

اختبار الوكالة ١٧/٥/١٧

١) احدى المواد الآتية تسلك كحمض لويس فقط

٢- NH_3 ب- B(OH)_3 ج- OH^- د- H_2O

٣) احسب تركيز OH^- في محلول HCl الذي تركيزه

٠.٥٥١ مول/لتر ؟

٢- 1×10^{-3} ب- 10^{-11} ج- 10^{-7} د- 10^{-7}

٤) يعرف الحمض حسب مفهوم برونستد - لوري على أنه مادة قادرة على:

٢- استقبال زوج e^- ج- استقبال بروتون
ب- منح زوج e^- د- منح بروتون

٥) أي المواد التالية تفر لون ورقة عباد الشمس الحمراء

المبللة بالماء الى زرقاء

٢- المشروبات الغازية ب- اللبن ج- الليمون
د- مسحوق الخبز

٥) المركب الذي لا يتأكسد بمحلول $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ في وسط حمضي

٢- حمض كبروكسي ب- كحول اوي ج- الذهب
د- كحول ثانوي

الكحول كحول الذهب حمض

٦) تخلص عينة من مركب هيدروكربوني كتلتها ٣ غ ووجد انه

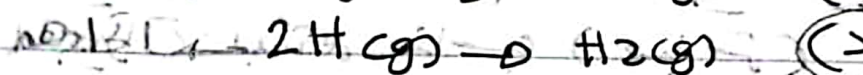
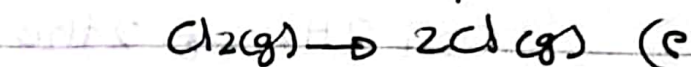
يتكون من ٠.٦ غ هيدروجين والباقي كربون

جد صيغة المركب

٢- CH_3 ب- CH_4 ج- CH_2

د- C_2H_2

١٧* أي واحدة من المعادلات التالية تمثل تغيراً كيميائياً
 منتجاً للطاقة



١٨ أي من المواد التالية تتكون من جزيئات محيضة

(أ) كلوريد المغنيسيوم (ب) النيتروجين

(ج) الأوكسجين (د) الكربون

لـ جزيء

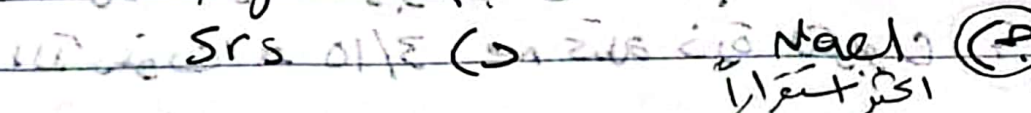
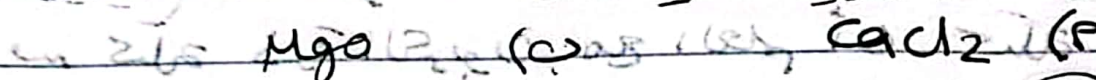
١٩ ما الشكل الهندسي لجزيء H_2O

(أ) مثلث مستوي (ب) هرم ثلاثي

(ج) خطي (د) رباعي الاوجه

٢٠ أي المركبات التالية تتكون من طاقة تسخينها

البلورية هي الأقل



٢١ ماذا يطلق على الطاقة الناتجة عند إضافة إلكترون

لذرة عنصر في الحالة الغازية ؟

(أ) جهد التأين (ب) طاقة البلورة

(ج) الطاقة الألكترونية (د) الكهرطيسية

٢٢ أي العناصر التالية تتكون من تجمع الذرات

تتطيع فيها الإلكترونات التحرك فيها من ذرة لأخرى

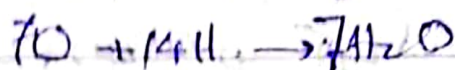
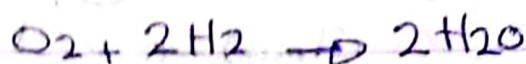
بسهولة . (أ) الهيليوم (ب) البروم

(ج) الصوديوم (د) الماء

لـ الذرات

١٢ كم مولاتاً من الهيدروجين توجد في لامل في الماء ؟

(أ) 2 (ب) 3 (ج) 7 (د) 14



١٣ أي عامل يسبب انخفاضاً نسبة الأكسجين في ماء

البحيرات بشكل مناسب (مباشر)

(أ) نقص عدد الأسماك (ب) زيادة غو الطحالب

(ج) تحلل المواد العضوية في الماء (د) برودة الطقس

١٤ ما صفة المصعد في خلية التحليل الكهربائي

(أ) شعنة موجبة وتحدث عليه عملية الاختزال

(ب) ~ ~ ~ ~ ~

(ج) ~ ~ ~ ~ ~

(د) ~ ~ ~ ~ ~

١٥ كم تبلغ كتلة ذرة عنصر الآرغون بوحدة الكتلة

الذرية إذا افترضنا أن وحدة الكتلة الذرية = 6/1

من كتلة ذرة الكربون مع العلم أن كتلة ذرة

الآرغون = 3/10 من كتلة ذرة الكربون ؟

$$\frac{3}{10} \times \frac{6}{1} = \frac{18}{10}$$

(أ) 18/10 (ب) 12 (ج) 20 (د) 30

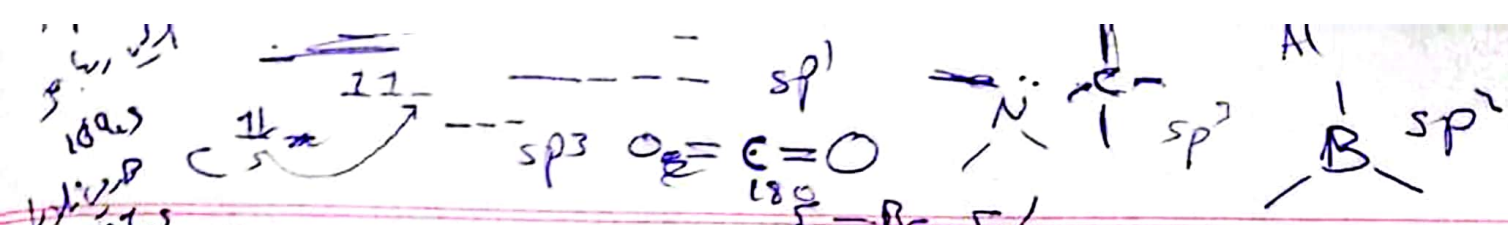
$$\frac{18}{10} \times \frac{6}{1} = \frac{108}{10}$$

١٦ أي الأيونات التالية أكثر ضرراً على جسد

الإنسان عند وجودها بتركيز ضئيل في مياه الشرب

(أ) فلور (ب) الحديد

(ج) الزرنيخ (د) الكالسيوم



- ٧) يبين الشكل التالي طريقة تحضير الاديئات مخبرياً ، ما اسم المادتين المستخدمتين في التحضير
- (أ) - كربونات الكالسيوم ١ و محلول كبريتات النحاس ٢
 (ب) - حمض الكبريتيك ١ و كربونات الكالسيوم ٢
 (ج) - كبريتيد الكالسيوم ١ و ماء ٢
 (د) - كربونات الكالسيوم ١ و حمض الكبريتيك ٢

- ٨) الشكل المجاور لأحدى مصاوغات مركب عضوي ما هو هذا المركب .
- (أ) بنزين (ب) بيوتان
 (ج) بروبان (د) بنان
- $$\begin{array}{c}
 \text{CH}_3 \\
 | \\
 \text{H}_3\text{C} - \text{C} - \text{CH}_3 \\
 | \\
 \text{CH}_3
 \end{array}$$

- ٩) أي الدقائق التالية تنقل التيار الكهربائي داخل المحلول الكهربائي .
- (أ) الايونات (ب) الجزيئات
 (ج) الذرات (د) الالكترونات

- ١٠) أي العينات التالية تملك الكتلة الأكبر ؟
- (أ) جول واحد من O_2 (ب) جزيء من SO_2
 (ج) ١٠ وحدة كتلة ذرية (د) ٤٤ غ من CO_2

- ١١) ماذا يحدث لذرة الصوديوم عندما تتفاعل مع حمض HCl
- (أ) يتحد مع الحمض ليكون راسب أبيض
 (ب) تخرج لتكوين ايون Na^{+2}
 (ج) تكسب e^- من ذرة الكلور
 (د) تشغل ذرة الصوديوم لدى تفاعلها مع الحمض

مجموعة أسئلة الأونروا

إختبار الوكالة ٥/٦ / ٢٠١٧

١) احدى المواد الآتية تسلك كحمض لويس فقط

٢- NH_3 ب- B(OH)_3 ج- OH^- د- H_2O

٣) احسب تركيز OH^- في محلول HCl الذي تركيزه

٥.٥٥١ مول/لتر ؟

٢- 1×10^{-3} ب- 10^{-11} ج- 10^{-7} د- 7×10^{-7}

٤) يعرف الحمض حسب مفهوم برونستد - لوري على أنه مادة قادرة على:

٢- استقبال زوج e^- ج- استقبال بروتون
ب- منح زوج e^- د- منح بروتون

٥) أي المواد التالية تغير لون ورقة عباد الشمس الحمراء

المبللة بالماء الى زرقاء

٢- المشروبات الغازية ب- اللبن ج- الليمون
د- مسحوق الخبز

٥) المركب الذي لا يتأكسد بمحلول $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ في وسط حمضي

٢) حمض كربوكسيلي ب) كحول اوي ج) الذهب
د) كحول ثانوي

الذهب - كحول - الذهب - H_2O

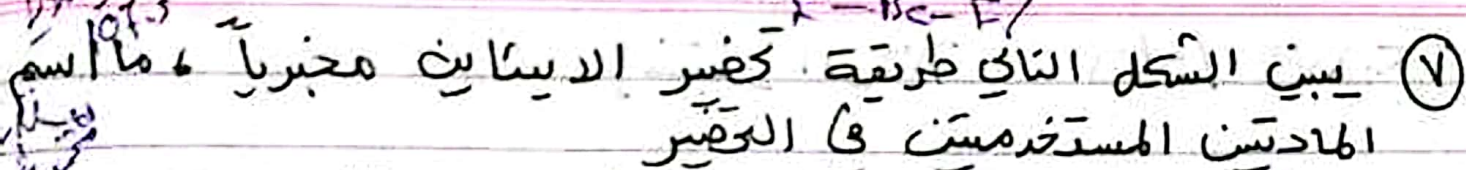
٦) خلية عينة من مركب هيدروكربوني كتلتها ٣ غ ووزنها

تكون من ٥.٦ غ هيدروجين والباقي كربون .

جد صيغة المركب

٢) CH_3 ب) CH_4 ج) CH_2

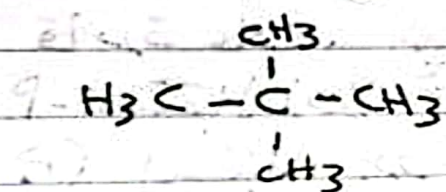
د) C_2H_2



(د) صا - كربونات الكالسيوم 6 ع - هذا الكربنات

المركب . (٣) بنزين (ب) بيوتان

(ج) یروبان (د) بستان



مجموعة أسئلة الاونروا

٩) أي الدقائق التالية تنقل الشّار الكهربائي داخل

المحاول الكهربي .

(۴) الايونات . (ب) الحبيبات

(ج) الزداج (د) الاعتروحات

١٠) أي العينات التالية تملك الكتلة الأكبر؟

(P) جہول و امدمن O_2 ۱۷۰ (ب) جزیء من Se_2

(د) ٤٤٪ من CO_2

١١) ماذا يحدث لذرة الصوديوم عندما تتفاعل مع

8 من HCl

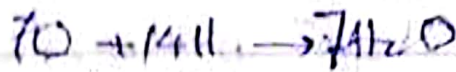
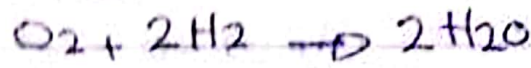
(۴) تتحد مع الحفص ليكون راسه ابيض

(ب) خرقہ لتكوين ايون Na^{+2}

(ج) تَكْسِبُ قَدْ مِنْ ذَرَّةِ الْكَلْبِ

(د) تسقط ذرة الصوديوم لدى تفاعلها مع الحمض

١٢) كم مولاً من الهيدروجين توجد في لامل من الماء ؟
 (أ) 2 (ب) 3 (ج) 7 (د) 14



١٣) أي عامل يسبب انخفاضاً نسبة الأكسجين في ماء البحيرات بشكل مناسب (مباشر)

- (أ) نقص عدد الأسماك (ب) زيادة غو الطحالب
 (ج) تحلل المواد العضوية في الماء (د) برودة الطقس

١٤) ما نسبة المصعد في خلية التحليل الكهربائي

- (أ) شعنة موجبة وتحدث عليه عملية الاختزال
 (ب) ~ ~ ~ ~ ~
 (ج) سالبة ~ ~ ~ ~ ~
 (د) ~ ~ ~ ~ ~

١٥) كم تبلغ كتلة ذرة عنصر الآرغون بوحدة الكتلة الذرية إذا افترضنا أن وحدة الكتلة الذرية = 6/10 من كتلة ذرة الكربون مع العلم أن كتلة ذرة الآرغون = 3/10 من كتلة ذرة الكربون ؟

- (أ) 18/10 (ب) 12 (ج) 20 (د) 30

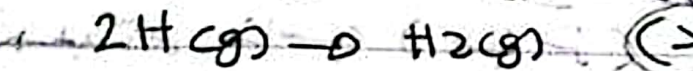
مجموعة أسئلة الاونروا

١٦) أي الأيونات التالية أكثر جوداً على مدى جسم

- الإنسان عند وجودها بتركيز حش في مياه البحر
 (أ) فلور (ب) الحديد
 (ج) الزرنيخ (د) الكالسيوم

مجموعة أسئلة الأونروا

١٧) أي واحدة من المعادلات التالية تمثل تغيراً كيميائياً
 منتجاً للطاقة



١٨) أي من المواد التالية تتكون من جزيئات محيطة

(أ) كلوريد المغنيسيوم

(ب) النيون

(ج) الأوكسجين

(د) الكربون

١٩) ما الشكل الهندسي لجزيء SO_2

(أ) مثلث مستوي

(ب) هرم ثلاثي

(ج) خطي

(د) رباعي الوجوه

٢٠) أي المركبات التالية تتكون من طاقة حبيبية

(أ) البلورية هي الأيونية

(ب) CaCl_2

(ج) NaCl

(د) SrS

٢١) ماذا يطلق على الطاقة الناتجة عند إضافة إلكترون

لذرة عنصر في الحالة الغازية ؟

(أ) جهد التأين

(ب) طاقة البلورة

(ج) الطاقة الأيونية

(د) الكهرلية

٢٢) أي العناصر التالية تتكون من تجمع الذرات

تتطيع فيها الإلكترونات التحرك فيها من ذرة لأخرى

بسهولة .

(أ) الهيليوم

(ب) البروم

(ج) الصوديوم

(د) الماس

مجموعة أسئلة الأونروا

(٣٣) أي الجزئيات التالية تحتوي على رابطة تناسبية بين ذراتها،

- ٢ - HCl ب - H_2F ج - OH^- د - NH_4^+

(٣٤) أي المواد التالية ترتبط بقوى لندن فقط :-

- ٢ - الزئبق ب - الماء ج - الغرافيت د - الآزوت

(٣٥) ما الفرق بين البروتون والنيوترون ؟

- ٢ - البروتون (-) بينما النيوترون غير مشحون
ب - كتلة النيوترون تساوي ضعف كتلة البروتون
ج - يوجد البروتون داخل النواة بينما النيوترون خارجها
د - البروتون (+) الشحنة بينما النيوترون غير مشحون

(٣٦) إذا كان عدد الكم الرئيسي في ذرة = $(n=4)$ وعدد الكم الفرعي $(l=2)$ فإن العدد الذي يوجد فيه الإلكترون هو :-

- ٢ - $4s$ ب - $4p$ ج - $4d$ د - $2p$

(٣٧) كم تبلغ كتلة الهيدروجين اللازمة للتفاعل مع ٣ غم كربون لتكوين مركب الميثان.

- ٢ - ١ غم ب - ٢ غم ج - ٣ غم د - ١٢ غم

(٣٨) العنصر الذي تركيبه الإلكتروني $[Kr] 4d^{10} 5s^2$

- يصف كعنصر
٢ - Ag ب - Cd
نصفه s, p د - انتقالي
له نصف d ج - نبيل

(٣٩) مولان $C = \frac{3}{12} = \frac{1}{4}$ مولان الهيدروجين $= \frac{1}{2} = \frac{1}{4}$ مولان $H = \frac{1}{2}$

(٢٩) أرتب العناصر التالية ترتيباً ذراتها برابطة فلزية :-

الترتيب الذري للذرات هي :-

الصوديوم = ١ / فسفور = ٥ / فلور = ٧ / هيليوم = ٢
(٣) هاديوم (ب) فسفور (ج) فلور (د) هيليوم

مجموعة أسئلة الأونروا

(٣٠) إذا كانت صيغة المركب الناتج من اتحاد الكلور مع

الفلز M هي MCl_3 فما صيغة المركب

الناتج من اتحاد الفلز M مع مجموعة الفوسفات

PO_4^{3-} تكافؤ الكلور - ١

(٣١) MPO_4 (ب) M_2PO_4 (ج) M_3PO_4 (د) $M(PO_4)$

(٣١) أي العناصر التالية تدخل في هيكل غلويسين الرصاص

(٣٢) الفلور (ب) الألمنيوم

(ج) الحديد (د) المغنيسيوم

(٣٣) عدد روابط π في جزيء N_2 (ع. ذ. = ٧)

يساوي : (٣) صفر (ب) ١ (ج) ٢ (د) ٣

(٣٤) الأيونات الأخرى هي بين الأيونات التالية هو

(٣٥) F^- (ب) N^{3-} (ج) Na^+ (د) Mg^{+2}

لزيادة السعة - زيادة الحجم

لزيادة الحجم + زيادة الحجم

(٣٦)

(٣٤) احدي الصناعات الآتية لا تتفق وصفات مركب الماء بناء على نظرية رابط التكافؤ:

(أ) افلاك الرابطة $H-O-H$ هي $5-sp^3$

(ب) عدد تداخل بين فلك $2s$ وافلاك $2p$ في ذرة الاكسجين

(ج) قيمة الزاوية $H-O-H$ هي 90°

(د) الرابطة التساهمية الناتجة عند تداخل افلاك من ذرة

H مع فلك من ذرة O هي من نوع σ

(٣٥) اي من المشاهدات التالية من تجربة رذرفورد قادته

الى تصور ان معظم حجم الذرة فراغ؟

أ - ارتداد بعض دقائق الفا عن صفيحة الذهب

ب - انحراف بعض دقائق الفا و نفاذها من الصفيحة

(ج) - نفاذ معظم دقائق الفا دون ان يعاين من اي

انحراف في مسارها

د - انحراف دقائق الفا عن مسارها بزوايا مختلفة

(٣٦) عدد دبروتونات في الايون Al^{+3} يساوي

أ - 10 ب (ج) 13 د 11

(٣٧) اي العبارات الآتية تتفق وصف الاشعاع الذي

أ - متساوية لذرات العناصر المختلفة

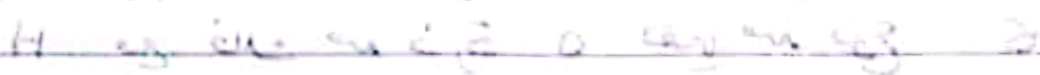
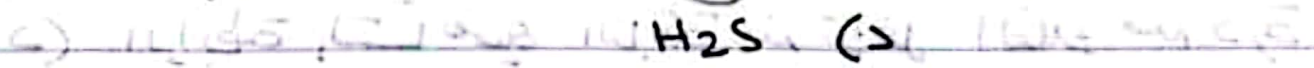
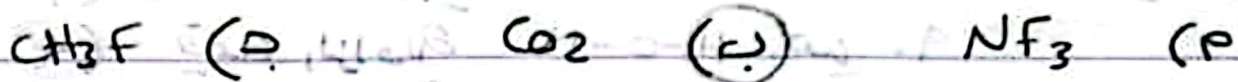
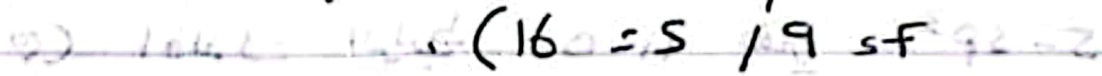
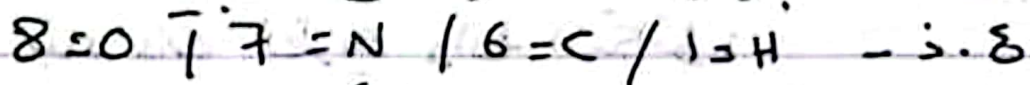
ب - ينتج عند انتقال الالكترون الى مستوى طاقة اعلى

(ج) - عدة خطوط ملونة منفصلة

د - يتضمن اللون البنفسجي بشكل متساوي

مجموعة أسئلة الآ:

(٣٨) احدى الجزئيات التالية غير وظيفية: (٣٢)



(٣٩) جميع الآتيّة تتفق وفواصل الفلاد (٣٢)

(٣٩) جميع الآتيّة تتفق وفواصل الفلاد (٣٢)

(٣٩) جميع الآتيّة تتفق وفواصل الفلاد (٣٢)

(٣٩) جميع الآتيّة تتفق وفواصل الفلاد (٣٢)

(٣٩) جميع الآتيّة تتفق وفواصل الفلاد (٣٢)

(٤٠) ماذا يحدث لقيمة pH للمحلول المخفف (٣٢)

(٤٠) ماذا يحدث لقيمة pH للمحلول المخفف (٣٢)

(٤٠) ماذا يحدث لقيمة pH للمحلول المخفف (٣٢)

(٤٠) ماذا يحدث لقيمة pH للمحلول المخفف (٣٢)

(٤٠) ماذا يحدث لقيمة pH للمحلول المخفف (٣٢)

مجموعة أسئلة الأونروا

Subject

W. C. C. C.

Date: / / الهجري القمري

11 6/10

الوصف المذكور في كتيبة المكتوري 25×10^4 كغ المصنوع في

5- أي العناصر التالية ترتبط ذراتها برابطة فلزية؟ (عدد
الخصائص المثالية للذرات المعدنية: العنصر 1 = 4
عنصر 5 = فلز = 7، 8، 9، 10 = 2

۱-۲ کلور

٥٤- إذا كانت صيغة التفاضل التام M من اتحاد الكلور مع الكلور M فكل
 و MC فما صيغة التفاضل التام مع اتحاد الكلور M مع الكلور
 الفوسفات $^{3-}PO_4$ ؟ (تفاضل الكلور - ٤)

$$M(\text{PO}_4) \rightarrow M_3\text{PO}_4 \rightarrow M_2\text{PO}_4 \rightarrow M\text{PO}_4$$

۱۱- ای الفاظ التالیہ میں خلل نہ کرنا اور جو کلمات اس میں

۲۷- صدور رابط با سی (π) جزئی از N^2 (ع.ذ.ن) $(7=N^2)$

Subject _____ موضوع الدرس _____

Date : / / الموافق / / التاريخ

١٦- أي عامل يسبب انخفاً في نسبة الأكسجين المذاب في ماء البحيرات بشكل مباشر؟

٥ - نقصاً في عدد الأسماك - زيادة في الطحالب

٥ - التحلل البيولوجي للمواد العضوية الموجودة في الماء - بزيادة الطحالب

١٧- ما صيغة المعادلة في خلية التحليل الكهربائي؟

٥ - شحنة موجبة وتحدث عليه عملية الاختزال

٥ - = = = = الأكسدة

٥ - = سالبة = = الاختزال

٥ - = = = الأكسدة

١٨- كم ستبلغ كتلة ذرة عنصر الألوخون بوحدة الكتلة الذرية إذا

افترضنا أن وحدة الكتلة الذرية = $1/6$ كتلة ذرة

الكربون مع العلم أن كتلة ذرة الألوخون = $3/10$ كتلة

ذرة الكربون؟

٥ - $18/10$ ٥ - 12 ٥ - 20 ٥ - 40

١٩- أي الأيونات التالية أكثر ضرراً على صحة جسم الإنسان

عند وجودها بتركيز مرتفع في مياه الشرب؟

٥ - فلور ٥ - الكاديوم ٥ - الزرنيخ

٥ - الكالسيوم

Subject _____ موضوع الدرس

Date: / / الموافق / / التاريخ

١٧- اي واحدة من المواد التالية تمثل تغيراً كيميائياً نسبياً للطاقة؟

١- $2\text{Cl}(\text{g}) \rightarrow \text{Cl}_2(\text{g})$ - ٢- $\text{Cl}(\text{g}) + \text{Cl}(\text{g}) \rightarrow \text{Cl}_2(\text{g})$ - ٣- $\text{Cl}(\text{g})$

٤- $2\text{F}(\text{g}) \rightarrow \text{F}_2(\text{g})$ - ٥- $\text{F}(\text{g}) + \text{F}(\text{g}) \rightarrow \text{F}_2(\text{g})$ - ٦- $2\text{H}(\text{g})$

١٨- اي المواد التالية تتكون من هزئيات صلبة؟

١- كلوريد الماغنيسيوم - ٢- النيون - ٣- الاوكسجين - ٤- الكربون

١٩- ما الشكل الهندسي للجزيء CO_2 ؟

١- مثلث متساوي - ٢- هرم ثلاثي - ٣- خطي - ٤- رباعي الاوجه

٢٠- اي المركبات التالية تتكون من طاقة شبيكتها البلورية هي الأقل؟

١- CaCl_2 - ٢- MgO - ٣- NaCl - ٤- SrS

٢١- ماذا يطلق على الطاقة الناتجة من إضافة إلكترون لذرة؟

الطاقة الغازية؟

٢٢- جهة التأين في طاقة البلورة؟ - ١- الألفة الالكترونية

٢- الحجم وسلبه

٢٣- اي العناصر التالية تتكون من تجمع الذرات تسطيع فيها الالكترونات التحرك من ذرة الى اخرى متجاورة لها بسهولة؟

١- البريليوم - ٢- البروم - ٣- الصوديوم - ٤- الماس

Subject _____

موضوع الدرس _____

Date: / / المواليق

/ / التاريخ

١- أي الكبريتات التالية تحتوي على رابطة تساهمية بينها؟



٢- أي المواد التالية ترتبط ذراتها بغير رابطة تساهمية؟

٥- الزئبق - ٥- الماس - ٥- البرازيل - ٥- الكروم

٥- ما الفرق بين البروتون والنيوترون؟

٥- البروتون حالي الشحنة بينما النيوترون غير مشحون.

٥- كتلة النيوترون تساوي ضعف كتلة البروتون.

٥- يوجب البروتون داخل النواة بينما يقع النيوترون خارجها.

٥- البروتون موجب الشحنة بينما النيوترون غير مشحون.

٥- إذا كان عدد النوى الرئيسي للنيوترون في ذرة (4 = 11)

وعدد النوى العزلي (2 = 1) فإن الفلك الذي يوجد فيه

هذه الإلكترون هو؟



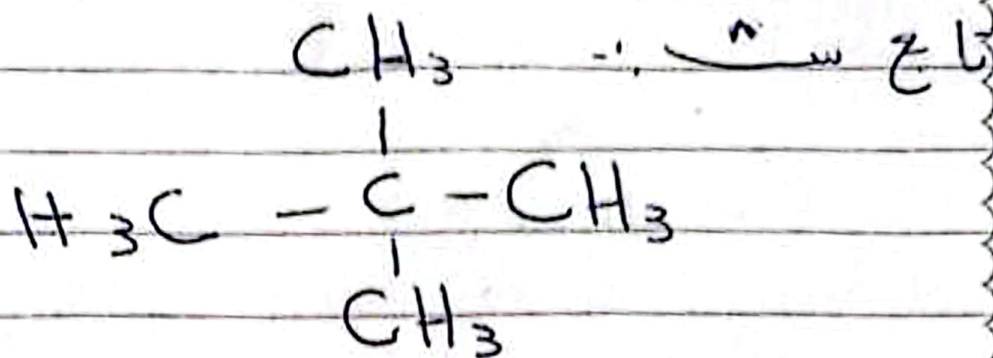
٥- كم تبلغ كتلة الرصاص (الذرة المتعاد) في ذرة الكروم؟

لستى بـ مركب أميني؟



Subject _____ موضوع الدرس _____

Date: / / الموافق / / التاريخ



٩- اي الدقائق التالية تنقل التيار الكهربائي داخل المحلول الكهربائي في خلية التحليل الكهربائي :-

٨- الايونات ن. الجزيئات ج. الذرات د. الالكترونات

١- اي العينات التالية تملك البنية الاكبر ؟

٨- مول واحد من غاز الاوكسجين د. جزيئ واحد من SO_2

ج. ١٠ وحدة كتلة ذرية د. ٤٤ غ من CO_2

١- ماذا يحدث للذرة الصوديوم عندما تتفاعل مع حمض الهيدروكلوريك ؟

٨- تتحد مع الحمض لتكون راسب اسهين

ن. تخسر الكترون لتكوين ايون Na^{+2}

ج. تكسب الكترون من ذرة الكلور

د. تستغل ذرة الصوديوم ليدى تفاعلا مع الحمض

١٢- كم مولا من الهيدروجين توجد في 7 مول من الماء :-

٨ - 2 ٥ - 3 ج - 7 د - 14

موضوع الدرس _____ Subject _____

التاريخ / / الموافق / / Date :

٥- المركب العضوي الذي لا يتأكسد بمحلول $K_2Cr_2O_7$ في وسط حمضي :-

٥- حمض كبريتيك د - كحول اوكي ب - الذهب د - كحول ثانوي

٦- حلت عينة من مركب هيدروكربوني كتلتها ٣ غرام ووجد أنها تتكون من ٥.٦ غ هيدروجين والباقي كربون . جد الصيغة الأولية للمركب

أ - CH_3 ب - CH_4 ج - CH_2 د - C_2H_2

٧- يبين الشكل التالي طريقة تحضير الإيثان مخبرياً ، ما اسم المادتين س ، ع المستخدمتين في التحضير ؟

أ - س : كربونات الكالسيوم ، ع : محلول كبريتات النحاس
ب - س : حمض كبريتيك ، ع : كربونات الكالسيوم
ج - س : كربيد الكالسيوم ، ع : ماء

د - س : كربونات الكالسيوم ، ع : حمض كبريتيك



٨- الشكل المبجور هو لاجري ، صاوغان مركب عضوي ، ما هو هذا المركب
البنزين د البيوتان ج - البروبان د - البنتان

Subject _____ موضوع الدرس

Date : / / الموافق / / التاريخ

١- اذكر المواد التالية تسلك كحمض لويس فقط :-

٩- NH_3 ١٠- $B(OH)_3$ ١١- OH^- ١٢- H_2O

١٣- احسب تركيز OH^- في محلول HCl المائي ذي التركيز 0.001 مول/لتر ؟

١٤- 10^{-3} مول/لتر ١٥- 10^{-2} مول/لتر
١٦- 10^{-7} مول/لتر ١٧- 7 مول/لتر

١٨- يعرف الحمض حسب مفهوم بروستد-لوري على انه مادة قادرة
١٩- منح زوج الالكترونات او اكثر
٢٠- استقبال زوج الالكترونات او اكثر
٢١- استقبال البروتون
٢٢- منح البروتون

٢٣- اذكر المواد التالية تغير لون ورقة تباع الشمس الحمراء المبللة
بالماء إلى زرقاء :-

٢٤- امشروبات الغازية ٢٥- اللبن
٢٦- اللبغون ٢٧- مسحوق الصابون

مجموعة أسئلة الأونروا

① المحلول الذي له أعلى PH
 م- ليون (ب) صودا ج- شاي د- مازنقي

② أي الصيغ التالية تكون حمضاً أو قاعدة
 م- H_3O^+ ب- $OHCOO^-$ ج- COO^- د- COO^-

③ ماذا يحدث لقيمة PH عند إضافة قاعدة
 م- تقل بنسبة كبيرة (ب) تقل بنسبة قليلة
 (د) لا تتغير (ج) تزداد

مجموعة أسئلة الأونروا

④ PH لمحلول NaOH تركيزه 0.01
 Join us! $NaOH + H_2O \rightarrow OH^-$

$$[H_3O^+] \times \frac{0.01}{1 \times 10^{-14}} = \frac{1 \times 10^{-14}}{1 \times 10^{-14}} \leftarrow [H_3O^+] [OH^-] = K_w$$

$$1 \times 10^{-14} = [H_3O^+] \times 1 \times 10^{-14} \leftarrow 1 \times 10^{-14} = [H_3O^+] \times 1 \times 10^{-14}$$

$$1 \times 10^{-14} = [H_3O^+] \times 1 \times 10^{-14} \leftarrow 1 \times 10^{-14} = [H_3O^+] \times 1 \times 10^{-14}$$

13 (د) 12 (ب) 11 (ج) 10 (أ)

⑤ أكاسيد التالية له تأثير حمضي
 BaO (د) CaO (ج) Na2O (ب) SO2 (أ) لا يؤثر

⑥ نوع التفاعل الذي يكوّل بيروكسيدات إلى ٢ بيروكسيدات
 م- اختزال (ب) حذف (ج) إضافة
 (د) استبدال

مجموعة أسئلة الأونروا

الموضوع:

الدرس:

Join us!

(٢٨) الكمية الفيزيائية لعدد الذرات الفيزي

(٢٩) عدد جزيئات الألمنيوم في 10×10^{23} ذرة الهيدروجين تساوي

(أ) $\frac{1}{9}$ (ب) $\frac{1}{3}$ (ج) ١ (د) $\frac{1}{2}$

(٣٠) طاقة تأين I تساوي (معطى قيم ثابت h و c)
(أ) أقل من طاقة Br

(٣١) عدد الكيمياء الجزيئية يدور الاتجاه

(٣٢) عدد جزيئات CO_2 في ١٢

(٣٣) الرابطة الأضعف في $F-N / F-H / F-Cl / F-O$

(٣٤) العدد الذري للعنصر X الذي ينقسم توزيع

في أيون X^{+2} بـ $2p^6$ $2s^2 2p^6 1s^2$

مجموعة أسئلة الأونروا (٣٥) ١٢ ١٠ (ب) ١٠

طوبى منقحة من موهبة الله
بها تاتي حراي / د قاتو صيرة / لا
سأتركها لـ (-) / لا تنقر

(٣٥) من خصائص الأشعة المهبطية

(٣٦) الفلك الأضعف في $5d / 4f / 6p / 7s$

(٣٨) تجربة اكتشاف e^- الاستطاع الذري

له اثبت التفرع الكهربائي

(٣٩) التوزيع الإلكتروني يمثل

أيون ثنائي موجب امدن + امدن - / ذرة متعادلة

(٤٠) ما اسم العالم الذي وضع اوتنبرية كمية

دزفود / فارادي / دالتون / تومسون

Join us!