تعليمات مهمة

مونج للتدريب

نموذج للتساديب

- عدد أسئلة كراسة الامتحان (٥٥) سؤالاً.
- عدد صفحات كر اسة الامتحان (٢٨) صفحة.
- نموذج للتدريد - تأكد من ترقيم الأسئلة، ومن عدد صفحات كراسة الامتحان، فهي مسئوليتك. وذج للتسدريسي
 - زمن الاختبار (ثلاث ساعات).

موذج للتسدريسب

نموذج للتسدريب

نموذ

نموذج

وذج لا

المتدري

لمتدرد

بالمراب

اريب

- الدرجة الكلية للاختبار (١٠) درجة.

عزيزي الطالب .. اقرأ هذه التعليمات بعناية :

- نموذج د اقرأ التعليمات جيدًا سواء في مقدمة كراسة الامتحان أو مقدمة الأسئلة، وفي ضوئها أجب عن الأسئلة.
 - اقرأ السؤال بعناية، وفكر فيه جيدا قبل البدء في إجابته.
 - إن الأسئلة مترجمة للإيضاح ، والمطلوب الإجابة بلغة واحدة فقط عن كل سؤال.
 - استخدم القلم الجاف الأزرق للإجابة ، والقلم الرصاص في الرسومات، وعدم استخدام مزيل الكتابة .
- عند إجابتك للأسئلة المقالية، أجب في المساحة المخصصة للإجابة وفي حالة الحاجة لمساحة أخرى يمكن استكمال الإجابة في صفحات المسودة مع الإشارة إليها ، وإن إجابتك بأكثر من إجابة سوف يتم تقدير ها .

نعودج للصوريسي

- عند إجابتك عن الأسئلة المقالية الاختيارية أجب عن (A) أو (B) فقط.
 - عند إجابتك عن أسئلة الاختيار من متعدد إن وجدت:

ظل الدائرة ذات الرمز الدال على الإجابة الصحيحة تظليلاً كاملاً لكل سؤال.

مثال: الإجابة الصحيحة (C) مثلا

موذج للتد

نموذج للتدريب

W	17739
	(a)
	(b)

م وذج لا تدريب

نموذ

نموذج

وذج لا

وذج للي

وذج للـ تـ

اخت للستيد

ودل المساديد

ساريب

تموذج للتلاريد

نموذج للتسلاليب

الإجابة الصحيحة:

نموذج للتلاريب

- 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.
- في حالة الأسئلة الموضوعية (الاختيار من متعدد) إذا تم التظليل على أكثر من رمز أو تم تكرار الإجابة ؛ تعتبر الإجابة خطأ. معودج للتدريب

All chemical equations you give should اكتب جميع المعادلات الكيميائية be balanced including the conditions of the reaction.

Answer the following questions:

متزنة مع ذكر شروط التفاعل. أجب عن الأسئلة الآتية:

نم ونع لا

1- Choose to answer (a) or (b).

نعوذج للت

Write down the scientific concept that is expressed by the statement:

- (a) The process in which the fine particles of the iron ore are collected in larger size to be similar and homogeneous.
- (b) Coating iron with a zinc layer to protect it from rusting.
- ١- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة:
- (أ) عملية تجميع حبيبات خام الحديد الناعم في أحجام أكبر متماثلة ومتجانسة.
- (ب) تغطية الحديد بطبقة من الخارصين لحمايته من الصدأ.

2- Choose to answer (a) or (b). Mention the importance of:

وذج للتساري

- (a) Chemical analysis in the agricultural field.
- (b) Indicators in the process of titration.

- ٧- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): اذكر أهمية:
- (أ) التحليل الكيميائي في مجال الزراعة.
 - (ب) الأدلة في عملية المعايرة.

نعوذج للتساديب

3- Choose to answer (a) or (b).

Write down the total chemical equation for:

(a) Formation of iron rust.

نموذج للتدرد

(b) Charging reaction of the lead acid battery.

نعوذج للتدري

٣- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):
 اكتب المعادلة الكيميائية الكلية:

(أ) لتكوين صدأ الحديد .

نعموذج للتسدود

(ب) لتفاعل الشحن في خلية الرصاص الحامضية.

4- Choose the correct answer:

The amount of electricity required to precipitate ½ mole of silver from the solution of one of its salts is:

حسونج للبت

(a) 96500 Coulomb.

نسموذج للا

- (b) 48250 Coulomb.
- (c) 96500 Faraday.
- d 48250 Faraday.

5- Give reason for:

Chromium resists corrosion in spite of its chemical reactivity.

وذج المستعدة عنا الإجابة الصحيحة :

كمية الكهربية اللازمة لترسيب لمول مول من الفضة من محلول أحد أملاحها هي:

- اً ۹۲۵۰۰ کولوم.
 - به ۱۸۲۵۰ کولوم.
 - ج ۹۲۵۰۰ فاراداي.
 - (ک ۱۹۲۸ فاراداي.

٥- علل لما يأتي:

نعوذج للتعدديسب

الكروم مقاوم للتآكل رغم نشاطه الكيميائي.

نموذج للتساديسب نموذج للتعاريب 6- On adding diluted hydrochloric acid to one عند إضافة حمض الهيدروكلوريك of sodium salts, a gas evolves that has a very irritating smell, accompanied by the appearance of a yellow ppt. suspended in the solution.

مودج المتدريب

نم

نمو

نموذ

نعوذج لليذ

تموذج للتعاري

Write down the chemical formula of the موذج در المساودة داريسب salt and the equation of the reaction. of الماد. تعموذج المستسدريسيي تعموذج المستسدريسيي

نمون درسیب

معوذي للستا

نمون التابيات

نه وذج لات دريب

نموذج للتدريب

نموذج للتيدريي

نم

نموذج للتساريس المخفف إلى ملح من أملاح الصوديوم يتصاعد غاز له رائحة نفاذة ويظهر راسب أصفر معلق.

مودج للتسدريب

اكتب الصيغة الكيميائية للملح مع كتابة معادلة التفاعل. نموذج للستدريسب

نىمونى دارىسىب

المستدريسب

وذج لات الربياب المام ال

ب المالية

بالمالية المالية المال

المراجب المحادث المحاد

الريب نموذه لايدب

ب نمون لات الرب

ب نموذج للتسدريسب

ب الماريب

نه ونع للت الربيا

نموذج للتعاريب

مودج للتسدريب معسودج للتسدريسب معودج للتعدريب نموذج للتدريد نموذج للتدرد نعوذج للتسدرد 7- Show by a practical experiment the effect of وضح بتجربة عملية تأثير درجة تركيز نم the concentration of reactants on a reaction المواد المتفاعلة على تفاعل متزن، مع at equilibrium. Write down the equation of نمو نموذج كتابة معادلة التفاعل. نمونج الميت the reaction. نعوذج للبتدريسب شعسونج للست معوذج للبت البيب نموذ نعوذج تستسدريسب ند ون العندريد ب نموذج المعرودة ليا يتعاديسيا نعوذج للستسريسي نمونج ليابية نموذج لا 725 11 7.39 نسودج للت الريسب موذج للتسديسب نموذج لا خد من المناسبة المناس وذج نيت دريب نعمونج لليت تموذج للستسا في للستساديسيا المحودة تلتساريا ن مونى لايتساديسيا المستدريسب تعون للتعاديد نموذج المستدريب نموذج للتساديب بالمسادي نه وذج للبيد المدين نمون للتدريب نه ون لا تا دن ه نه وذج التاريب نه ونع للت الريب نه ون لات الريب ساريسب تعدوني المراجب تموذج للتساديب دريب نموذج للتعديب نموذج للتدريب با نه وذج للتلايب نه وذج للتلايب نموذج للتطريب نموذج للتدريب نموذج للمساديب نعوذج للتباريب ب نم نموذج للتحريب

نموذج لابتدريد نموذج للتدري 8- The products of the reaction between ethyl م- تتوقف نواتج تفاعل المحول الإيثيلي alcohol and concentrated sulphuric acid depends on the temperature of the reaction. Show this by chemical equations.

ودج لاستساريسب

مودج للتدريب

نمونج

نعوذج للية

تعون دليت

وذج للتسدريسب

نموذج لاتدريب

مع حمض الكبريتيك المركز على درجة حرارة التفاعل. وضح ذلك بالمعادلات الكيميائية.

نعوذة للتساديسي

وذج للتساديسب

في للستدريسب

تموذج للستسادي 9- Show by chemical equations how to obtain وضع بالمعادلات الكيميائية كيف تحصل acetamide from acetic acid acetamide from acetic acid.

سمسوذج للستساديسب

مودج دلست

على الأسيتاميد من حمض الأستيك.

نموذج للتدريب

نمون الم

تعون المات

المعوذج الما

- تموذج للتدرد نموذج للتدرد 10- Choose to answer (a) or (b). Write down the scientific concept that is expressed by the statement:
- (a) The minimum amount of kinetic energy possessed by the molecule to react on collision.
- (b) A dynamic system that takes place in reversible reactions when the rate of the forward reaction equals the rate of the backward reaction.
- ١٠- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة:
- (أ) الحد الأدنى من الطاقة التي يجب أن يمتلكها الجزيء لكي يتفاعل عند التصادم.
- (ب) نظام ديناميكي يحدث في التفاعلات (ب) نظام ديدسيني . الانعكاسية عندما يتساوى معدل التفاعل الطردي مع معدل التفاعل

11- Choose the correct answer:

Which of the following substances can be أي المواد التالية يمكن استخدامها used to reduce the effect of the irritating smell of hydrogen chloride gas?

- SO_2
- (b) NH₃
- \bigcirc CO_2
- d H₂S

١١- تخير الإجابة الصحيحة

لتقليل أثر الرائحة النفاذة لغاز كلوريد الهيدروجين؟

- SO_2
- NH₃
 - $CO_2 \quad \stackrel{\frown}{\hookrightarrow} \quad$

نموذج للتساديب

نموذج الما

نعوذج للتعادر 12- Give reason for:

نسوذج للت الريسب

مودج للتدريب

نموذ

نموذج

تسموذج للا

فسموذج لاست

نعرون للستيد

تعوذج للستسدري

وذج نا تسدريسب

وذج للتساديسب

نموذج للتساريب

نموذج للتدريب

Phenolphthalein indicator is not used to لا يستخدم دليل الفينولفثالين في التمييز distinguish between acidic and neutral solutions.

مودج للتسدريب

نعوذج للتدريب

نموذج للتسدريس ١٢- علل:

نعون الت

ونجدات

بين المحاليل الحامضية والمتعادلة.

مودج المتدريب

13- Mention one function of the salt bridge in اكتب وظيفة واحدة للقنطرة الملحية the galvanic cell.

موذج للت

تعوذج للبت

مودج للب في الخلية الجلفانية.

14- Write down the relation that expresses the equilibrium constant (K_c) for the reaction between sodium chloride solution and silver nitrate solution.

وذج للتسدريسب

١٤- اكتب العلاقة التي تعبر عن ثابت الاتزان $(K_{_{\mathbf{C}}})$ لتفاعل محلول كلوريد الصوديوم مع محلول نترات الفضة.

نمون للتساريب

نموذج للتساديب

تسوذج للتسدريس

45.7

ودج لات

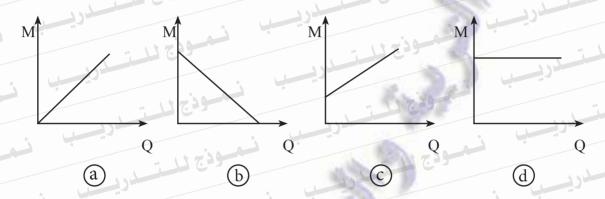
نموذج للتعدريب

15- Choose the correct answer:

Which of the following graphs represents the relationship between the mass of the precipitated or evolved substance at the cathode (M) and the amount of electricity (Q) in an electrolytic solution?

١٥- تخير الإجابة الصحيحة:

أى الأشكال التالية يعبر عن العلاقة بين كتلة المادة المترسبة أو المتصاعدة عند الكاثود (M) وكمية الكهربية (Q) في محلول إلكتروليتي ؟



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

- (a) The effect of a mixture of concentrated nitric and sulphuric acids on benzene, and then the reaction of the product with chlorine in the presence of iron.
- (b) The reaction of benzene with methyl chloride, and then the reaction of the product with chlorine in the presence of iron.

١٦- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب)، وضح بالمعادلات الكيميائية :

(أ) تأثير خليط من حمض النيتريك والكبريتيك المركزين على البنزين، ثم تفاعل الناتج مع الكلور في وجود الحديد. (ب) تفاعل البنزين مع كلوريد المثيل، ثم تفاعل الناتج مع الكلور في وجود الحديد.

17- Show by a chemical equation the وضح بمعادلة كيميائية تحضير preparation of methyl salicylate. ثم اذكر المجموعات الوظيفية في المركب Then, mention the functional groups found in this compound.

نموذج للت

نموذج

نموذج للت

سلسيلات المبثيل.

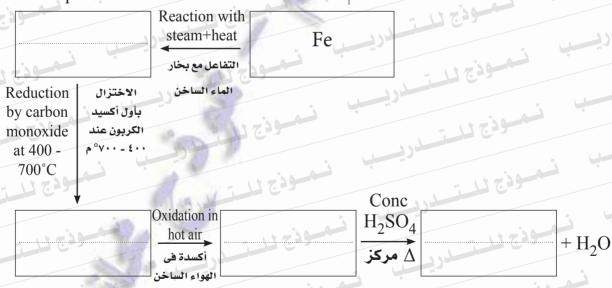
نعونج لل

18- Complete the diagram below by writing المخطط التالي بكتابة الصيغ the chemical formulae of the proper compounds:

نموذج للية

الكيميائية للمركبات المناسبة:

نعوذج للشدديد



نموذج للة

نموذج لابتدريه نعوذج للتدري 19- Choose to answer (a) or (b) Write down the scientific term that is expressed by the statement:

وذج للتدريب

- (a) The process of coating the metal to be protected from rusting by another metal of less chemical reactivity.
- **(b)** Systems in which the chemical energy is converted into electrical energy through a spontaneous irreversible oxidationreduction reaction.
- ١٩- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة:
- (أ) عملية تغطية الفلز المراد حمايته من الصدأ بفلز آخر أقل منه نشاطاً.
- (ب) أنظمة يتم فيها تحويل الطاقة (ب) الطمة يمانية إلى طاقة كهربية من خلال الكيميائية إلى طاقة كهربية من خلال تفاعل أكسدة واختزال تلقائي غير نم و نج لل أنعكاسي.

20- Choose to answer (a) or (b). Show by chemical equations:

- (a) The reaction of hot concentrated sulphuric أتفاعل حمض الكبريتيك المركز الساخن acid with hydrogen iodide gas.
- (b) The reaction of hydrochloric acid with (ب) تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع sodium sulphide.

(١٠- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): وضح بالمعادلات الكيميائية:

نعوذة للتدريب

- مع غاز يوديد الهيدروجين.
- كبريتيد الصوديوم.

21- Choose to answer (a) or (b). Show by chemical equations:

نموذج للتسدرد

(a) Obtaining the reducing gas in the blast الحصول على الغاز المختزل في الفرن (أ) الحصول على الغاز المختزل في الفرن furnace.

نموذج للتسدري

- (ب) الحصول على الغاز المختزل في فرن Obtaining the reducing gas in Midrex furnace.
- ٢١- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): وضح بالمعادلات الكيميائية ،

22- Choose the correct answer:

If 30 milliliter of sulphuric acid solution of concentration 0.2 Molar is neutralized with a given volume (V) of potassium hydroxide solution of concentration 0.6 Molar, the value (V) equals:

- (a) 20 milliliter.
- (b) 30 milliliter.
- (c) 50 milliliter.
- 60 milliliter.

٢٢- تخير الإجابة الصحيحة:

إذا تعادل ٣٠ مليلتر من محلول حمض الكبريتيك تركيزه ٠,٢ مولاري مع حجم معين (V) من محلول هيدروكسيد البوتاسيوم ترکیزه ۲٫۱ مولاری، فإن قیمة (V) تساوی:

- (أ) ۲۰ مليلتر.
 - ال ۳۰ ملیلتر.
 - 🚓 ه ملیلتر.

نعوذج للتعدريب

نمونج للتعدي 23- Give reason for:

مودج للتدريب

نم

نموذ

تموذج

نموذج لا

وذج للتسدريس

نعوذج للشدريب

نعوذج للتدريب

ونج للتدريب

نموذج للتدريب

نه ونج للتساري

Transition elements are characterised by تتميز العناصر الانتقائية بتعدد حالات having several oxidation states.

شمسوذج للرتسدريسب

مودج للتساديب

نعوذة للتسلاليب

موذج لابت الديسب

نعوذج للتدريب : الد - ٢٣

نعون التساريب

وذج لل

في للتسلوب

موذج لا

24- An electric current is passed through an امر تيار كهربي في محلول إلكتروليتي من ا فترات الفضة باستخدام أنود من الفضة electrolytic solution of silver nitrate using a silver anode and an iron cathode. Show the change that would happen to the mass of the cathode, and explain the reason.

المراجب المراج

معودة المارة الماريد

نه ونج المنظمة

نموذج لا تا الرياب

نب وني لات دري

وكاثود من الحديد. وضح التغير الذي يطرأ على كتلة الكاثود مع التفسير.

تعون للت الديب

نعوذة للتطريب

نموذج للتدريب

نعوذج للتساريب

نعوذج للتعاريب

نموذج للتدريب

نعوني للتعليدي

نموذج للتدريب

نعوذج للتساريب

نعوذج للتطريب

نموذج لابتدريد نموذج لاتدري 25- Show by chemical equations how to obtain وضح بالمعادلات الكيميائية كيف تحصل picric acid from chlorobenzene.

مودج للتساريب

تسموذج للب

وذي ليات ديسب

نموذج للتدريب

على حمض البكريك من الكلوروبنزين.

نمونج لايت 26- Calculate the solubility product of silver حسب قيمة حاصل الإذابة لملح كبريتيد sulphide salt Knowing that the sulphide salt. Knowing that the degree of its solubility in water at a certain temperature equals 1.5×10⁻³ mol/L.

شعبوذج للبتساديسب

الفضة إذا علمت أن درجة ذوبانه في الماء عند درجة حرارة معينة تساوى $.\,1.5\times10^{-3}\,\text{mol/}\,\text{L}$

نعوذج للتسدريب

مودج للتسدريب معودج للتدريب معودي المتدريب نموذج لاتساديسب تموذج للتساريب نموذج للتسدري نم 27- Show by equations how you can obtain وضح بالمعادلات كيف تحصل على -٢٧ the simplest aromatic hydrocarbon from أبسط هيدروكربون أروماتي من أبسط the simplest aliphatic hydrocarbon. هيدروكربون الي<mark>فاتي</mark>. نمونۍ لاريسې موذج للتسدريسب نموذ نعوذج للتساديسب نموذج نعوذج للتسلوليب نموذج لا المحوذة المحالية تموذج لليتسدديسب موذج للتسوديسب تعبونج للي المستودة المستودة المستودة المستودة نه ودی دید وذج للتسلايسب نسونج لليت نه وذج لات الريب المادة الماديب المادي نه ونع للسيد في المسلم ا نه وذج لا تاریب تعون المستطري المتاريب نموذج للتعاريب بالمالية نه وذج المنظمة ني ونج لا تا در ا نه ونج لات دریا بالمالية ت ونج لات الريب نمونج للتسدريب بالا المراجعة الم نمون التدريب بريب نموذج للتساديب نه ون لا تا دن ه با نه ون لات الرب نه ونع للت الريب نموذج لا تسادي نعوذج للتدريب 14 ب نموذج للتلاسب : ن ون لات در نموذج للتحريب

نعوذج للتدور نموذج للتساد 28- Choose to answer (a) or (b). Write down the scientific concept that is expressed by the statement:

- (a) A polyester produced from the reaction of a dibasic acid and a dihydric alcohol.
- (b) An organic compound formed by the fermentation of starch and sugar.

نعوذج للتسدرد ٢٨- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة:

- (أ) بولى استر ينتج من تفاعل حمض ثنائي القاعدية مع كحول ثنائي الهيدروكسيل.
- (ب) مركب عضوي ينتج من تخمر المواد رب حر . النشوية والسكرية.

29- Give reason for:

سموذج لارسب نسموذج لار

مودج للتدريب

نمود

نموذج

وذج لا تسدريسب

نموذج للتدريب

وفع للتدريب

نموذج للتدريب

لا يؤثر إضافة الماء على درجة توصيل Adding water to sulphuric acid does not affect the electrical conductivity of the acid.

وذج للت

سموذج والمعادد

نموذج للت المرواب

نموذج للتدريب

نموذج للتدريب

مسودج للستسدريس

ته ونج لا تا الرياب المحمودة لا تا الرياب المحمودة المحمو

وذج لل ٢٩- علل لما يأتي:

حمض الكبريتيك للكهرباء.

معوذج للتسدريسب

نعون المتعادية

نموذج للتساريب

نعوذج للتدريب

نموذج للتدريب

نموذج للتدريب

ودع الماج

30- Choose the correct answer:

Dichloro diphenyl trichloro ethane is the chemical name of:

- (a) PE
- (b) PP
- (c) DDT
- (d) **PVC**

موذج للية

٣٠- تخير الإجابة الصحيحة: ثنائى كلورو ثنائى فينيل ثلاثى كلورو إيثان

هو الاسم الكيميائي لمركب:

- PE (1)
- PP
- DDT
- **PVC**

نموذج للتدديب

31- On adding barium chloride solution to a salt solution, a white ppt. is formed which is insoluble in diluted hydrochloric acid, and when adding ammonia solution to the solution of the same salt, a reddish brown ppt. is formed. Write down the chemical formula of this salt.

٣١- عند إضافة محلول كلوريد الباريوم إلى محلول ملح، يتكون راسب أبيض لا يذوب فى حمض الهيدروكلوريك المخفف، وعند إضافة محلول الأمونيا إلى محلول نفس الملح يتكون راسب بني محمر. اكتب الصيغة الكيميائية لهذا الملح.

32- Write down the name of the following حسب نظام ٢٣- اكتب اسم المركب التالي حسب نظام compound according to IUPAC system:

$$CH_3$$
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_2
 CH_3
 CH_3

نموذج للتسدر 33- Give reason for:

ودج للتدريب

نمونج

نموذج للي

وذج لا تسادريسب

نعموذج للسدديسب

تفاعلات التعادل أسرع من تفاعلات الأسترة. | Neutralization reactions are faster than ester formation reactions.

نعوذج للتساديب

نعوذج للتسدري ٣٣- علل لما يأتي:

نموذج لل

وذج لا

34- Choose to answer (a) or (b). **Show by Chemical equations:**

شعبوذج للبتب ديسب

نموذج للتدرد

- (a) Adding iron filings to copper (II) sulphate solution, then heating the formed compound.
- (b) Passing chlorine gas on hot iron, then reacting the product with sodium hydroxide.

٣٤- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): وضح بالمعادلات الكيميائية:

نعوذج للتسدريب

(أ) إضافة برادة الحديد إلى محلول كبريتات النحاس (II) ثم تسخين المركب الناتج. (ب) إمرار غاز الكلور على الحديد الساخن ثم تفاعل الناتج مع هيدروكسيد الصوديوم.

نموذج الم

نعوذج للتدريب

ساريب نموذج للت 35- Four divalent elements A, B, C, and D. whose reduction potentials are as shown in the table below:

نعوذة للت

وذج للتدريب

مسودج للبتيد

0. - أربعة عناصر ثنائية التكافؤ D, C, B, A جهود اختزالها كما بالجدول التالي:

A	В	" 13.C	D U ?
- 1.67 V	0.8 V	0.15 V	-2.71 V

- : Calculate the greatest electromotive First force of a cell that can be formed of two of these elements.
- **Second:** Write the diagram that represents this cell.
- يمكن الحصول عليها من خلية تتكون من عنصرين من هذه العناصر. ثانياً: اكتب الرمز الاصطلاحي لهذه الخلية.

36- The molecular formula C₃H₆O represents a ketone.

نعوذج للتدريب

First: Write down the structural formula of this ketone.

نسودج للستدويسب

- **Second**: Write down the structural formula of a polyhydroxy ketonic compound.
- أحد الكيتونات. أولا: اكتب الصيغة البنائية لهذا الكيتون. ثانيًا: اكتب الصيغة البنائية لمركب كيتوني عديد الهيدروكسيل.

نعوذج للشدديب

٣٦-الصيغة الجزيئية C,H,O تعبر عن

37- Choose to answer (a) or (b). Write down the scientific concept that is expressed by the statement:

نعموذج للتسددد

نعوذج للتسدر

- (a) Chemical analysis used to estimate the ratio of each component of the main constituents of a substance.
- (b) Determining the concentration of a known volume of an acidic solution by knowing the volume and the concentration of the basic solution that completely neutralizes it. تسمسوذج للا
- ٣٧- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة :
- (أ) تحليل كيميائي يُستخدم في تقدير نسبة كل مكون من المكونات الأساسية للمادة.
- (ب) عملية تعيين تركيز حجم معلوم من محلول حامضي بمعلومية حجم وتركيز المحلول القاعدي الذي يتعادل معه تمامًا.

38- How can you distinguish, without using حكيف تميز بدون استخدام كواشف ٣٨reagents, between silver chloride and کیمیائیة بین ملحی کلورید الفضة sodium chloride salts?

موذج للبة

وكلوريد الصوديوم؟

موذج لل

39- Choose the correct answer:
Which of the City Which of the following ions is diamagnetic and colourless?

وذج الما

مموذج للبت

وذج للستسدريد

$$(d)$$
 V^{2+}

٣٩- تخير الإجابة الصحيحة:

أى الأبونات التالية دايامغناطيسي وغير ملون؟

$$\operatorname{Mn}^{2+}$$

$$V^{2+}$$

نعوذج للشدديد

نموذج لات نعونج للتد 40- What happens after a while from dipping المحدث بعد فترة زمنية من وضع ساق من المناق من المناق على المناق ع zinc rod into the blue copper II sulphate النرقاء؟ الخارصين في محلول كبريتات النحاس II الزرقاء؟ solution?

وذج لل

مودج المتدريب

نم

نموذج

نسمسوذج للا

مسوذج للتسدديسب

تساريب

نموذج للتدريب

نموذج للت

نموذج للتسدريب

نموذج للت

وذج للية

نموذج للي نعوذج لاية 41- Write down the eqution of the alkaline اعتب معادلة التحلل المائي القاعدي hydrolysis of ethyl benzoate.

نعموذج للتساديسب

لبنزوات الإيثيل.

نموذج

نموذج للتدريب

11739

ونج للستان رضي

42- Give reason for:

نعوذج للتعدريب

نموذج

موذج لا

نعوذج للتسدد

تستخدم بطارية أيون الليثوم كبديل لخلية Lithium ion battery is used instead of the lead acid battery in some modern cars.

نعوذج للتساديب

نموذج للتدري ٤٢ - علل لما بأتى:

موذج للتسدديد

وذج لا

الرصاص الحامضية في بعض السيارات الحديثة.

43- Choose to answer (a) or (b). Write down the chemical equations:

مسوذج للسدود

- (i) تفاعل كلوريد الأمونيوم مع سيانات (i) تفاعل كلوريد الأمونيوم مع سيانات and silver cyanate, and then heating the product strongly.
 - (b) How would you obtain 1,2 dibromo ethane from ethyne?
- و ١٣١٤ تخير الإجابة عن (أ) أو (ب) ، اكتب المعادلات الكيميائية:

نموذج للتدريب

- الفضة ثم التسخين الشديد للناتج.
- (ب) كيف تحصل على ١،١ ثنائي برومو إيثان من الإيثاين؟

17739

نعوذج للتدريب 44- Arrange the following substances ascendingly according to their degree of acidity:

نموذج للتدريد

Phenol- Acetic acid - Benzoic acid - Ethanol

درجة الحامضية:

نموذج للتسدري

فينول - حمض استيك - حمض بنزويك -إيثانول.

45- Calculate the pOH value of a weak alkaline لمحلول قلوى pOH to poh value of a weak alkaline solution of concentration 0.2 Molar. Given that: $[K_b = 3.6 \times 10^{-4}]$

نمونج للي

تعموذج للبتيد

ضعيف تركيزه 0.2 مولاري $[K_b=3.6 \times 10^{-4}]$. علمًا بأن:

نموذج للتسلالسب

تموذج الم