تـم التحميـل بواسـطة مكتبـة سـوريا التعليميـة

قناة سوريا التعليمية
https://t.me/syriaST

مناقشة سوريا التعليمية
https://t.me/+Sb-B1aBL4eozZThk

رابط بوت مكتبة سوريا التعليمية
https://t.me/SyriaST_BOT

SYRIA EDUCATIONAL

مكتبـة سـوريا التعليميـة

SyriaST_BOT

بسم الله الرحمن الرحيم

نموذج اول

اختر الاجابة الصحيحة:

1-صيغة الالكان:

CnH2n	CnH2n+1	CnH2n-2	CnH2n+2

2_في التمديد:

يزداد التركيز الغرامي	يقل التركيز المولي	يقل الحجم	لا يحدث شيء

علل:

1-الماء مذيب جيد للمركبات الايونية

2-لا يتفاعل الذهب مع ثنائي الفضة

اكمل المعادلة محددا نوع التفاعل:

_____+_____<----------AgCl+NH4NO3

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

حل المسألة التالية:

يحترق 5 مول من غاز الميثان بأكسجين الهواء وفق المعادلة: علما ان: C:12 O:16 H:1

CH4+2O2------>CO2+2H2O ,

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 تركيزه المولي ٢ وحجمه ٢٠٠ مل فإن عدد مولاته:

٤	٠٤	٤٠٠	٨

علل

1- محلول ملح كلوريد الصوديوم ناقل جيد للكهرباء

2-حمض الكبريت ثنائي الوظيفة الحمضية

اكمل المعادلة محددا نوع التفاعل:

_____<-----NH3+HCl

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 Zn:65 H:1

Zn+2HCl-------->ZnCl2+H2

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

3_احسب كتلة كلوريد الزنك الناتجة

Time/SyriaST-BOT WPS Office

بسم الله الرحمن الرحيم

اختر الاجابة الصحيحة:

1-صيغة الالكان:

CnH2n	CnH2n+1	CnH2n-2	CnH2n+2

2_في التمديد:

يزداد التركيز الفوامي	يقل التركيز المولي	يقل الحجم	لا يحدث شيء

علل:

1-الماء مذيب جيد للمركبات الايونية لانه مذيب قطبي

2-لا يتفاعل الذهب مع ذرات الفضة لان الذهب اقل نشاط كيميائيا

اكمل المعادلة محددا نوع التفاعل:

AgCl+NH4NO3----------> AgNo3 + NH4Cl تبادل ثنائي

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

اشعة غاما	جسيمات الفا
عالية	ضعيفة
الكترومغناطيسية	ذرات هيليوم
لا تؤين	تؤين

حل المسألة التالية:

يحترق 5 مول من غاز الميثان بأكسجين الهواء وفق المعادلة: علما ان: H:1 O:16 C:12

CH4+2O2-------->CO2+2H2O ,

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 ٢ وحجمه ٢٠٠ مل فإن عدد مولاته:

٤	٠,٤	٤٠٠	٨

علل

1- محلول ملح كلوريد الصوديوم ناقل جيد للكهرباء لوجود ايونات +Na و -Cl وسابحة مع الماء

2-حمض الكبريت ثنائي الوظيفة الحمضية لامتلاكه ايوني H^+

اكمل المعادلة محددا نوع التفاعل:

NH3+HCl-----> NH4Cl اتحاد

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

٣	١
قوي	ضعيف

حل المسألة التالية:

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

Zn+2HCl-------->ZnCl2+H2

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

3_احسب كتلة كلوريد الزنك الناتجة

حل تمرين 2 الدرس الأول

$$CH_4 + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O$$

V_g	1 mol	2 mol	22,4L	
m_g	5 mol	n mol	V_L	

$V = \frac{22,4 \times 5}{1} = 112L$ (2)

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

$M_{(O_2)} = 2 \times 16 = 32\ g.mol^{-1}$

$m = n.M = 10 \times 32 = 32g$

$M = 12 + 4 \times 1 = 16\ g.mol^{-1}$ (3)

(CH_4)

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

حل تمرين 3 الدرس الأول

$$Zn + 2HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$$

1 mol	2 mol	136g	22,4L	
0,5 mol	n mol	m_g	V_L	

$n = \frac{2 \times 0,5}{1} = 1\ mol$ (1)

$m = n.M$

$= 1 \times 365$

$= 36,5g$

$M_{(HCl)} = 36,5\ g.mol^{-1}$

$V = \frac{22,4 \times 0,5}{1} = 11,2L$ (2)

$m_2 = \frac{136 \times 0,5}{1} = 68g$ (3)

t.me/SyriaST_BOT