### تعليمات مهمة

مونج للتدريب

نموذج للتساديب

مونج للتدريب

نموذ

نموذج

وذج لا

وذج لل

وذج للت

اخت للستيد

وذج للتدري

نموذج للتدريد

نموذج لاستدريب

نموذج للتساريب

- عدد أسئلة كراسة الامتحان (٥٥) سؤالاً.
- عدد صفحات كراسة الامتحان (٢٨) صفحة.
- نعوذج للتعدديد - تأكد من ترقيم الأسئلة، ومن عدد صفحات كراسة الامتحان، فهي مسئوليتك.
  - زمن الاختبار (ثلاث ساعات).

موذج للتدريب

نموذج للتسدريب

نموذ

نموذج

نموذج لا

وذج لا

وذج للت

المساري

لمتدرد

٠

اريب

- الدرجة الكلية للاختبار (٦٠) درجة.

#### عزيزي الطالب .. اقرأ هذه التعليمات بعناية :

- أقرأ التعليمات جيدًا سواء في مقدمة كراسة الامتحان أو مقدمة الأسئلة، وفي ضوئها أجب عن الأسئلة.
  - اقرأ السؤال بعناية، وفكر فيه جيداً 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 إجابَتَكَ للأسئِلة 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 تقديرها .

نموذج للتسدريب

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

	*	الإجابة الصحيحة تظليلاً كاملاً لكل سؤال.	
**	وذج ليا	م وذج الله	ثال: الإجابة الصحيحة (C) مثلاً
	(a)		
	(b)	موذج لا تا الم	موذج لات
الريسان	(c)	جابة الصحيحة:	I LIVER TO THE PARTY OF THE PAR
,	(d) - 3 - 4	المعاذب المعادم	11730

- 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. وذج للتدريب

Schreiben Sie alle chemischen Gleichungen ausgeglichen und nennen Sie die Reaktionsbedingungen! Beantworten Sie die folgenden Fragen! اكتب جميع المعادلات الكيميائية متزنة مع ذكر شروط التفاعل. أجب عن الأسئلة الأتية:

نم ونج لا

- 1- Beantworten Sie nur (A) oder (B): Schreiben Sie den wissenschaftlichen Fachbegriff für eine der folgenden Aussagen!
- (a) Ein Übergangselement, das zu den Quicksilber-Dampflampen hinzugefügt wird, um Licht in hoher Qualität zu produzieren.
- (b) Die Prozesse, in denen der Prozentsatz des Eisens erhöht wird durch Beseitigung der meisten Verunreinigungen, die mit dem Erz zusammengesetzt sind.
- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): ١- اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة:
- (أ) عنصر انتقالي يضاف إلى مصابيح أبخرة الزئبق لإنتاج ضوء عالى الكفاءة.
- (ب) العمليات التي يتم فيها فصل الشوائب من خامات الحديد.

#### 2- Beantworten Sie nur (A) oder (B): Begründen Sie:

- (a) Die chemische Reaktion erhöht sich, durch die Vermehrung des Temperaturgrades.
- (b) Die Reaktion von der Salzsäure mit Natrium- Carbonats ist eine schnelle und vollständige Reaktion.
- ٢- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):علل:

موذج للتساديد

- (أ) تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة درجة الحرارة.
- (ب) تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع كربونات الصوديوم تفاعل تام وسريع.

#### 3- Beantworten Sie nur (A) oder (B): Leiten Sie die chemische Formel des Salzes ab:

- (a) Beim Hinzufügen der verdünnten Salzsäure zum festen Salz entwickelt sich ein Gas, das ein Papier, das mit Kalium-Dichromat angefeuchtet ist, in grün verwandelt. Beim Entgegensetzen einer kleinen Menge vom Salz auf einen Draht von Platin über eine Bunsen-Flamme bekommt die Flamme eine ziegelrote Farbe.
- (b) Beim Hinzufügen von Blei- (II)-Acetatlösung zur Salzlösung wird einen weißen Niederschlag gebildet. Ein weißer gelatinartiger Niederschlag wird gebildet, wenn Ammoniaklösung zu derselben Salzlösung hinzugegeben wird.

# 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 بثاني كرومات البوتاسيوم وعند تعرض قليل من الملح على سلك بلاتين للهب بنزن ، يتلون اللهب بلون أحمر طوبي.
- (ب) عند إضافة محلول أسيتات الرصاص (II) إلى محلول الملح يتكون راسب أبيض، وعند إضافة محلول النشادر إلى محلول نفس الملح يتكون راسب أبيض جيلاتيني.

### 4- Wählen Sie die richtige Antwort aus!

Die Legierung, die in der Herstellung von Gefäßen (Cans) für die alkoholfreien Getränke .... (Soft Drinks) verwendet wird, besteht aus

a Eisen und Mangan

نموذج للت

نمونج لليت

- (b) Aluminium und Mangan
- (c) Kupfer und Zinn
- d Kupfer und Zink

#### ٤- تخير الإجابة الصحيحة،

السبيكة التي تُستخدم في صناعة عبوات المشروبات الغازية تتكون من:

تعوذج للت

نموذج للتسدري

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

نعموذج للشدديد

م وذج الم

5- Wie unterscheiden Sie zwischen

نموذج للتل

نعوذج للتساديسب

نمونج

نموذج لليت

Magnesium- Bikarbonat Lösung und Kalium-Bikarbonat Lösung ohne Verwendung von Indikatoren?

نموذج للتعدري ٥-كيف تميز بين،

وذج للتساديسب

وذج للتسدري

محلولي بيكربونات الماغنسيوم وبيكربونات البوتاسيوم بدون استخدام أي كواشف كيميائية.

نموذج للت

6- Schreiben Sie die Strukturformel für eine عضوي عضوي -٦ organische, hydroxylische, dreibasische Säure!

هيدروكسيلي ثلاثي القاعدية.

تمونج للتدريب

سموذج الما

نموذج للتدري نموذج للتدرد 7- Berechnen Sie den Wert von der Gleichgewichts-konstante (Ka) und die Hydronium-Ion- Konzentration in der Benzoesäure, wobei die Konzentration 0.11 Mol und der Grad der Ionisierung موذج للتسدرد 0.024 ist!

تعدون الماريسي

نسودج لاستدريسب

نموذج لاتاريب

نه وذج لا تاریب

نمونج نستسدريسب

تعمون المستدريسب

نه ونج لله الحاليات

هـودج ناتـدريـب

م ودي لل تاريب

نم

نمو

نموذ

نموذج

نسم وذج لا

نعوذج لليذ

تموذج لليت

نعودة للسد

نموذج دريد

نه ونع لا تا د

نمونج للسدريد

نموذج للتساريب

المالة المالة

نموذج للتدريب

نه وذج للتلابسا

نم

نموذج للتدري وتركيز ( $\mathrm{K}_a$ ) و $\mathrm{L}_a$  والميز أيون الهيدرونيوم لحمض البنزويك، علمًا بأن تركيزه 0.11 مولاري ودرجة تأينه 0.024. نموذج للتدري

بالمراجعة والماء الماء ا

نعوذج للتسدريسب

نموذج للتدريب

نموذج للتدريب

نعوذج للتسدريب

نموذج للتساريب

نعوذج للتعديب

نموذج للتساريب

ب نموذج التدريب

معودج للتدريب

نموذج لابتساديسب

معوذج لاستدريسب

مسوذج للسسدريسب

التساديب

بالاساب

بدريب

بريب

نموذج للمستريب

تموذج للتدريب

نعوذج للتعليد

folgende Abbildung zeigt eine 8- Die **Elektrolyse Zelle:** 

نموذج لات

نموذج

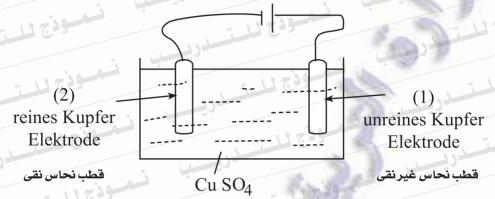
موذج للا

٨- الشكل التالي يمثل خلية تحليلية :

نموذج للية

وذج لا

وذج للية



نعوذج للية

أولاً: ما التغيرات التي تحدث على | Erstens: Welche Änderungen finden an der Masse der beiden Elektroden (1) und (2) in der Zelle statt?

Zweitens: Berechnen Sie die Anzahlen der Molen der abgelagerten Substanz (Kupfer) aufgrund des Durchströmens einer Elektrizitätsmenge von 3 Faraday!

كتلة كل من القطبين (١) و(٢) في الخلية؟

ثانيًا: احسب عدد مولات المادة المترسبة نتيجة مرور كمية من الكهرباء في الخلية قدرها ٣ فاراداي.

نعوذج للتسدديد

11739

نموذج للتساري نموذج للتدريد 9- Die Molekular Formel C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub> bezeichnet عن C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub> عن الصيغة الجزيئية C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O<sub>3</sub> عن einen Ester.

مودج المتداريب

Erstens: Schreiben Sie die Strukturformel dieses Esters!

مودج للتدريب

نعوذج لليت

نسموذج للستسد

نموذج لليتدري

نمونج للتدري

نعوذج للشدريب

نموذج للتدريب

Zweitens: Illustrieren Sie durch chemische Gleichungen das Ergebnis der basischen Hydrolyse von diesem Ester!

نىمسونى ئىلىت

المسودة للسندويسب

نا ونع دنه دنه

نه وذج المحادث

فعونق للت اليسب

نه وذج لا تا الرباب

نموذج للتدريب

ته وذج لا تاریب

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

11214

نموذج للتعاريب

نموذج للتعاريب

نعوذج للتدريب

نعوذج للتعاريب

نموذج للتساريب

نموذج للتدريب

نعوذة للتسلاليب

نموذج للتدريب

ودخ در سب المسودج در المسبب المسودج در المسبب المسودج در المسبب المسودج در المسبب المسودج در المسبب

نموذج للتدريب

نعوذج للتعاريب

10- Beantworten Sie nur (A) oder (B):
Schreiben Sie den wissenschaftlichen
Fachbegriff für eine der folgenden
Aussagen!

نموذج للت

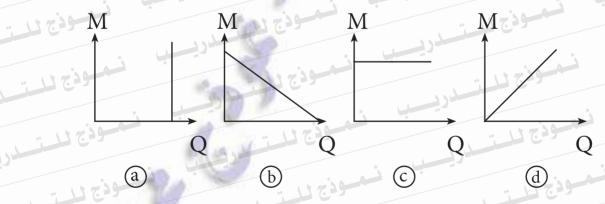
- (a) Eine Substanz kann die benötige Aktivierungsenergie der Reaktionsrate ändern, ohne dass sie selbst geändert wird oder den Gleichgewichtzustand ändert.
- **(b)** Das Gesetz, dass das Verhältnis der Geschwindigkeit der Reaktion und der Konzentration der Reaktanten ausdrückt.

- 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- Welche Abbildung repräsentiert die Beziehung zwischen der Masse, die an der Kathode abgelagerten Substanz (M) und der Elektrizitätsmenge (Q)?

۱۱- أي من الأشكال التالية يعبّر عن العلاقة بين كتلة المادة المترسبة عند الكاثود (M) وكمية الكهربية (Q) ؟

نعوذج للتساريب



# نموذج للتدرد 12- Begründen Sie:

Die meisten industriellen Metallen, die die Verunreinigungen enthalten, werden schneller als die reinen Metallen verrostet.

نموذج للتدريد

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

نعون لله 13- Die Keton, die als ein Chlorid ausfällt und المحاتيون الذي يترسب على هيئة كلوريد المحاتيون الذي يترسب على هيئة كلوريد im Wasser ein wenig löslich ist, ist....

وذج لا

(a)  $Cu^{2+}$ 

تسمسوذج للا

- (b)  $A1^{3+}$
- $Hg^{2+}$
- (d)  $Fe^{2+}$

- شحيح الذوبان في الماء هو:
  - $Cu^{2+}$
  - A1<sup>3+</sup>
  - Hg<sup>2+</sup>
    - Fe<sup>2+</sup>

نعموذج للستدديد

14- Schreiben die Beziehung Sie Gleichgewichtkonstante (Kc) von der Reaktion der Natrium-Sulfid-Lösung mit der Silbernitrat-Lösung!

der عن ثابت العلاقة التي تعبّر عن ثابت الاتزان (Kc) لتفاعل محلول كبريتيد الصوديوم مع محلول نترات الفضة.

### 15- Begründen Sie!

نموذج لابتدريد

مودج للتدريب

نموذج

نعوذج للي

Vurch die Auflösung des Natrium-Chlorid- لا يتكون حمض الهيدروكلوريك Salzes im Wasser werden die Salzsäure und وهيدروكسيد الصوديوم عند إذابة ملح Natriumhydroxid nicht gebildet.

نعوذج للتطويب

نعوذج للتساديب 10 - علل:

كلوريد الصوديوم في الماء.

16- Beantworten Sie nur (A) oder (B): وضح بالمعادلات الكيميائية كيف تحصل على: | Illustrieren Sie durch chemische Gleichungen Wie kann man die Folgende bekommen?

مسوذج للية

(a) Benzol aus Methan.

نعوذج للتعديب

(b) Benzol aus Chlorobenzol.

١٦- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):

(أ) البنزين من الميثان.

نعوذة للتطريب

(ب) البنزين من الكلورو بنزين.

وذج نيا

ودج لات

# نموذج للتدري نموذج لاتدريد 17- Ordnen Sie die folgende Schritte, um مرتب الخطوات التالية للحصول على الماركة Methan aus Ethen zu erhalten:

مودج للتدريب

نعوذج للي

وذج للستسدريسب

نعوذج للتعدريب

(Neutralisierung - katalytische Hydrierung trockne Destillation - volle Oxidation).

- الميثان من الإيثين،
- (تعادل هيدرة حفزية تقطير جاف -أكسدة تامة).

18- Klassifizieren Sie die folgende Substanze منف المواد الأتية حسب خواصها nach den magnetischen Eigenschaften!

المغناطيسية ،

سمسوذج لاستسدريد

نعوذة للتطريب

Ti  $O_2$  - Zn  $SO_4$  -  $V_2O_5$  - Co  $Cl_2$ 

1 cig

نعوذج للتطريب

19- Beantworten Sie nur (A) oder (B): Schreiben Sie den wissenschaftlichen Fachbegriff für eine der folgenden Aussagen!

نموذج للتدري

نعوذج للتدري

- (a) Ein sättiger Kohlen-Wasserstoff, dessen allgemeine Form  $C_nH_{2n}$  ist, bildet mit der Luft eine äußerst brennende Mischung.
- **(b)** Ein Prozess, wobei die alkalische Hydrolyse von Fett und Öl geschehen wird.
- ۱۹- تخير الإجابة (أ) أو (ب):
  اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة:
  (أ) هيدروكربون مشبع صيغته العامة رأاً هيدروكربون مشبع صيغته العامة يكون مع الهواء خليط شديد الاحتراق.
  (ب) عملية يتم فيها التحلل المائي القاعدي

نموذج للتسدري

للزيوت والدهون.

نعوذج للتدري

- 20- Beantworten Sie nur (A) oder (B):
  Begründen Sie:
  - (a) Phenol reagiert nicht mit Salzsäure!
  - (b) Salizylsäure (Essigsäure) wird sich als Säure in einigen Reaktionen und als Phenol in anderen Reaktionen benehmen.

ودج دار

٢٠- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):
 علل ما يأتي:

نموذج للتساريب

- (أ) لا يتفاعل الفينول مع حمض الهيدروكلوريك.
- (ب) يسلك حمض السلسليك في التفاعلات الكيميائية سلوك الأحماض وأحيانًا سلوك الفينولات.

21- Beantworte	en S	ie nur (A) ode	er (B):
Schreiben Sie	die	vollständige	Gleichung
der Reaktio	n in	:	***

(a) Quicksilberzelle.

نموذج للت

(b) Bleisäure-Zelle.

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

نعوذج للت

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

#### 22- Wählen Sie die richtige Antwort aus!

Bei Mischung von zwei Lösungen (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> / Na OH), die dasselbe Volum haben und ihre Konzentration 1 Mol ist. Die Lösung ist....

- (a) säuerlich
- (b) die Ph = 7
- alkalisch
- (d) die Ph größer als 7

# ٢٢- اختر الإجابة الصحيحة:

عند خلط حجمين متساويين من محلولي Na OH ، H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>، ترکیز کل منهما ١ مولاري يكون المحلول:

- أ حمضي.
- $^{7}$  له تساوي  $^{7}$ 
  - قلوي

نعوذج للتسدديد

pH له أكبر من 7.

#### 23- Was passiert beim Aufheben der ماذا يحدث عند رفع القنظرة الملحية Salzbrücke in der galvanischen Zelle? **Interpretieren Sie Ihre Antwort!**

من الخلية الجلفانية ؟ فسر إجابتك.

#### 24- Begründen Sie!

نمونج

وذج لا

وذج للتسدريسب

نعوذج للتدريب

نموذج للتدريد

Die Dampfmenge, die aus ihren beiden Elementen besteht, wird durch die Erhöhung des Druckes ansteigen.

aus ihren beiden تزداد كمية بخار الماء المحضر من عنصريه d durch die

25- Illustrieren Sie durch Gleichungen:
Wie können Sie einen Tritiären Alkohol
durch katalytische Hydrierung des
passenden Alkans bekommen! Schreiben
Sie den chemischen Fachbegriff von dem
Alkan nach dem IUPAC- System!

معودج لايت الايسب

٢٥ وضح بالمعادلات الكيميائية:
 كيف تحصل على كحول ثالثي من الهيدرة
 الحفزية لألكين مناسب، مع كتابة الاسم
 الكيميائي للألكين حسب الأيوباك.

نعوذة للتطريب

26.76

9454

وذج لا تراسيان

26- Illustrieren Sie durch chemische Gleichungen! Wie werden Sie Eisen-(II)-Chlorid von Eisen-(II)-Oxalat bekommen?

ودج للتدريب

مونج لا

نم ونج لل

نموذج للتدرد

٢٦- وضح بالمعادلات الكيميائية:
 كيف تحصل على كلوريد الحديد II من
 أكسالات حديد II.

27- 2.94 Gramm von hydratisiertem Kalk-Chlorid (Ca Cl<sub>2</sub>. X H<sub>2</sub>O) wird erhitzt. Nach der Erhitzung ist ihre Masse 2.22 Gramm geworden. Berechnen Sie die Anzahl der Moleküle von Kristallisationswasser (X)!

موذج للت

۲۷- سـخنت عينة كتلتها 2.94 جـرام مـن كلوريد الكالسبيوم المتهدرت (Ca Cl<sub>2</sub>. × H<sub>2</sub>O)، وبعد التسخين أصبحت كتلتها 2.22 جرام احسب عدد جزيئات ماء التبلر (×).

وذج للية

نمونى للسلادسي

نمون

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

4551

نموذج للتسدود

- عديب نموذج للتعدري 28- Beantworten Sie nur (A) oder (B): Schreiben Sie den wissenschaftlichen Fachbegriff für eine der folgenden Aussagen!
- (a) Systeme, in denen sich die chemische Energie durch spontane irreversible Oxidation-Reduktionsreaktion in die Elektrizitäts- Energie umgewandelt wird.
- (b) Die Masse der abgelagerten oder steigernden Substanz, wenn ein Faraday (1F) durch einen Elektrolyt durchströmt.

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 المترسبة أو المتصاعدة نم وذج لم الكتروليتي. عند إمرار واحد فاراداي خلال محلول

نموذج

شعبوذج للبتب

# 29- Begründen Sie!

نعوذج للتساديسب

تعموذج للست

ودج للتدريب

نموذج للتدري

Die ersten Übergangselemente gelten als تعتبر عناصر السلسلة الانتقالية الأولى ideale Katalysatoren.

وذج دا

Mary Liber

شمسوذج للستسدديد

٢٩- علل ما يأتي: عوامل حفز مثالية،

نعوذج للتسدريب

نموذج للتدريب

### 30- Wählen Sie die richtige Antwort aus!

Bei der Hinzufügung von Hydrogen-Bromid zu Vinyl-Bromid- Zusammensetzung wird.... produziert.

(a) 1,1 dibromo Ethin

نموذج للت

- (b) 1,1 dibromo Ethan
- (c) 1,2 dibromo Ethan
- (d) 1,2 dibromo Ethin

#### ٣٠- اختر الإجابة الصحيحة:

عند إضافة بروميد الهيدروجين إلى مركب بروميد الفاينيل ينتج:

نعوذج لل

- (i) ۱،۱ ثنائی برومو إيثين.
- ف ون ا ١،١ ثنائي برومو إيثان.
- ۱،۲ ثنائی برومو إیثان.
- م وذج ر ف ۱، ۲ ثنائی برومو إیثین.

#### 31 - Begründen Sie!

Die verdünnte Salzsäure wird nicht zur لا يُستخدم حمض الهيدروكلوريك المخفف Identifizierung der Phosphat Anion benutzt.

#### ٣١- علل ما يأتى:

في الكشف عن أنيون الفوسفات.

#### 32-Wählen Sie die richtige Antwort aus!

Wenn der Löslichkeitsgrad von Mg (OH), im Wasser gleich  $1.2 \times 10^{-4}$  ist, dann ist  $K_{SP}$ ....

- (a)  $1.7 \times 10^{-7}$
- $5.8 \times 10^{-14}$
- $1.7 \times 10^{-12}$
- (d) $6.9 \times 10^{-12}$

#### ٣١- اختر الإجابة الصحيحة:

عندما تكون درجة إذابة (OH) في الماء هي  $^{-4}$  الماء هي قيمة K<sub>sp</sub> تساوي:

- 1.7×10 -7 (i)
- 5.8×10 <sup>-14</sup>
- 1.7×10 -12 (=)
- 6.9×10<sup>-12</sup> (2)

نموذج للتسدري

### 33- Begründen Sie!

نموذج للتدريد

Die Geschwindigkeit der chemischen Reaktion ändert sich je nach der Veränderung der Natur der Reaktanten.

نعوذج للتساريب

۳۳- علل:

وذج للستسدريـ

نعوذج للتسدريس

تختلف سرعة التفاعل الكيميائي باختلاف طبيعة المواد المتفاعلة.

#### 34- Beantworten Sie nur (A) oder (B):

وضح بالمعادلات الكيميائية كيف يمكن Illustrieren Sie durch chemische Gleichungen, وضح بالمعادلات wie Sie die Folgenden bekommen?

- (a) Acetaldehyd von Ethen
- (b) Benzamide von der Benzoesäure

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

(أ) الاسيتالدهيد من الإيثين.

نعوذج للتطريب

(ب) البنزاميد من حمض البنزويك.

35- Illustrieren Sie durch Gleichungen:			
Wie Können Sie zwischen dem Eisen			
und dem magnetischen Eisenoxid			
unterscheiden?			

نموذج للتدر

٣٥- وضح بالمعادلات كيف تميز عمليًا بين الحديد المغناطيسي.

## 36- Ergänzen Sie die folgende Tabelle!:

# ٣٦- أكمل الجدول التالي:

Monomer المونومر	Handels Name الاسم التجاري	Art der Polymerisation نوع البلمرة	Eine Eigen- schaft أحد خواص البوليمر	Eine Verwendung der Polymer أحد استخدامات البوليمر
موذج للت		موذج لات		المراجع لما
Formaldehyd + Phenol		نمون المت	الله الله	نموني
فورمالدهید ۲۰۵۶ خینول		127:39-4		تسمسوذج ليات
			الريب نه	. A

37- Schreiben Sie den wissenschaftlichen Fachbegriff für eine der folgenden Aussagen!

نموذج للت

موذج للا

نعوذج للية

- (a) Ein System, das wie ein stationäres System aussieht, aber in der Wirklichkeit ist es dynamisch.
- (b) Ein Prozess, in dem das Salz sich im Wasser auflöst, um die Säure und das Alkali zu bilden, die davon das Salz abgeleitet wird.
- 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 والقلوى المشتق منها الملح.

38- Erklären Sie durch chemische Gleichungen!
Wie können Sie Ethanol von Ethansäure bekommen?

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

#### 39- Wählen Sie die richtige Antwort aus!

Die Zusammensetzung (2 - Methyl – Pentan) ist der Isomerie der Zusammensetzung:

(a) 2- Methylbutan

وذج للتسلاري

- (b) 2,2 Diethylpentan
- (c) 2,2 Dimethylbutan
- (d) 2- Diethylpropan

#### ٣٩- اختر الإجابة الصحيحة ،

يعتبر المركب (٢ - ميثيل بنتان) أيزومر للمركب:

تعموذج للبتسددد

- (أ) ۲ ميثيل بيوتان.
- 📯 ۲٫۲ ثنائي إيثيل بنتان.
- ج ۲٫۲ ثنائی میثیل بیوتان.
  - ٢ إيثيل بروبان.

نعوذج للتسادي

مونج لل

40- Wie unterscheiden Sie praktisch zwischen با عمليًا بين كبريتات الباريوم عمليًا بين كبريتات الباريوم Bariumsulfat und Bariumphosphat?

وفوسفات الباريوم؟

تموذج للا

نعوذة للت

# نعوذج لل 41- Begründen Sie!

موذج

نسموذج لل

وذج للتسدريب

نموذج للتدرد

Die Eisensdichte ist höher als die Teteneumsdichte.

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

# 42- In der folgenden Reaktion:

نموذج للتدريب

٤٢ ـ في التفاعل التالي:

نعوذج للتساريب

$$2NO + O_2 \Longrightarrow 2NO_2$$
,  $\Delta H = (\mathbf{s})$ 

Nennen Sie die Faktoren, die die Menge des . NO2 اذكر العوامل التي تزيد من كمية غاز Gases NO, vermehren!

ودج لاية

- نموذج للتسارد 43- Beantworten Sie nur (A) oder (B): Illustrieren Sie durch chemische Gleichungen, wie Sie eine der folgenden bekommen:
- (a) Die Zusammensetzung TNT aus Benzol.
- (b) Ethin aus Natriumaythanat.

نموذج

٤٣ - تخير الإجابة عن (أ) أو (ب): وضح بالمعادلات الكيميائية كيف تحصل

نعوذج للت

(أ) مركب TNT من البنزين.

(ب) الإيثاين من أيثانوات الصوديوم.

# تنعموذج للستسدري 44- Illustrieren Sie durch chemische Gleichungen!

Erstens: Hinzufügen von Natriumhydroxid zu Benzol-Sulfonsäure

ونج للت

وفق داري

Zweitens: Reaktion der Silbernitrit-Lösung mit

Natriumphosphat

نعوذج للشدريب

٤٤- وضح بالمعادلات الكيميائية : أولاً: إضافة هيدروكسيد الصوديوم إلى ألكيل حمض البنزين سلفونيك. ثانيا: تفاعل محلول نترات الفضة مع فوسفات الصوديوم.

نموذج للتساريب

وذج لا

نموذج للتدري نموذج للتسدري ه٤-أربعة عناصر أحادية التكافؤ [45-A, B, C, D sind vier einwertige Elemente. D ، C ، B ، A Tabelle gezeigt ist.

مودج للتدريب

وذج للتعدريب

ب مودج دارب

نموذج للتدريب

الجدول:

-	A	В	Č	D
	V 0.40	V 0.80	V 0.76 -	V -2.9

Erstens: Berechnen Sie den höchsten Wert der EMK, der man von einer Zelle, deren Elektrode zwei dieser Elemente sind, bekommen kann?

Zweitens: Schreiben Sie den symbolischen Fachbegriff dieser Zelle!

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

وذج للت

نعوذج للتسدريب

نه وذي للتسلالية

11734