغير حجم المحلول فقط.
2. الماء يذيب الزيوت والدسم.
3. الماء مذيب قطبي.
4. يعطى قانون التمديد بالعلاقة: $C_1 \times V_1 = C_2 \times V_2$
5. الماء المقطر ناقل جيد للتيار الكهربائي.

السؤال الثالث: صل كل معادلة من العمود الأول مع ما يناسبها من العمود الثاني: وحدد نوع التفاعل

اتحاد تفكك إزاحة تبادل ثنائي

نوع التفاعل	المواد الناتجة عن التفاعل	المواد المتفاعلة
	$FeSO_4 + Cu$	$Fe + S \rightarrow$
	FeS	$CaCO_3 \rightarrow$
	$CaO + CO_2$	$AgNO_3 + NaCl \rightarrow$
	$NaNO_3 + AgCl$	$Fe + CuSO_4 \rightarrow$

السؤال الرابع حل المسألة التالية وذلك بملأ الفراغات بالأرقام المناسبة:

يتفاعل 6.5g من الزنك مع كمية كافية من حمض الكبريت الممدد حتى تمام التفاعل والمطلوب احسب:

1. كتلة الملح الناتج.
2. حجم غاز الهيدروجين المنطلق مقاسا في الشرطين النظامين.
3. عدد مولات الحمض المتفاعلة.

علما ان (H:1 ,O:16 ,S:32 ,Zn:65)

Zn	$+$	H_2SO_4	$\rightarrow$	$ZnSO_4$	$+$	H_2

$m = \frac{\dots\dots \times \dots\dots}{\dots\dots} =$ $, V = \frac{\dots\dots \times \dots\dots}{\dots\dots\dots} =$ $n = \frac{\dots\dots\dots \times \dots\dots}{\dots\dots\dots} =$

LIVEWORKSHEETS