نسمونج المتساديسيا نسونج ال نم وفق الم الديب

نموذج لا تسدريسب

نب ونن المتداديب

واج دا تسلور ب

ب نموذج لا تدريب

با نمونۍ لاري ب

نبه ونج نات اريب

نمونج لا تساور ب

فل وافق الما تسلول الم

موذج للمتسدريسب

سونة المت الأمتحان الثاني الدروية المرونة ون الكيمياء (بالغة الإنجليزية) سيرية الكيمياء (بالغة الإنجليزية) نستساريب نموذة المعودي . (التموذج «أ») ليب

نه وذج المتسادريب نه

نسمونى للمتسلود بالمتسلود ب

نبعدونج لارتسال للسبا

نسوذج للمتساديسي

سمردج دارد ب

التساديسيا فمروفج لالتسلود شساريب نموذج المتساريب نموذج المتساريب

نسونى التساديب نصونى التساديب نمونج للتعدريسب نے وذج للے تحریب

م ودج نا تساريسب م ودج دا ... مسودج للمتساريسب نه وذج الما تسليل ب نه ونج نا تاريب 1 ų به وفق الم تسليل ب نمونج للتساديسب نم نه ونع الم تسليل ب نبمونق للستسلاديسب نمو نه ونۍ لا ته در ب نموذ نبه وذج المات الدريساب نه ونۍ لل ته در ب نموذج نه ونۍ لل ته در ب نب ونج المات الديد ب نىم ونج ئا نه ونع الم الريب نمونى للتلايب موذج لا تسلور ب نسموذج للما نبه ونع المقد الدريب نبعدوني للستساديسب نموذج للبت وذج للستسلويسب نعونج للتلويب نمونج لاستساديسب نبه ونج نا ت نج ناب تاريب نه ونۍ نا ته ار پ نبه ونج لا تا ارد نبه وفق للستساديسي التسليب نعوني نالتسلير نب ونج لا تساري ب نعوذج للتساديب نموذج للتحديدي نسوذج للمتساديسب الإب نمونج المتعاديب نعونج للتعديد لريب نمونج نا تساريب به ونی الم تاریخ نبه وذج نا تسليل نه ونع الم تساريس ب نسمونج للستسلاديسب ب ونۍ لا تاري ب نمونۍ نا تيلريب نمونج لا تساديسب نب ونج لا تسادر نے وذج للے تحریب

نسوذج لاستسلاديد نسوذج للستساديد نسوذج للست نبعدوذج لاستسلاديسب تعليمات مهمة - عدد أسئلة كراسة الامتحان (٤٥) سؤالاً. نمود - عدد صفحات كراسة الامتحان (٢٨) صفحة. نسعونج للستساديسب نموذج - زمن الاختبار (ثلاث ساعات). - الدرجة الكلية للاختبار (٦٠) درجة. نموذج عزيزي الطالب .. اقرأ هذه التعليمات بعناية : اقرأ التعليمات جيدًا في كل من مقدمة كر اسة الامتحان ومقدمة الأسئلة، وفي ضوئها أجب عن الأسئلة. اقرأ السؤال بعناية، وفكر فيه جيداً قبل البدء في إجابته. استخدم القلم الجاف الأزرق للإجابة ، والقلم الرصاص في الرسومات، وعدم استخدام مزيل الكتابة . عند إجابتك للأسمئلة المقالية، أجب في المسماحة المخصصة للإجابة وفي حالة الحاجة لمساحة وذج للما أخرى يمكن استكمال الإجابة في صفحات المسودة مع الإشارة إليها إن الأسئلة مترجمة للإيضاح ، والمطلوب الإجابة بلغة واحدة فقط عن كل سؤال. 544 عند إجابتك عن الأسئلة المقالية الاختيارية أجب عن (A) أو (B) فقط . نبع وذع لا ت عند إجابتك عن أسئلة الاختيار من متعدد إن وجدت: فتح للستسل ظلل الدائرة ذات الرمز الدال على الإجابة الصحيحة تظليلاً كاملاً لكل سؤال. مثال: الإجابة الصحيحة (C) مثلا وذج للتسلوي الاستساديد (a) نسعونج للستسلاده **b** الإجابة الصحيحة في المتسادر سب شدري (\mathbf{d}) . بر ا - في حالة ما إذا أجبت إجابة خطأ، ثم قمت بالشطب وأجبت إجابة صحيحة تحسب الإجابة صحيحة. - وفي حالة ما إذا أجبت إجابة صحيحة ، ثم قمت بالشطب وأجبت إجابة خطأ تحسب الإجابة خطأ. لاريسب ملحوظة ليسب في حالة الأسئلة الموضوعية (الاختيار من متعدد) إذا تم التظليل على أكثر من رمز أو تم تكرار الإجابة ؛ تعتبر الإجابة خطأ. نبعدونج لاستسلاديسب م ونج لا ت دري ب به ونج نا تساديسب نى ونى ئات دري ب نبع ونج نا بت الريب نمونج لا تساديد نم وذج لارتساريسب ودج نا تساريسه ب نموذج لا تساديسب نبعبونج للمتساديسب

مودج للمتداريسب

24

موذج لا

ونج للسة

ا

لاريسب

4

ų

م ودج الم الديسيا

3

نم

نمو

نموذ

ونج

وذج لا

تسلي

نم

نموذج للتدريب

Write all the chemical equations balanced including the conditions of the reaction: Answer the following questions:

لارب

117.19

نسعسوني للستسلود

شدريسب

نسمود

نسموذج

تسموذج لل

نسمبوذج لا

نسموذج للست

فسعسوذج لملست

وذج نب

وفج للب

نسموذج للستسدديسب

ونع نات ار 2 ب

وذج للستسدديسب

101

- 1- Choose to answer (a) or (b) : Write the scientific expression indicated by the following sentence:
 - (a) The change in concentration of the reactants per unit time.
 - (b) A dynamic system takes place when the rate of forward reaction equals the rate of backward reaction, and the concentration of the reactants and products are not changed.

موذج لل

وذج لا

اكتب جميع المعادلات الكيميائيية متزنة مع ذكر شروط التفاعل. أجب عن الأسئلة الآتية:

نسموذج لل

4654

تسدديه

فتح لمستسود سب

ودج در

لارب

نسعوذج للست

- ١ تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): اكتب المصطلح العلمي الدال على تسموذج لا العبارة:
- (أ) «مقدار التغير في تركيز المواد المتفاعلة فى وحدة الزمن».
- (ب) «نظام دینامیکی بحدث عندما پتساوی معدل التفاعل الطردي مع معدل التفاعل العكسى وتثبت تركيزات المتفاعلات والنواتج».

٥٤ ٦ ٢

وذج دار

وذج لاستسلاديسب

نعوذج لاستسل 2- Choose to answer (a) or (b) : Show by chemical equation the effect of heat on:

- (a) Mixture of sodium acetate with soda lime
- (b) Chlorobenzene with caustic soda.

الربيم . ٢- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): وضح بالمعادلة الكيميائية أثر تسخين، (أ) خليط من أسيتات الصوديوم مع الجير الصودى. (ب) الكلورو بنزين مع الصودا الكاوية.

وذج در

للريب ب

2554

وذج لا

نبعبونج للبتساديسيا

نموذج للتدريب

تسعبونج للستسدديد

وذج لا

نىمىونى ئارتىسەريىسب نعوذج لاستدديسب وفع در 3- Choose to answer (a) or (b) : Explain a practical experiment to show:

مودج للتساديسب

نم

نمو

نمون

نموذج

نسم وذج لما

تسعسونج للسن

شعسون المست

نسمبونج للستس

وذج دارت

وذج للستساديس

(a) The effect of surface area on the rate of the reaction.

مودج للتدريب

23

ويسب

نسمسوذج للا

نسموذج لل

وذجراحة

-درب

ونع للسن

واج الما تساديسب

20

وذج للست

(b) The effect of temperature on the equilibrium. نموذج لا

ونعد

11739

عسونج لملست

نمون

ونجدات

والج للستسلوب

٣- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): اشرح تجربة عملية توضح بها: (أ) أثر مساحة السطح على معدل التفاعل. (۱) الر مسبب (۱)
 (۱) أثر درجة الحرارة على الاتزان.

مودج للتدريب

نبع وذج لا تساديد

نعونج لا

نسموذج للست

وذج لات

وذج للستسلاديس

ساديسب

الرجعي

وذج لل

117

13

4

نبعدوذج للسة 4- The ions which have the electronic configuration [Ar] 3d⁶ are :

اري ب

- ⓐ Mn²⁺ / Co²⁺
- (b) Fe^{3+}/Cr^{3+}

سم وذج لا

- \bigcirc Cr²⁺ / Mn³⁺
- (d) Fe^{2+} / Co^{3+} نعوذج لاستسلاديد

نسعوذج للستسلاديسب

نىمونى للستىدديسب

٤- الأيونات التي لها التركيب الإلكتروني Ar] 3d⁶ [Ar] هى : Mn^{2+} / Co^{2+} (1) Fe^{3+} / Cr^{3+} $\operatorname{Cr}^{2+}/\operatorname{Mn}^{3+}$ Fe^{2+}/Co^{3+} (2) نسمونج للستسلاديسب نسوذج للستساديد

نموذج لل

نسعونج لاستسلاديسب

نبه وذج لا تسلود ب

نموذج للتدريب

نعوذج لاستدديد

ونج للبت

وذج للستسلوب

نعوذج للتساديسب نبه ونج للتساديسي 5- Write the name of the electrolyte in the fuel cell? Write the equation of reaction that takes place at the anode.

وذجل

24571

فستسواني للستسلوبسب

نسبونۍ للستسوري

تسمسون ج للستسلوديسب

مسودج للمتساديسب

4ريـ

لمريب

٥- اكتب اسم الإلكتروليت في خلية الوقود، مع كتابة معادلة التفاعل الحادث عند الأنود. نسونج لا نسمه

نسمونن لل

- 137:39

وذج للستسدديسب

ودج لاستسلاديسب

نسمسونن للستد

نسمسون لم

مودج للتدريب

نىمونى ئارتىددىسىب

نسموذج للست

نسموذج للستسدديد

فسمسوذج للستسلوبسب

وذج للستسلاديسب

فبج للستساديسب

11'

ų

لدديسب

٦- فسر:

وذج لا

6- Explain:

وفتحل

وذج خلت

وذج للستسدديسب

وفق للستسدديسب

وذج المسلوريسي

ونج نابتداد4

نسعوذج للستسلاديسب

202

- ارد

مودج للمتساديسب

نم

-

نمون

نموذج

نسمسوذج لما

يسعدونج للسن

تسعوذج لاست

فسمسوذج للستسد

للربيب

نه

نم

Dilute hydrochloric acid is used to detect the thiosulphate ion and not used to detect the sulphate ion.

ب ب

ų.

نسعدودج لمستند

17.29

وذجد

وذج للسبة

وفق للستسلاديسيب

سلاديسي

يستخدم حمض الهيدروكلوريك المخفف فى الكشف عن أيون الثيوكبريتات ولا يستخدم للكشف عن أيون الكبريتات.

ودج للية

وفنع للستسلاديسي

لارد

لم ويسب

11739

حسونج للست

وذج لمات

نسمسون تستسلا يسب

نعوذج لاتتداديسب

نموذج للتدريب

فيمسونج للستسدديسب

7- The product of the reaction of alcohol and concentrated sulphuric acid depends on the temperature and number of the alcohol molecules. Explain by chemical equations. نسعبوذج للاستسلادير

مسودج لا

ه فرج لل

وفق للست

وفج للمستسوي

شونج نباية الديسية

لماديسيب

نسم

. 47.29

مودج للمتساديسب

نبعدونج لاستسلاديد

لادد

-

لارد

مودج للتدريسب

نم

نمو

نمون

نموذج

نسعبوذج لل

شعدونج للسن

فسعسونج للستس

نسونج لاستسد

لاد

نم

11219

ونج للستساديسب

لأننى للستسلاديسب

وذج لماستسدديسب

وذج للستسدديسب

نسعوذج لاستسلاديسب

نسموذج لاستسلاديد

الروسي

٧- يتوقف ناتج تفاعل الكحول مع حمض الكبريتيك المركز على درجة الحرارة وعدد جزيئات الكحول.

مودج لا

نسموذج الم

ونج للست

وذج لما يتسدديسب

ونجد

مودج للمتساديسب

نموذج لارتساديد

نسموذج للستسدديسب

سلاديم

لاريسب

نسموذج لاستسلاديسب

وذج للستساديسب

13 230

ونجلات

فتح لماستسلاديس

8- Show by chemical equations the effect of heating iron in atmospheric air to red hot iron. Then, addition of concentrated hydrochloric acid to the formed compound.

للروب ب

للستسلاديسيب

٨- وضح بالمعادلات الكيميائية أثر تسخين الحديد في الهواء الجوى لدرجة الاحمرار. ثم إضافة حمض الهيدروكلوريك المركز إلى المركب الناتج.

لارسب

117.29

نسمسوذج لمل

موذج لا

وذج لل

نعونج للستسلاديسب

نبه وذج لا تسلول ب

ų

نموذج للتدريب

مسودج لاستسلاديسب

وذج للست

وذج لملين

نعوذج للتساديسب 9-A compound (A) has molecular formula:

. ساریسب

موذج لل

نبعدونج للستسدديد

CH,COO-

Show with chemical equations:

مودج للتساديسب

نم

نم

نمون

نسوذج

نسم وذج لما

نسموذج للسن

تسعوني للست

فسموذج لاستسد

نسموذج لماستسلادي

نسعدونج للستسلاديس

نىمونى للستساديسب

نسعونج لاستسلاديسب

نه

نم

نعوذج لاستدديسب

نسعونج للستساديسب

نعون للتدديب

نمونج لا تساره ب

نسعوذج للستسلاديسب

: The effect of ammonolysis to First the compound (A). Second: The effect of the alkaline hydrolysis for an ester considered an isomer to the compound (A).

مد بر

يدريسب

411

ونج لل

وفح للست

نعونج للتدريسب

نعونج للتساديسب

نعوذج لاستساديسب

نسموذج للستسلاديسب

نسموذج للستسلاديسب

نىمونى ئاستىلىدىسىب

وذج لارتساد درسب

۹- مركب (A) صيغته الجزيئية :

نموذج لارتساديد

لمردسب

نم

نسموذج

نسمونج لل

مسوذج للستسدديد

وذج للمتساديسب

المستسلاريسب

المتساديسي

تسلاديسب

لاريسب

ų

لمريسب

مودج للتدريب

CH₃COO-

وضح بالمعادلات الكيميائية : أولاً: أثر التحلل النوشادري للمركب (A). اولا: اتر البحس سوسـرب ثانيًا: أثر التحلل القاعدي لإستر يعتبر ٨ أيزومر للمركب (A). نسعبوذج للستسددي

موذج لا

نسموذج لا

12739

وذج لملية

والمج المست

ونج للستساديس

نعوذج للتداديسب

نعوذج للستساديسب

نسعونى للستسلاديسب

نسعونج للستسلاديسب

نعونج للستسلاديسب

نسعونى للستسلاديسب

نسعونى للستسلاديسب

نعوذج لاتتداديسب

.

نم

لاديسب

نموذج للتدريب

نموذج لاستدريسب

10- Choose to answer (a) or (b) : Show by chemical equation:

وذج لا

30-

615

وذج لا

وذج لل

تبه فرج للسبة

نسوذج للست

نموذج لات

- (a) Reduction of iron ore in Midrex furnace.
- (b) Reduction of iron ore in the blast furnace.

وذج لا

وذج لا

١- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):
 وضح بالمعادلة الكيميائية :
 (أ) اختزال خام الحديد فى فرن مدركس.
 (ب) اختزال خام الحديد فى الفرن العالى.

27.29

نسوذج للبة

نسمسوذج لا

وذج لا

لاديس

ونجد

ونج للبت

لمريد

وذجد

وذج لا

17.

11- Using the following table, how to distinguish practically between ethanol and ethanoic acid?
(without writing chemical equations)

نسموذج لاست

ماريس

١١- مستعينًا بالجدول التالي: كيف تميز عملياً بين الإيثانول وحمض الإيثانويك؟ (بدون كتابة المعادلات الكيميائية)

وذج لا

Reagent الكاشف	Ethanol الإيثانول	Ethanoic acid حمض الإيثانويك
ب نموذج ۱	مسوذج نالية	مسوانج المارية
in the second second	الايدى	
	ومن المستسلون	ومن للمتساوليسب
وذج لار		

وذج لا

نسوذج لايت

نسم وذج لا

46

وذج لإ

نموذج للتدريب

ونجد



6571

نسوذج للبة

13- Explain:

وذج لا

نبع ونج لات

للربيب

نم

نمود

نسم وذج لا

موذج لا

نبعدوذج لل

وذج لل

ودجد

وذج لالية

نسعوذج للستسدوي

الخلايا الأولية تكون غالباً في صورة جافة مع معدم الخلايا الأولية تكون غالباً في صورة جافة مع المعاليا الأولية ت وليست سائلة. and not in a liquid form.

م وذج لا

وذج لا

14- If concentrated sulphuric acid is added to a solid salt and orange red fumes are evolved, then the salt is:

نموذج لا

257

وذج لاست

- a NaCl
- (b) NaBr
- C KNO3
- d KI

وذج لاستسدد8

نعونج للستساديسب

18- إذا أضيف حمض الكبريتيك المركز إلى ملح صلب، فتصاعدت أبخرة برتقالية حمراء، فيكون الملح هو :

نسعبوذج للستسلال

NaCl (1)

وذج لا

وذج لا

وذج ل

12:29

١٣ - فسر:

- NaBr 💬
- $KNO_3 \Rightarrow$
 - KI 🕞

نعوذج لاستدديسب

نسم وذج لما

نموذج للتدريب

نعوذج لاستسلاديه

15- Complete the table:

نم

ممود

موذج

ونج لا

ونج لا

نسموذج لاست

وفحد

1173

ونجد

ونجد

نسموذج للبة

ونج لا

165

نسمونج لا

وذج لا

117

5- Complete the table:	٥١- أكمل الجدول:
Type of alloy نوع السبيكة	Elements forming the alloy العناصر المكونة لها
فسمسودني فلستسدد	Gold and copper الذهب والنحاس
المعوذج لاستدار	فج لا مسلول
interstitial البينظلزية	ة لل تسعيد المعمونة لل تسعيد الم
ونج نابتها	للستيان المسواني للستيا

ونجد

ونجد

16- Choose to answer (a) or (b) : Show by chemical equations how to obtain :

- (a) 1,1- Dibromoethane from ethyne
 - (b) Aromatic hydrocarbon from methane

نسمبوذج للسة

وفع لا

١٦- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): وضح بالمعادلات الكيميائية كيف تحصل على: (أ) 1،1- ثنائي برومو إيثان من الإيثاين؟ (ب) هيدروكربون أروماتي من الميثان؟

وذج لا

177

وذجد

وذج لا

9

11219

ونج للب

ونجد

17.

17- The opposite figure, represents a process of purifying copper metal :

465 44

نسموذج لاستساديه

تسلود

شمود

نسموذج

نسم وذج لا

وذج دا

وذج لل

نسمونج لا

وذج لا

177

10

وذج لا

نىمونى ئالىتىددىسىب

First : Which electrode (A) or (B) is represented a pure copper. Write the equation of the reaction that occurs on it.

لمريسي

17 230-

نسعوذج لاستسلاب

Чи⊢

نسم وذج لا

وذج لا

Second: Calculate the increase of pure copper mass deposited when passing amount of electricity of 0.2 Faraday. [Cu = 63.5]

وذج لا

وذجد

النحاس: : 291 او أي من القطبين (A) أو (B) يمثل النحاس النقى؟ مع كتابة (A) (B) نمونۍ د دانيًا: معادلة التفاعل الذي يحدث عنده. احسب الزيادة في كتلة النحاس النقي المترسبة عند إمرار

١٧ - الشكل المقابل يوضح عملية تنقية فلز

لمردسي

كمية كهربية قدرها 0.2 فاراداي. [Cu = 63.5] نسمبوذج ل

وذج لا

112.20

نبع ونج لات

18- What is meant by the solubility product. Calculate (K_{sp}) for silver sulphate solution, Ag_2SO_4 , where its degree of solubility is 2×10^{-3} M.

١٨ - ما المقصود بحاصل الإذابة. ثم احسب (Ksp) لمحلول كبريتات الفضة Ag₂SO₄ علمًا بأن درجة 2 × 10-3 M الإذابة لها

137.39

نعوذج لاستدديسب

ودج در

نموذج للتدريب

نعونج للتدريب ۱۹ - ، تخير الإجابة عن (أ) أو (ب) ، محرد من المحرد ا محرد المحرد ال محرد المحرد المحمح المحرد المحرد المحمح المحمح المح المحمح الم 19- Choose to answer (a) or (b) : اكتب المعادلية الرمزيية الموزونية التي (Write the balanced symbolic equation نسموذج لاستسلاديد that expresses the following: 1-20-

لاريسب

موذج لا

(a)
$$Ka = \frac{[CH_3COO^-][H_3O^+]}{[CH_3COOH]}$$
 (i)
(b) $Kb = \frac{[NH_4^+][OH^-]}{[NH_3]}$ (...)

20- Choose to answer (a) or (b) : **Explain:**

موذج لل

نبعدونج للستسدديد

112

تسلاديسب

نم

تسمون

نموذج

م وذج لا

فسعسونج للسين

نبعدونج لاست

ونجد

وفتحل

24574

لمريسب

وذج لل

نعوذج لاتدديسب

(a) Iron (III) oxide could be obtained وذج لل when iron (II) oxalate is heated.

117:39

ونجل

(b) Reaction of iron with diluted mineral acids forming its divalent salts only.

. بر ب

ونجل

117:19

وفج لل

٢٠- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): فسر : (أ) قد يتكون أكسيد الحديد (III) عند تسخين أوكسالات الحديد (II). (ب) عند تفاعل الحديد مع الأحماض المخففة تنتج أملاحها الثنائية فقط.

وذج دارت

وذجد

٠

لدديسب

ودج در

وذج لا

11

نسوذج لارت

سودج در

نسوذج لاستساديه

لمرجعين

نسموذج للست

نسوذج للبت

وذج لا

ونجدارت

יקנו

11

للروسي

46511

وذج لا

نموذج للتدريب

ونجلية

نبع وذج للبتساديسب نعونج للتساديسي ٢١ - تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): 21- Choose to answer (a) or (b) : كيف تميز عملياً بين: (بدون معادلات How to differentiate practically between: كىميائية) (without chemical equations).

سدرد

وذج للتستدديسب

ودج لاستسلاديسب

مودج للستسدريسب

- (a) Barium phosphate and barium sulphate.
- (b) Sodium sulphite and sodium chloride using silver nitrate solution.

نسمسون لما

وفتحليت

فسمبوذج واستساديه

لمروسب

لاروسب

117.29

ونجد

11739

تسمسونى للستسلوبسب

سارد المسبب

مودج للتساديسب

4

نمون

نسموذج

نسم وذج لما

تسمسونج للسن

فسع وفع للست

نسعدوذج لمستسد

تسعبوني للستسلوي

وذجدر

وذج للستسلاديس

ونج لمستسدديسب

نم

وذج لل تسلوريسب

وفق للستسلويد

نىمبونى للستىددي.

نسعوذج للستسلوليسب

كيميانيه) (أ) فوسفات الباريوم وكبريتات الباريوم؟ (ب) كبريتيت الصوديوم وكلوريد الصوديوم نعوذج للبت باستخدام محلول نيترات الفضة؟ 7:39

نسمسوذج لل

نسمسوذج فل

11739

فسعونج لاستسلاديسب

. (السب

مودج للمتساديسيا

نبه وذج لا تساديد

لارد

سدريه

-لدر ا

نسعون لل

وذج لل

ونج للست

نتالة

ų

الاستىلى ال

وذج للات

ارد. ارد

فسعونج لاستسلاديسب 22- Show by chemical equation, how to obtain salicylic acid from aspirin.

٢٢ - وضح بالمعادلة الكيميائية كيف تحصل على حمض السلسليك من الأسبرين؟

وذجرا

لمرديسي

ونج لا

وذج للبت

موذج للست

نعوذج لاستدديسب

نعوذج لاتتداديسب

نموذج للتدريب

وذج لليت

1 23

نسوذج للتسدديس

23- Choose the correct answer : ZnCl₂ compound is :

12.76

نسموذج لاستسلاديد

لاريسب

نم

شمسود

نسوذج

م وذج لا

٥٤٦ ٢٠٠٠

وذج لا

وذج لباريد

ودج للستساديسب

ذج للقديريب

نسموذج للستسلاديسب

(a) Paramagnetic and coloured.

لاروسي

- (b) Paramagnetic and colourless.
 - C Diamagnetic and coloured.
 - (d) Diamagnetic and colourless.

٢٣- تخير الإجابة الصحيحة : المركب ZnCl₂.

12.7

نسموذج للستساديد

نموذج

12.70

17:20

137

- فمستلفج د (أ) بارا مغناطيسي وملون
- (ب) بارا مغناطیسی وغیر ملون

7 2 3 0 0

ونجد

وذج لا

نبعدونج لاستسلاديد

تساريس

- ب و ملون
- دیا مغناطیسی وغیر ملون

24- In the equilibrium system: $2SO_{2_{(g)}} + O_{2_{(g)}} \Rightarrow 2SO_{3_{(g)}}, \Delta H = (-)$ What is the effect of the following on the sulphure trioxide concentration: **First** : Withdrawing (removing) the oxygen from the reaction medium. وذجد Second: Increasing pressure.

وذج لا

وذجل

فج للي:

نسموذج للستسلاديد

نموذج للتدريب

لار سب

404

11739

نعوذج للستسلاديد ٢٤ - في النظام المتزن التالي : $2\mathrm{SO}_{2_{(g)}} + \mathrm{O}_{2_{(g)}} \rightleftharpoons 2\mathrm{SO}_{3_{(g)}},$ $\Delta H = (-)$ ما تأثير التغيرات التالية على تركيز ثالث أكسيد الكبريت: أولا: سحب الأكسجين من حيز التفاعل؟ ثانيًا؛ زيادة الضغط؟ 🕑

11739

وذج در

وفج للية

12730

نسعوذج للستسلاديسب نبه وذج للت الديسي 25- You have a piece of plastics, how can you prove experimentally that carbon and hydrogen elements exist in its structure. Illustrate by chemical نىمىونى ئالىن نىمىونى ئالىتىلىرىيىپ

مودج فاستسدريسب

فسموفق للستسدديسب

نسمبوذج فاستسلاديسي

نسموني المستسلال

شمسرونی طلب است الایسب المستوانی الستسلال

نسعدوني فاستسدديسب

بتساديسب فسمسؤنج لماستسلاد يسب

ملاديسب فسيروزج والم

نبه ونن المتداديس

نبه وفق الما تسلاد ا

لاريب المعوذج لارتساريب

م ودج نا ت ارد ب

بلايسب

فسيسوفج لما المستلاليسسيا

المستحلنة للاستسلاديسب

شىمىدونى ئالىت بىرىسىب نىرىسىب

فسيروفئ للستسلاديس

نسمسونج للاستسلايسب

نسموذج المستسدور

نسميواذج لالسيسيور

فبموذج لارتسادديسب

3

نم

نمو

نموذ

نموذج

نسموذج لارت

تسميونن للستسب

المسمولاج للستسلال

نسمونن للستساديس

فسميوذج فاستسلاد يسب

نم

نم

شعبوذج لاستسلاديسب

نعوذج لايتدرياب

نسموذج لاستسدديسب ٢٥ - لديك قطعة من البلاستيك كيف تثبت عمليًا أن عنصري الكربون والهيدروجين يدخلان في تركيب البلاستيك. يـدحــرى ــى مع التوضيح بالمعادلات الكيميائية.

شمسونى للستسلاديسي

نسبسوني للستسلايسب

نسموذج للستسلاديسسب

المتساديسي

ų

بمودج للمتساديسب

بسب

ų

ų

نموذج للتدريب

نعوذج للتدريب

26- Calculate the time required to precipitate 2.7 g of aluminum metal, Al²⁷, by electrolysis of molten bauxite using a current strength 15 amperes.

حسوذج لمل

13.

117:34

لاديسب

1227

نسوذج لاستساديد

وذج لا

نسموذج لاستسلاديد

شدريسب

نسمود

نموذج

4654

نسموذج لل

تسمونج للست

۲۶- احسب الزمن اللازم لترسيب 2.7 جرام من فلز الألومنيوم Al²⁷ عند التحليل نموذج الكهربى لمصهور البوكسيت باستخدام تبار شدته 15 أمبير.

ونجل

سدرد

7

117:34

لمريسب

وذج لا

نسوذج لاستدريد

لمردسي

نسموذج لل

نسموذج للستسلوي

4ري-

وذج لا

وذجد 27- Two organic compounds have the general formula (C_nH_{2n}), one of them saturated (A) and the other unsaturated (B) Show by chemical equations how to obtain: **First** : The saturated compound (A)

from benzene. Second: Dihydric alcohol from the unsaturated compound (B).

1173

وذج لل

نعوذج لاتدديسب

مدريس

للريسب

مركبان عضويان لهما الصيغة العامية مركبان عضويان لهما الصيغة العامية (C_nH_{2n}) أحدهما مشبع (A) والأخر غير مشبع(B). وضح بالمعادلات الكيميائية : كيف تحصل على: أولا: المركب المشبع (A) من البنزين؟ ثانيًا: كحول ثنائى الهيدروكسيل من المركب غير المشبع (B)؟

موذج لا

لارب

ونج لا

نعون للتدديب

وفني وا

15

نموذج للتدريب

ونجد

نبع وذج للستسلاديسب نعونج لاستداديسي 28- Choose to answer (a) or (b) : Write the expressed statement:

117:39

تسمسونج للستستدديسسب

ودج للستسلويسب

مودج للمتساديسب

لاريسب

نم

نمو

نمون

نموذج

نسم وذج لما

تسمسونج للسن

نسبوذج لالبت

نمونع لابتد

ودج در

وذج فاستسلاديسب

نم

وذج للستسلاديسب

ودج لاستساديسب

نسعسوذج فلسسسوديسب

فلم ونج لارتسارها ب

نسعوذج للستسلاديسب

(a) Hydroxyl derivatives of aromatic hydrocarbons.

مسودج للستساديسب

(b) Compound contains two hydoxyl groups connected with benzene ring.

نسمبوذج لما

٢٨ - تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): اكتب ما تدل عليه العبارة التالية : (أ) «مشتقات هيدروكسيلية للهيدروكريونات فسموافح والأروماتية. (ب) «مركب تتصل فيه مجموعتا هيدروكسيل نسوذج للبت محلقة بنزين». شمبوذج

فسلمسوذج لل

وذج للستسلابسسب

بودج لماستسلاديسسب

نسمسوذج فلا

مودج للمتساديسي

نسوذج للستسلوي

در

لارمسيا

سدريه

نسمبوذج لملسة

وذج لل

وذج للمستسوديسب

وذج للستسدديسيب

فبح لمستسدديد

11

ų

29- Calculate the ionization degree of ammonia in solution, giving that its concentration 0.2 M, and its equilibrium constant is 1.65 x 10⁻⁵.

نسونج لاستسادد

137.29

والمج المستسدديسيب

ونجد

۲۹ - احسب درجة تأين النشادر في محلول تركيزه M. 0.2، علمًا بأن ثابت تأينه 1.65×10-5 2457

وفق للب

ه ذجر لا

وذج لليت

. 117.29

نسمسونن للستسلويسب

نعوذج لاتتداديسب

وانح للستسلاديسيب

لاد

تسعونج للستسل

نموذج للتدريب

11739

فسعسونج للستسلوب

نعوذج لاست

ونجد

نم

ممود

مودج

ونج لا

ونج لا

نسونج للست

وذج لا

للرب

117.29

1373

وذج للست

27.39

نسعوذج لل

وذج لل

117.

30- Complete the table :	فبمواذج للبت با	٣٠- أكمل الجدول :
Chemical Name الأسم الكيميائي	Structural formula المسيغة البنائية	
	Br	0
المسودج للست	CH ₃ -CH ₂ -C-C≡CH	
	CH ₂ -CH ₂ -CH	
, 5 Dibromo benzoic		
acid		
۳ ، ^۵ ثنائی برومو حمض البنزویک		
البنزويك		
	* 11 2 19	W

ونجل

نسموذج للسة

31- On adding concentrated nitric acid 1373 to iron, a thin layer is formed on it which prevents the metal from further reaction. Write the name of the chemical material that can be used to remove this layer.

نبع وذج لالت

٣١- لديك قطعة من الحديد أضيف إليها حمض نيتريك مركز فتكونت طبقة رقيقة عليها أدت إلى إيقاف التفاعل. اكتب اسم المركب الكيميائي الذي يمكن إضافته لإزالة هذه الطبقة.

وذج لا

درير

7.29

وذج لا

17

نسعوذج للست

نسعونج للسة

نموذج للتدريب

وذج لا

17.29

وذج لا

نعوذج للتسوديسب 32- Explain:

مودج للتساديسب

نم

نمر

نمون

نسموذج

نسم وذج لما

وذج للم

نسونن للست

نموذج لاتها

نسمونج للستسادي

للريسب

نم

للريسب

It is not possible to distinguish between potassium chloride and ammonium carbonate solutions using the chemical indicators. نموذج وذج لل

ودج لا

حسونج لملست

نمونج

نسعونج للستسدديد

ونج للستسديد

نسموذج للستساديد

نسموذج للستسلاديسب

نبعدونج للستسلاديسب

مودج للتساريسيا

نبعدونج للستسلوليسب

لا يمكن التمييز بين محلول كلوريد البوتاسيوم ومحلول كربونات الأمونيوم البور واستخدام الأدلة الكيميائية.

نسمسون الم

117:30

ودج للست

وذج لما يتسلونيسب

لارسب

موذج لا

۳۲- فسر :

نسوذج للبت

وذج للمتسلوب

وذج للستسلويسب

لاروسي

لاريسب

وذج للست

ų

المستدريسية

نسوذج للست

نىمىونى ئارتىددىسىب

33- The solution which its concentration is 0.1 M, and has the highest concentration of the hydronium ion is:

وذج للستسلاديسب

(a) CH₃COOH b KNO3

C NaOH

d) HCl

نبعدونج لاست

نعوذج للستسلاديسب

نعوذج المتداري ا

نسعوذج للستسلوليسب

٣٣- المحلول الذي تركيزه 0.1 M ويحتوي على أعلى تركيز من أيونات الهيدرنيوم هو محلول :

نم

7:20-

نبع وذج للبتدريسي

لمردسي

لمريسب

- СН₃СООН ()
 - KNO_3
 - NaOH (=>
 - HCl ()

نعوذج لاستدديسب

نعوذج لاتتداديسب

نسم وذج لل

نسم وذج لا

نموذج للتدريب

نسموذج للستسدريس

34- Choose to answer (a) or (b) : Explain by chemical equations how to obtain:

تسلوب

موذج لل

نبه ونع للتسلوب

ودج نات اريب

نم

نمون

نموذج

نسم وذج لما

م وذج لا

نسعونج للست

245

ودج لاستسدديد

عسدريه

وذج للستسعوديسب

<u>17</u> 29

نعوذج لاتدديسب

نسمونج لاستسدديد

- (a) Sodium benzoate from toluene.
- (b) Benzamide from benzoic acid.

11739

مسوذج لل

نعبوني لا

م وذج لا

٣٤- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): 139-00 وضح بالمعادلات الكيميائية كيف تحصل على: (أ) بنزوات الصوديوم من الطولوين؟

مسوذج لما

יני גו

وذج دا

تسموذج لا

لريسب

11 29

نسموذج لاستسدديد

لمريسي

نسمسوذج للإ

نسعبونج لملسة

وذج لا

وذج لا

11

نعوذج للبتيد 35- Dissolving 4 g impure NaOH in water and complete the volume to 200 ml. If 10 ml of this solution neutralizes with 15 ml of 0.2 M hydrochloric acid. Calculate the percentage of the NaOH in the sample. [Na = 23, O = 16 and H = 1]

مل والسب

ارد

NaOH من عينة غير نقية من **6 من عينة غير نقية من** 200 ml فإذا تعادل 10 ml من هذا المحلول مع 15 ml من محلول حمض الهيدروكلوريك تركيزه 0.2 M احسب نسبة NaOH في العينة. علماً بأن: Na = 23, O = 16, H = 1

255 24

لمريسب

وذج لا

نعونج لاتداديسب

19

نموذج للتدريب

ونج لل

وفجل

وذجل

175

نسوذج لاستسلاديسب نسمونج لاستساديد 36- The electrodes of a galvanic cell are copper and standard hydrogen, and its potential is (0.34) V:

مودج للمتساديسب

نسمسوذج لماستسلاد يسسيا

نسمبوذج للاستسلاديسب

نب ونج نا تساريسب

نب ونج نا تساريس ب

نبه وذج لا تسادد ب

نه وذج لا تسلو ب

نبه ونن المتداديد ب

مودج نابة الريب

لايسب

نسمسوذج فباستسلال يسسبها

فسيروفن للستسلاديسيب

نسمسونيج فالمستسلاد يسسب

المسمودج للمشاديسي

به وذج الما تا الروب

نموذج للتسلوريب

فسيسوني للستسلاب سيوني للس

3

نم

نمو

نسموذ

نموذج

نسموذج لارت

فسيسواذج للستسبا

نم ونج الم الدر

3

نه

نم

نبه وذج لا تسادر بسب

نب ونج نا تسلوب

نه ونج نا تسلو ب

نموذج الم تسلو<mark>20</mark> ب

نموذج لارتسار الم

نبعدونج لارتساديد ٣٦- خلية جلفانية قطباها من النحاس والهيدروجين القياسي جهدها V(0.34) : أولاً: اكتب الرمز الاصطلاحي لهذه الخلية.

شمسونى المستسلى بسبب نىمسونى المستسلى ب

وانع المستسلاليسب

نسموذج للستسلاديسيب

المتساديسي

لاريب ب

لاريسب

بب

ų

بمودج للمتساديسب

بسب

سب

Ч

First : Write the symbolic diagram of the cell. نموذج لايتدريسب Second: Calculate the reduction potential of copper. نىمىيونى ئىلىتىيىنى نىمىيونى ئىلىت دىسىب

ب نموذج نا - تسلید ا نموذج للتدريب

نبعدوذج للمتسادديسب

- 37- Choose to answer (a) or (b) : Write the scientific expression indicated by the following sentence:
 - (a) The process of collecting large number of small particles to form a molecule with very large molecular mass.

للريسب

112.70

نعوذج لاحتداديد

لروسي

(b) A group of organic compounds that has the same general molecular formula, chemical properties and graduated in physical properties. وفج لا تسلود

117.29

وذج لا

٣٧- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): اكتب اسم المصطلح العلمي الذي تدل عليه العبارة:

نسموذج لاستساديد

للالبسب

لمردسي

لاديسب

۲۸ فسر:

نسونج لا

نسموذج لل

وذجد

حید (أ) ،عملية يتم فيها تجمع عدد كبير من جزيئات مركبات بسيطة لتكوين جزىء ذى كتلة جزيئية كبيرة».

لمريسب

(ب) «مجموعة من المركبات العضوية يجمعها قانون جزيئي عام وتشترك في الخواص الكيميائية وتتدرج في الخواص الفيزيائية».

117.3

38- Explain:

وذج لا

فج للية

وذج لا

نسوذج للستساديسب

ونج للستساديسب

ارد

للريسب

وذج للتدريسب

نموذج

م وذج نا

وذج دا

نسعدوني للست

نسموذج للستسلوي

Heating a solution of magnesium bicarbonate forms a precipitate, while heating a solution of ammonium bicarbonate does not form a precipitate.

ونجدار

يتكون راسب عند تسخين بيكربونات الماغنسيوم، ولا يتكون راسب عند تسخين بيكربونات الأمونيوم.

وذج در

11720

وذج للستسدديسب

26.76

نعونج لاستساديسب

وذج للت

نموذج للتدريب

نعوذج لاستدديد

وذج ل

نعوذج للتشاديسب 39- Explain:

وفنح للستسدديد

نسمسون ج نبا المستسبين

نسمسونج للستسلويسب

نسمسونيج فلستسدد وسسب

تسمسونيج للاستسلاديسسب

مودج للتساديسب

نم

نمو

نموذ

نموذج

نسم وذج لما

نسعسون المسب

تسعونج للست

نبعدوذج لاستسد

نسمسون خلستسدديسب

حسونج لمارتسدد وسسب

وافتح فالستسلاديسب

نه

-

نسمسيونيج والسسيدد ويسسب

فسعونج للستساديسب

نعونج لاتدار22 ب

نسموذج لا ۳۹- فسر: The law of mass action is applied to the ينطبق قانون فعل الكتلة على محلول هيدروكسيد الأمونيوم ولا ينطبق على محلول سیدر . هیدروکسید الصودیوم. ammonium hydroxide and is not applied to sodium hydroxide. نسمسونن للستسدديد نسمسونن فلستسديد

تسعسوني لماستسلاديسسب

نسعسودج لاستسل ديسب

نسموني فلستسدديسب

شمسوذج للستسلاديسب

مودج للتدريب

نعوذج لات الدريسي

نسوذج لاستساديسي 40- Show by chemical equations: How can you increase the percentage of وذج لاستسدريس iron in siderite ore. وفحطية

نسوذج نبالية

نسمسونۍ نياستسدديسي

فسمسواني للستسلاديسسب

شمسوذج لملب تسعد ديسب

وذج لمستسلاديسب

نبعدونج للستسلوديسب فتح لمستسدديسب ٤٠- وضح بالمعادلات الكيميائية كيف يمكنك رفع نسبة الحديد في خام السيدريت. وذج دار المستسلاد المستيا

نسمسون خل

فسعوذج للستسلاديسب

يؤفني للستسلاد بسب

وذج لماستسدديسي

نسمسون تساديسب

نبه وذج للمتساديسب

نبع وذج للتسلوب

مودج للمتساديسب

نعوذج لاتداديسب

نسموذج للمتسلويسب

فسعوذج للستسلوبسب

مسوذج لاستسدريسيب

وذج للستستوديسيب

111

شدرد

درد

4

4

ų

نموذج للتدريب

نىمونى ئارتىسەريىسب

نبعوذج لاستساديد نبعبوذج لاستسلاديس نبعوذج للستسلويسي فسمس ٤١- تخير الإجابة الصحيحة : The most active organic compounds is: 41- Choose the correct answer: أكثر المركبات العضوية نشاطاً هو : فعمرونج د (أ) البروبان الحلقي. موذج لل (a) Cyclopropane.

للريسب

موذج لل

b Cyclobutane.

112.00

شدريسب

نم

A

نمون

نموذج

نسم وذج لما

وذج دار

فسموذج للستسد

وفنج للست

وذج لارتساديس

وذج للستسدديسب

ونج للستسدريسب

نم

تسعسونج للستسلاديسب

نسموذج للستسلاديسب

نسعونج للستسلاديسب

ونج للمتسدديسب

نسعوذج للستسلوليسب

- C Cyclopentane.
- d Cyclohexane.

(ب) البيوتان الحلقى.

لريسب

نبه ونج لا

117:20

ونجلية

مدج ل

ودج در

وذج در

سوانی للستسلویہ

شدريب

لاريسب

نبع وذج لا

46514

نعوذج لاتتداديسب

نسعونى للستسلاديسب

وذج للمتسلوب

لمردسي

موذج لا

ج البنتان الحلقي.

نسوذج لاست

وذج للست

وذج للست

ونعد

544

11

ų

- ف روند. (ف) الهكسان الحلقى. في وفق المستسلول و
- **42- Show by chemical equations :** How to obtain method ٤٢ - وضح بالمعادلات الكيميائية : كيف تحصل على كلوريد الميثيلين من الميثان؟ How to obtain methylene chloride from methane. نسميوذج للست

وذج للست

لمرجب

• • • • •

2572

ودج دار

وذج للست

وذج لماستنساديس

نعوذج للتدديسب

نسعونى للستسلاديسب

نموذج للتدريب

نسوذج لارتساديد

43- Choose to answer (a) or (b) : Show by chemical equations how to obtain:

للريسب

موذج لل

نىمبونج ئالىتىلىدىيە

لارمسي

مودج للمتساديسب

نم

نمود

نموذج

نموذج لا

ونجد

نبعدوذج للست

لاريسب

نم

ونجلية

وذج لماستسدديسب

24

وفنج المستر

ونجد

نسعوذج لاستسدديسب

نبع وذج لا بتساديد

لربيب

(a) Acetone from 2-bromopropane,

465 22

13239

نسوذج فلسنه

(b) Nitrobenzene from carbolic acid.

٤٣ - تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): وضح بالمعادلات الكيميائية كيف تحصل على: (أ) الأسيتون من 2- برومو بروبان. ؟

لمريسب

نسموذج ذ

وذج در

ودج در

وذج نباست

موذج لا

نسموذج للستسلاديد

-دریسب

نسم وذج لا

ونجد

وذج لا

117

وذج للستسدريد

44- A 5.88 g, of a sample of hydrated calcium chloride CaCl₂. X H₂O, was strongly heated until a constant mass of 4.44 g. Calculate the number of moles of water of crystallization. [Ca = 40, O = 16, H = 1, Cl = 35.5]

٤٤- عينة من كلوريد الكالسيوم المتبلر CaCl₂. X H₂O كتلتها 5.88 يسخنت بشدة حتى ثنتت كتلتها عند 4.44 g احسب عدد مولات ماء التبلر. (Ca = 40, Cl = 35.5,H = 1, O = 16)

وذجل

مرودج لاسة

وذج خليت

نبع ونج لا تسلود ب

للروب ب

نموذج للتدريب

وذج خاست

117:39

وذج لا

لأيسب

ساري

45- Complete the table:

نبع وذج للبة

م وذج لا

3

سوذج در

نسموذج لل

Type of comparison وجه المقارنة	Material of the cathode	٥٤- اكمل الجدول : Total reaction التفاعل الكلى
		المستعدين
	الساليسي	المستريسيا
Mercury Cell خلية الزئبق	نساديسيا .	استساديسيا ،
	ب محرفي در	ب مسونی دارد
الإلب ا	ماريسيني المهموذير ال	ستاريسيب
الريب ا		معموذج فلستسب
Lead	ب معودة لل	المسمسودي للاستنسار
accumulator	السبب المسلمة والمراد	اليسب المسموديون
المركم الرصاصي		المستوقع المستساديد
بب نموذج		
المعوني ل		
نبم وذج لارة	نع وذج لا .:	نسعونج للبة
	نموذج لا تسلاد الم موذج لا ت	معموذج لا تسادريسب معموذج لا تسادريسب
مرونج ناب تسلير ونج ناب تر	موذج للمتطوريب الم	مسودج للمتساديسب ف
	الريب ب	موذج المتساديسية الم موذج المتساديسية الم
ونج نار تسدريد	ونج نا تساريب نم	
	······································	

موذج لا

نسوذج للبة