

تم التحميل بواسطة مكتبة سوريا التعليمية

مناقشة سوريا التعليمية

<https://t.me/+Sb-B1aBL4eozZThk>

قناة سوريا التعليمية

<https://t.me/syriaST>

رابط بوت مكتبة سوريا التعليمية

https://t.me/SyriaST_BOT



مكتبة سوريا التعليمية



SyriaST_BOT

بسم الله الرحمن الرحيم

اختر الاجابة الصحيحة:

1-صيغة الالكان:

C_nH_{2n+2}	C_nH_{2n-2}	C_nH_{2n+1}	C_nH_{2n}
---------------	---------------	---------------	-------------

2_في التصديق:

يزداد التركيز الغرامي	يقل التركيز المولي	يقل الحجم	لا يحدث شيء
-----------------------	--------------------	-----------	-------------

علل:

1-الماء مذيب جيد للمركبات الايونية

2-لا يتفاعل الذهب مع نترات الفضة

اكمل المعادلة محددا نوع التفاعل:



قارن بين اشعة غاما و جسيمات الفا من حيث: 1-النفودية 2-الطبيعة

حل المسألة التالية:

يحترق 5 مول من غاز الميثان بالاكسجين الهواء وفق المعادلة: علما ان: $C:12 \quad O:16 \quad H:1$



والمطلوب: 1_احسب عدد مولات وكتلة الاكسجين المحترق 2_احسب حجم الغاز المنطلق

3_احسب كتلة غاز الميثان المحترق

نموذج اول



نموذج ثاني

اختر الاجابة الصحيحة:

1-الصحيح مما يلي:

اشعة الفا	اشعة غاما	اشعة بيتا	جسيمات غاما
-----------	-----------	-----------	-------------

2-حمض تركيزه المولي 2 وحجمه 200 مل قارن عدد مولاته:

8	0.8	800	8
---	-----	-----	---

علل

1- محلول ملح كلوريد الصوديوم ناقل جيد للكهرباء

2-حمض الكبريت لتالي الوظيفة الحمضية

اكمل المعادلة محددا نوع التفاعل:



قارن بين حمض الخل وحمض الفوسفور من حيث: 1-عدد الوظائف 2-القوة

حل المسألة التالية:

يتفاعل 0.5 مول من الزنك مع حمض كلور الماء وفق المعادلة: علما ان: $Cl:35.5 \quad Zn:65 \quad H:1$



والمطلوب: 1_احسب عدد مولات وكتلة حمض كلور الماء 2_احسب حجم الغاز المنطلق

3_احسب كتلة كلوريد الزنك الناتجة

بسم الله الرحمن الرحيم

اختر الاجابة الصحيحة:

1- صيغة الالكان:

C_nH_{2n+2}	C_nH_{2n-2}	C_nH_{2n+1}	C_nH_{2n}
2_ في التمديد:			
لا يحدث شيء	يقل الحجم	يقل التركيز المولي	يزداد التركيز الغروسي
علل:			

نموذج اول

1- الماء مذيب جيد للمركبات الايونية **لانه مذيب قطبي**
 2- لا يتفاعل الذهب مع هرات الفضة **لان الذهب اقل نشاطا كيميائيا**

اكمل المعادلة محددا نوع التفاعل:



قارن بين اشعة غاما و جسيمات الفا من حيث: 1- القودية 2- الطبيعة

حل المسألة التالية:
 يحترق 5 مول من غاز الميثان بأكسجين الهواء وفق المعادلة: علما ان: C:12 O:16 H:1
 $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$

والمطلوب: 1_ احسب عدد مولات وكتلة الاكسجين المحترق 2_ احسب حجم الغاز المنطلق
 3_ احسب كتلة غاز الميثان المحترق

نموذج ثاني

اختر الاجابة الصحيحة

1- الصحيح مما يلي:

اشعة الفا	اشعة غاما	اشعة بيتا	جسيمات غاما
2- حمض نوكريك المولي 2 وحجمه 200 مل قلن عدد مولاته:			
E	-E	E	A
علل:			

1- محلول ملح كلوريد الصوديوم ناقل جيد للكهرباء **لانه يهدر ايونات Na^+ و Cl^- وسالبة مرة الحركة**

2- حمض الكبريت ثنائي الوظيفة الحمضية **لان ذراته ايبوية H^+**

اكمل المعادلة محددا نوع التفاعل:



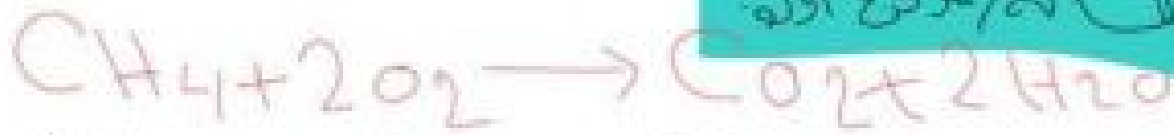
قارن بين حمض الغل وحمض الفوسفور من حيث: 1- عدد الوظائف 2- القوة

حل المسألة التالية:
 يتفاعل 0.5 مول من الزنك مع حمض كلور الماء وفق المعادلة: علما ان: C:12 O:16 H:1 ZN:65
 $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$

والمطلوب: 1_ احسب عدد مولات وكتلة حمض كلور الماء 2_ احسب حجم الغاز المنطلق

3_ احسب كتلة كلوريد الزنك الناتجة

حساب اولی



6g	1mol	2mol	22.4L
m ₂	5mol	n mol	V _L

$$V = \frac{22.4 \times 5}{1} = 112 \text{ L}$$

2

$$n = \frac{2 \times 5}{1} = 10 \text{ mol}$$

$$M_{\text{CO}_2} = 2 \times 16 = 32 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$m = n \cdot M = 10 \times 32 = 320 \text{ g}$$

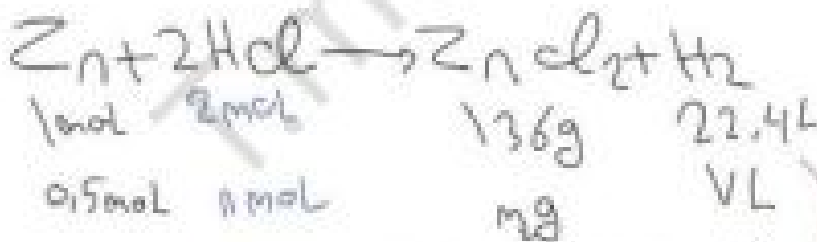
1

$$M = 12 + 4 \times 1 = 16 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} \quad \text{3}$$

(CH₄)

$$m_2 = \frac{16 \times 5}{1} = 80 \text{ g}$$

حساب دوم



$$n = \frac{2 \times 0.5}{1} = 1 \text{ mol} \quad \text{1}$$

$$m = n \cdot M = 1 \times 36.5 = 36.5 \text{ g}$$

$$V = \frac{22.4 \times 0.5}{1} = 11.2 \text{ L} \quad \text{2}$$

$$m_2 = \frac{136 \times 0.5}{1} = 68 \text{ g} \quad \text{3}$$