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 الأتية:

- 1- Choose to answer (a) or (b). ١- اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة: Write the scientific term that is expressed by the statement:
- (a) A transition element which is added to mercury vapour lamps to produce light with high quality.
- (b) Processes in which the impurities are removed from iron ores in order to increase the percentage of iron.

تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): (أ) عنصر انتقالي يضاف إلى مصابيح أبخرة الزئبق لإنتاج ضوء عالى الكفاءة.

(ب) العمليات التي يتم فيها فصل الشوائب من خامات الحديد بهدف زيادة نسبة الحديد.

2- Choose to answer (a) or (b). Give reason for:

- (a) The rate of a chemical reaction increases أ) تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة by increasing temperature.
- (b) The reaction of hydrochloric acid with sodium carbonate is complete and fast.

(٢- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):

- درجة الحرارة.
- (ب) تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع كربونات الصوديوم تفاعل تام وسريع.

3- Choose to answer (a) or (b). Find the chemical formula of the salt:

نعوذج للية

- (a) On adding diluted hydrochloric acid to the solid salt, a gas evolves that turns the colour of a paper wet with potassium dichromate into green. When a little of the salt on a platinum wire is exposed to Bunsen flame, the flame colour becomes brick red.
- (b) On adding lead (II) acetate solution to the salt solution, a white ppt. is formed, and when adding ammonia solution to the solution of the same salt, a white gelatinous ppt. is formed.

٣- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): استنتج الصيغة الكيميائية للملح:

- (أ) عند إضافة حمض الهيدروكلوريك المخفف إلى الملح الصلب يتصاعد غاز يخضر ورقة مبللة بثانى كرومات البوتاسيوم وعند تعرض قليل من الملح على سلك بلاتين للهب بنزن ، يتلون اللهب بلون أحمر طوبي.
- (II) عند إضافة محلول أسيتات الرصاص إلى مجلول الملح يتكون راسب أبيض، وعند إضافة محلول النشادر إلى محلول نفس الملح يتكون راسب أبيض جيلاتيني.

4- Choose the proper answer:

The alloy which is used in the manufacture of السبيكة التي تُستخدم في صناعة عبوات soft drink cans is composed of:

- (a) Iron and manganese.
- (b) Aluminium and manganese.
- (c) Copper and tin.

وذج للت

(d) Copper and zinc.

نعون للتدريد ٤- تخير الإجابة الصحيحة:

المشروبات الغازية تتكون من:

وذج للتسوري

- (أ) الحديد والمنجنيز.
- (ب) الألومنيوم والمنجنيز.
- (ج) النحاس والقصدير.
- (2) النحاس والخارصين.

نموذج للتدريب

نموذج للا

نعوذج للتسدري نموذج للتسادد 5- How to distinguish between:

موذج للتسلاديد

مسودج للستساديسب

مودج للتدريب

نم

نموذج دليت

ودي المساوريسي

المعرودة للتاليد

نموذج للتدريب

The solutions of magnesium bicarbonate and potassium bicarbonate, without using any chemical reagents.

نعوذج للتدديد ٥-كيف تميز بين،

نعوذج للية

موذج للتدريب

موذج داريسب

وذج للسدري

محلولى بيكربونات الماغنسيوم وبيكربونات البوتاسيوم بدون استخدام أي كواشف كيميائية.

ودع داست الاست

نعموذج المستسدديسب

تمونج للتدريب

مودج للتدريب

6- Write down the structural formula of حاكتب الصيغة البنائية لحمض عضوي an organic tribasic hydroxy acid هيدروكسيلي ثلاثي القاعدية.

معوذج دا

نعوذج للتدريب

نموذج للتدري نموذج للتدرد 7- Calculate the ionization constant (Ka) and وتركيز (Ka) وتركيز -٧ the concentration of the hydronium ion for benzoic acid, given that its concentration is 0.11 Molar and its degree of ionization والمناسودج للمستساديسي is 0.024. نموذج للسدريسي

نسوذج للت الربسب

نمسونج لاستسادرسيب

نموذج لا تا الرياب

نه وذج لا تاریب

مسونج للتساديسيا

المستوادة المستدريسي

نه وذج المنظمة

معدودج للتدريب

مودج للتسدريب

نم

نمو

نموذ

نموذج

نموذج لا

تعبونج للب

نسوذج لايت

نمونج للسد

تموذج ثلت الديد

نمونج للتسدريب

نموذج للتعاريب

المالية المالية

نعوذج للتدريب

نه وذج للتلابي

نم

نموذج للتسدري أيون الهيدرونيوم لحمض البنزويك، علمًا بأن تركيزه 0.11 مولاري ودرجة تأينه 0.024. نموذج للت

المحوذج المات المعادية المع

خعوذج دارسب

سودج للتدريب

في للتساديسيا

نعوذج للستاريب

نموذج للتساريب

نموذج للتسدريب

نموذج للتسدريب

نموذج للتسدريب

نموذج للتدريب

نموذج للتساريب

ب نموذج التدريب

نموذج للنساديسب

نعوذج للتسديد

موذج للتسديسب

وذج للتسدديسب

والمستدريس

التساديب

ساريب

بدريب

بريب

با

نموذج للتدريب

نعوذج للتطريب

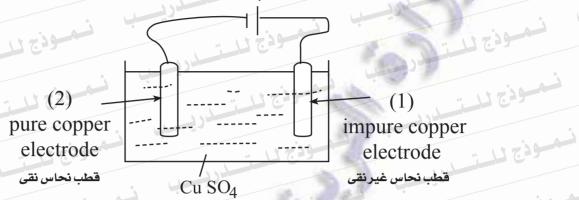
8- The figure represents an electrolytic cell:

نموذج للت

نموذج

٨- الشكل التالي يمثل خلية تحليلية :

نموذج للتسار



نعوذج للية

: What are the changes taking place أُولاً: ما التغيرات التي تحدث على **First** at both electrodes (1) and (2) in the (۲) و (۲) و at both electrodes (1) and (2) in the cell?

م ونج لا Second: Calculate the number of moles of the ثانيًا: احسب عدد مولات المادة المترسبة precipitated substance as a result of نتیجة مرور کمیة من الکهرباء فی passing a quantity of electricity of 3 Faradays. (Cu = 63.5)

موذج لل في الخلية؟

الخلية قدرها ٣ فاراداي.

نعوذج للتسلاليب

وذج لل

نموذج للتساري نموذج للتدريد 9- The molecular formula C₂ H₄ O₂ represents عن C₂ H₄ O₂ عن 9- تعبّر الصيغة الجزيئية وC₂ H₄ O₃ عن an ester

مودج للتدريب

مودج للتدريب

نم

تسمسوذج للا

نعوذج للي

نعوذج لليت

نعموذج للستد

نعوذج للستدري

نه ونع در تدرید

نمون للتدريب

نموذج للتدريب

ن د ونج لات الرب

: Write down the structural formula of this ester.

Second: Show by chemical equations the products of the basic hydrolysis of this ester.

شعبوذج للبشيدديسب

نه وذج لا تراب المحاودة لا تراب المحاودة

ب ونج لا تاریب الله ونج لا تا دریب الله ونج لا تا دریب الله و نج لا تا دریب الله و نج لا تا دریب الله و نج لا ت

نمون لاست

نـمـونۍ ليا تــاريــــي

المسودة للتساويسب

نب وذج لله الدين

نم وذج الما الماليات

نموذج للتدري

المالية المالية

أولاً: اكتب الصيغة البنائية لهذا الإستر. ثانيًا: وضح بالمعادلات الكيميائية ناتج التحلل القاعدي لهذا الإستر.

نعرن الم

نموذج للتدريب

نموذج للتدريب

نموذج للتدريب

نعوذج للتساديسب

نموذج للتدريب

نموذج للتدريب

نه وذع للت الربيا

نموذج للتدريب

وفق للت الديسية المستودة للت الديسية المستودة للت الديسية

سموذج لا و المراجعيا

نموذج لاستدريسب

موذج للتسدررسب

تساريب

الجا

نعوذج للتساريب

نموذج للتدريب

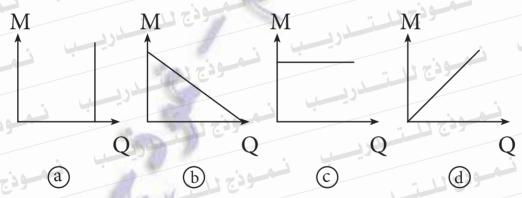
- 10- Choose to answer (a) or (b). Write the scientific term that is expressed by the statement:
- (a) A substance that can change the rate of the chemical reaction without itself being changed or change the equilibium position.
- (b) The law that expresses the relationship between the rate of the reaction and the concentration of reactants.
- ١٠- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة:
- (أ) مادة يمكن أن تغير من معدل التفاعل الكيميائي دون أن تتغير أو تغير من وضع الاتزان.
- (ب) القانون الذي يعبر عن العلاقة بين سرعة التفاعل وتركيز المواد المتفاعلة.

11- Which of the following graphs expresses عن العلاقة عبر عن العلاقة الماء ا the relationship between the mass of the precipitated substance at the cathode (M) and the quantity of electricity (Q)?

نموذج للي

بين كتلة المادة المترسبة عند الكاثود (M) وكمية الكهربية (Q) ؟

نعوذج للتساديب



نموذج لاتدري 12- Give reason for:

Most of industrial metals that contain impurities corrode faster than pure metals.

نعوذج للتدريب ١٢- علل ما يأتي: معظم المعادن الصناعية التي تحتوي على شوائب أسرع في الصدأ من المعادن النقية.

- نموذج للي 13- The cation that is precipitated as a chloride المحاتيون الذي يترسب على هيئة كلوريد ppt. sparingly soluble in water is:
 - Cu^{2+} (a)

وذج لا

- $A1^{3+}$ (b)
- Hg^{2+}
- Fe²⁺

- شحيح الذوبان في الماء هو:
 - Cu²⁺
 - A1³⁺
 - Hg²⁺
 - Fe²⁺

نعوذج للتساريب

14- Write down the relationship that represents the equilibrium constant (Kc) for the reaction of sodium sulphide solution and silver nitrate solution.

١٤- اكتب العلاقة التي تعبر عن ثابت الاتزان (Kc) لتفاعل محلول كبريتيد الصوديوم مع محلول نترات الفضة.

15- Give reason for:

نموذج لابتدريد

معودج للتدريب

نموذج

نعوذج للية

لا يتكون حمض الهيدروكلوريك Hydrochloric acid and sodium hydroxide are not formed on dissolving sodium chloride salt وهيدروكسيد الصوديوم عند إذابة ملح in water.

نعوذج للتساديب

نعوذج للتساديب 10 - علل:

كلوريد الصوديوم في الماء.

16- Choose to answer (a) or (b). وضح بالمعادلات الكيميائية كيف تحصل على: Explain by chemical equations how to obtain:

موذج للت

- (a) Benzene from methane.
- (b) Benzene from chlorobenzene.

١٦- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):

نمون

(أ) البنزين من الميثان.

نعوذج للتطريب

(ب) البنزين من الكلورو بنزين.

4551

2 12 72 24

17- Arrange the following steps in order to ارتب الخطوات التالية للحصول على ا obtain methane from ethene:

(Neutralization - Catalytic hydration -

مودج للتدريب

نعوذج للي

وذج للسيدريسب

وفع للتدريب

نموذج للتدريب

نموذج للتساري

Dry distillation - Compelete oxidation).

الميثان من الإيثين:

(تعادل - هيدرة حفزية - تقطير جاف -أكسدة تامة).

نعوذج للية

18- Classify according to their magnetic properties:

نه وذج لا تاریب

the following substances منف المواد الأتية حسب خواصها

نسوذج لاتساديد

تعون للتدريب

Ti O_2 - Zn SO_4 - V_2O_5 - Co Cl_2

نموذج للية

تموذج ليات الورديات

نموذج للتدري

تعوذج للتطريب

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

Write down the scientific term that is expresses by the statement:

نموذج للتدري

نموذج

نىم ونى لىل

تعوذج للتعديد

- (a) A saturated hydrocarbon of general formula $C_n H_{2n}$ that forms with air an extremely burning mixture.
- **(b)** A process in which al kaline hydrolysis of oils and fats takes place.
- 19- تخير الإجابة (أ) أو (ب): اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة:

نموذج للتدري

- (أ) هيدروكربون مشبع صيغته العامة C_nH_{2n} يكون مع الهواء خليط شديد الاحتراق.
- (ب) عملية يتم فيها التحلل المائي القاعدي للزيوت والدهون.

20- Choose to answer (a) or (b). Give reason for:

acid.

- (a) Phenol dose not react with hydrochloric
- (b) Salicylic acid behaves in chemical reactions as acids and sometimes as phenols.
- ٢٠ تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):
 علل ما يأتي:
- (أ) لا يتفاعل الفينول مع حمض الهيدروكلوريك.
- (ب) يسلك حمض السلسليك في التفاعلات الكيميائية سلوك الأحماض وأحيانًا سلوك الفينولات.

نموذج للتساديب

21- Choose to answer (a) or (b).: Mention the overall reaction taking palce in:

- (a) The mercury cell.
- (b) The lead-acid battery.

نموذج للت

٢١- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):
 اكتب معادلة التفاعل الكلي في:

نموذج للت

- (أ) خلية الزئبق.
- (ب) خلية الرصاص الحامضية.

22- Choose the correct answer:

On mixing two equal volumes of H₂SO₄ and NaOH solutions, the concentration of each one of them is 1 Molar, the solution is:

a acidic.

وذج لا

- (b) of pH value equals 7
- (c) alkaline.
- d of pH value more than 7

٢٢- اختر الإجابة الصحيحة:

عند خلط حجمین متساویین من محلولی Na OH $^{\circ}$ $^{$

- (أ) حمضى.
- e) pH له تساوي 7.
 - ج قلوي

نعوذج للشدديد

pH (عه أكبر من 7.

23- What happens when the salt bridge is removed from the galvanic cell?

Explain your answer.

٢٣- ماذا يحدث عند رفع القنطرة الملحيةمن الخلية الجلفانية ؟ فسر إجابتك.

24- Give reason for:

نموذج لابتدريد

مودج للتدريب

نمونج

وذج للا

وذج ليا تسدريسب

ودج للتدريب

المحدودج المتدريب

The amount of water vapour prepared from its two elements increases by increasing pressure.

نعوذج للتساديب ٢٤- علل ما يأتي:

نعوذة للتدري

تزداد كمية بخار الماء المحضر من عنصريه بزيادة الضغط.

نموذج للي 25- Explain by chemical equations how to obtain a tertiary alcohol by the catalytic کیف تحصل علی کحول ثالثي من الهیدرة م وذج لا ت hydration of a suitable alkene. Write down the name of the alkene according to IUPAC.

خمسوذج لالت الايسب

٢٥ - وضح بالمعادلات الكيميائية: الحفزية لألكين مناسب، مع كتابة الاسم الكيميائي للألكين حسب الأيوباك.

تعموذج للستسدديد

نموذج للتدريب

وذج د

نموذج للتدريد 26- Explain by chemical equations how to دوضح بالمعادلات الكيميائية: obtain iron (II) chloride from iron (II) oxalate.

مودج للتدريب

تعوذج لاسا

كيف تحصل على كلوريد الحديد Π من أكسالات حديد [].

27- A sample of mass 2.94 g of hydrated calcium chloride (Ca Cl_2 . × H_2O) was heated. After heating its mass became 2.22 g.

تموذج للت

Calculate the number of water molecules of crystallization (X).

٢٧- سخنت عينة كتلتها 2.94 جرام من كلوريد الكالسيوم المتهدرت (Ca Cl₂. 🗶 H₂O)، وبعد التسخين أصبحت كتلتها 2.22 جرب التبلر (X).

نهون للتسلاليب

تموذج ا

(Ca=40, O=16, H=1, C1=35.5)

نعوذج للتسدر

- تعدديب نموذج للتعدديد نموذج للتدري 28- Choose to answer (a) or (b). Write down the scientific term that is expressed by the statement:
- (a) Systems in which the chemical energy is converted into electrical energy through an oxidation-reduction spontaneous irreversible reaction.
- (b) The mass of deposited or evolved substance on passing one Faraday through an electrolytic solution. نموذج للا

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

نعموذج للتسددد

- (أ) أنظمة يتم فيها تحويل الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربية من خلال تفاعل أكسدة واختزال تلقائي غير انعكاسي.
- (ب) كتلة المادة المترسية أو المتصاعدة الكتروليتي. عند إمرار واحد فاراداي خلال محلول

شموذج للتسدريسي 29- Give reason for:

تعموذج للست

وذج للتدريب

مودج للتدريب

The elements of the first transition series are تعتبر عناصر السلسلة الانتقالية الأولى considered as ideal catalysts.

المعادة المعادية المع

نموذج للتدريب

٢٩- علل ما يأتى: عوامل حفز مثالية.

نعوذج للتسدريب

شعبوذج للستساد

نموذج للتعاريب

م وذج ا

نمون للتاليرماي

30- Choose the correct answer:

عند إضافة بروميد الهيدروجين إلى مركب On adding hydrogen bromide to vinyl bromide , the product is:

- (a) 1,1 dibromo ethene.
- (b) 1,1 dibromo ethane.
- (c) 1,2 dibromo ethane.
- (d)1,2 dibromo ethene.

٣٠- اختر الإجابة الصحيحة:

بروميد الفاينيل ينتج:

- ۱،۱ ثنائی برومو إيثين.
- ۱،۱ ثنائي برومو إيثان.
- ۲،۱ ثنائی برومو إيثان.
- ١، ٢ ثنائي برومو إيثين.

31 - Give reason for:

لا يُستخدم حمض الهيدروكلوريك المخفف | Diluted hydrochloic acid is not used to detect the phosphate anion.

٣١- علل ما يأتي:

في الكشف عن أنيون الفوسفات.

32- Choose the correct answer:

If the degree of solubility of Mg (OH)2 in water is 1.2×10^{-4} , The value of K_{sp} equals:

- 1.7×10^{-7} (a)
- 5.8×10⁻¹⁴
- 1.7×10 ⁻¹²
- 6.9×10 ⁻¹² (d)

٣١- اختر الإجابة الصحيحة:

عندما تكون درجة إذابة (OH) Mg في الماء هي $^{-4}$ 1.2imes10 في الماء هي ا K_{sp} تساوي:

- 1.7×10 -7 (i)
- 5.8×10 ⁻¹⁴
- 1.7×10 -12 (=)
- 6.9×10⁻¹² (2)

نعوذج للتسدديس

33- Give reason:

نموذج لابتدريد

The rate of the chemical reaction differs تختلف سرعة التفاعل الكيميائي باختلاف depending on the nature of reactants.

نعوذج للتساريب

۳۳- علل:

وذج للتسدري

نموذج للتساديس

طبيعة المواد المتفاعلة.

34- Choose to answer (a) or (b). Explain by chemical equations how to وضح بالمعادلات الكيميائية كيف يمكن obtain:

نسمسوذج لاستسدور

- (a) Acetaldehyde from ethene.
- (b) Benz amid from benzoic acid.

٣٤- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): الحصول على:

(أ) الاسيتالدهيد من الإيثين.

نعوذة للتطريب

(ب) البنزاميد من حمض البنزويك.

تا الريا	موني لا		سادي	افتالات	-
35- Show	by equa	tions hov	v to dist	tinguish	، تميز عمليًا بين
	cally bety				المغناطيسي.
iron o	vide	*			

مسوذج للية

ونج الماسلوني

تموذج

فعموذج للبت

٣٥- وضح بالمعادلات كيف تميز عمليًا بين الحديد وأكسيد الحديد المغناطيسي.

36- Complete the table:

٣٦- أكمل الجدول التالي:

Monomer المونومر	Commercial name الاسم التجاري	Type of polymerization نوع البلمرة	One property أحد خواص البوليمر	one use أحد استخدامات البوليمر
م وذج لا ت		مسوذج لاية		المعاونة لما
Formaldehyde + phenol		نمون للــــــ	بالالا	نمون ال
فورمالدهید 4 فینول		مونج در		تموذج لا "
			الريب ب	, A

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

نموذج للتساري

ودج للتدريب

تموذج

موذج للا

نموذج للتسدرد

- (a) A system that is apparently stationary but dynamic in reality.
- **(b)** The process of dissolving a salt in water to form the acid and the base from which the salt is derived.
- ٣٧- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):
 اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة:
- (أ) نظام ساكن على المستوى المرئي وديناميكي على المستوى غير المرئي.
- (ب) عملية ذوبان الملح في الماء لتكوين الحمض والقلوي المشتق منها الملح.

نمونج للتسا

38- Explain by chemical equations how to obtain ethanol from ethanoic acid.

2 2 2 2 2 2 3

موذج لل

نموذج للت

٣٨- وضح بالمعادلات الكيميائية ،
كيف تحصل على الإيشانول من حمض الإيثانويك.

39- Choose the correct answer:

The compound 2- methyl pentane is considered an isomer for the compound:

- a 2- methyl butane.
 - (b) 2,2 diethyl pentane.
 - © 2,2 dimethyl butane
 - d 2 ethyl propane.

نعوذج للشدريب

٣٩- اختر الإجابة الصحيحة:

يعتبر المركب (٢ - ميثيل بنتان) أيزومر للمركب:

مسوذج للتسدود

- ٢ ميثيل بيوتان.
- بنتان. ٢,٢ ثنائي إيثيل بنتان.
- ج ۲٫۲ ثنائي ميثيل بيوتان.
 - (٢ إيثيل برويان.

نهون للتسلاليب

40- How would you differentiate practically عمليًا بين كبريتات الباريوم ٤٠-كيف تميز عمليًا بين كبريتات الباريوم between barium sulphate and barium phosphate? موذج لا

وفوسفات الباريوم؟ نموذج لا

نعوذج للت

نموذج لليت

41- Give reason for:

ودج للتدريب

موذج

وذج للا

وذج للية

نموذج للتدرد

The density of iron is higher than the density of titanium.

مموذج لل

٤١- علل ما يأتي: و المعالمة الحديد أعلى من كثافة التيتانيوم.

42- In the following reaction:

نموذج للتدريب

٤٢ ـ في التفاعل التالي:

نعوذج للتساريب

وذج لل

$$2NO + O_2 \longrightarrow 2NO_2$$
, $\Delta H = (-ve)$

Mention the factors that can increase the $|.NO_2|$ اذكر العوامل التي تزيد من كمية غاز amount of NO₂ gas.

ودج لات

نموذج للتعادر نموذج للتدرد 43- Choose to answer (a) or (b).

وضح بالمعادلات الكيميائية كيف تحصل Explain by chemical equations how to obtain:

- (a) TNT from benzene.
- **(b)** Ethyne from sodium ethanoate.

87- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):

- (أ) مركب TNT من البنزين.
- (ب) الإيثاين من أيثانوات الصوديوم.

44- Explain by chemical equations:

: Adding sodium hydroxide to alkyl First benzene sulphonic acid.

Second: Reaction of silver nitrate solution

with sodium phosphate.

٤٤- وضح بالمعادلات الكيميائية :

أولاً: إضافة هيدروكسيد الصوديوم إلى

ألكيل حمض البنزين سلفونيك.

ثانيا: تفاعل محلول نترات الفضة مع

فوسفات الصوديوم.

نعوذج للتسلاليب

مودج لايتدريب 45- Four monovalent elements A, B, C مع-أربعة عناصر أحادية التكافؤ and D whose reduction patentials are جهود اختزالها كما في D ،C ، B ، A as shown in the table below:

دريب نموذج للتدريد

A	В	C	D
0.40 V	0.80 V	- 0.76 V	-2.9 V

First : Calculate the greatest electromotive force that can be obtained from a cell whose electrodes are two of these elements.

Second: Write down the cell diagram of this cell.

ند ونج لا تاریب

خعسوذج للستسدديسي

ونج للتدريب

نموذج للتدريب

محوذج للت

تعوذج الما

ن مودج نات الدياب

أولاً: احسب قيمة أكبر قوة دافعة كهربية يمكن الحصول عليها من خلية أقطابها عنصران من هذه العناصر. ثانياً: اكتب الرمز الاصطلاحي لهذه

سموذج لا يتسددسب

ب ندودی در سودی در سب

نموذج للتساريب

نموذج للتساديسب

الخلبة.

نموذج للتساريب