

**امتحان شهادة إتمام الدراسة الثانوية العامة  
للعام الدراسي ٢٠١٦/٢٠١٧ - الدور الثاني  
المادة : الكيمياء (باللغة الإنجليزية)**

نمودج

التاريخ : ٢٠١٧/٨/١٩

## **زمن الإجابة : ثلاثة ساعات**

عدد صفحات الكراسة (٢٨) صفحة  
بخلاف الغلاف (٤) صفحات  
وعلى الطالب مسؤولية المراجعة  
والتأكد من ذلك قبل تسليم الكراسة

رقم المراقبة

## مجموع الدرجات بالحرف : إمضاءات المراجعين :

عدد صفحات الكراسة (٢٨) صفحة  
بخلاف الغلاف (٤) صفحات  
وعلى الطالب مسؤولية المراجعة  
والتأكد من ذلك قبل تسليم الكراسة

**امتحان شهادة إتمام الدراسة الثانوية العامة للعام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٦ - الدور الثاني**

التاريخ : ٢٠١٧/٨/١٩  
زمن الاجابة : ثلاثة ساعات

اسم الطالب (رباعياً) :  
المدرسة :  
الصف والجناح :

**توقيع الملاحظين بصحبة البيانات :  
ومطابقة عدد صفحات كراسة الإجابة  
عند استلامها من الطالب .**

All chemical equations you give should be balanced including the conditions of the reaction.

Answer the following questions:

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

Write down the scientific concept that expressed as:

- (a) An aromatic compound in which two hydroxyl groups are directly attached to the benzene ring.
- (b) A polymer that is heat-resistant, electrically insulator, inert and used in surgical threads.

اكتب جميع المعادلات الكيميائية

متزنة مع ذكر شروط التفاعل.

أجب عن الأسئلة الآتية :

١- تخير الإجابة عن (a) أو (b) :

اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة :

(أ) مركب أروماتي تتصل فيه حلقة البنزين مباشرة بمجموعتين هيدروكسيل.

(ب) بوليمر يتحمل درجات الحرارة وعازل للكهرباء وحامض ويُستخدم في الخيوط الجراحية.

**2- Choose to the correct answer:**

The reaction between hydrochloric acid and propene gives:

- (a) 1,1 dichloropropene.
- (b) 1,2 dichloropropene.
- (c) 2- chloropropane.
- (d) 1- chloropropane.

٢- تخير الإجابة الصحيحة :

عند تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع البروبين ينتج:

(أ) ١،١ ثنائي كلوروبروبين.

(ب) ١،٢ ثنائي كلوروبروبين.

(ج) كلوروبروبان.

(د) كلوروبروبان.

### 3- Give reason for:

Phenolphthalein is not used to distinguish between ammonium chloride and sodium chloride solutions.

٣- علل :  
لا يستخدم الفينولفثالين في التمييز  
بين محلولي كلوريد الأمونيوم وكلوريد  
الصوديوم.

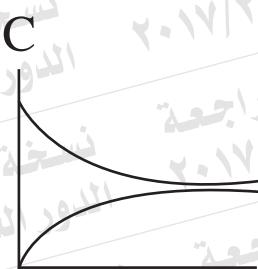
### 4- In the following reaction



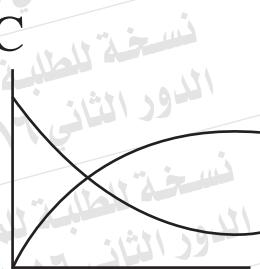
Which graph represents the relationship between the concentration (C) and time (T) ?

٤- في التفاعل التالي :

أي الأشكال التالية يعبر عن العلاقة بين تركيز المتفاعلات (C) والזמן (T) .



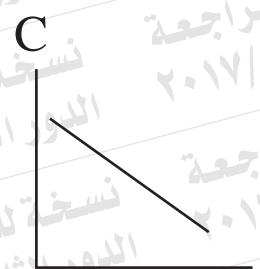
(a)



(b)



(d)



T

### 5- Show by chemical equation the effect of passing steam over hot iron.

٥- وضح بالمعادلة الكيميائية أثر إمداد بخار الماء على الحديد الساخن.

6- Using one reagent, how can you distinguish practically between the solutions of sodium sulphide and sodium sulphite salts?

6- باستخدام كاشف واحد كيف تميز عملياً بين محلول ملحيكبريتيد الصوديوم وكبريتيت الصوديوم.

7- Choose to answer (a) or (b).  
Show by equations how to obtain:  
(a) Trinitrotoluene from benzene.  
(b) Cyclohexane from phenol.

7- تخيير الإجابة عن (أ) أو (ب):  
وضع بالمعادلات الكيميائية كيف تحصل على:  
(أ) ثلاثي نيتروطوليون من البنزين.  
(ب) الهكسان الحلقي من الفينول.

٨- Show by equations both oxidation and reduction reactions in the fuel cell.

٩- Show by equations how to obtain iron III chloride from magnetic iron oxide.

**10- Choose to answer (a) or (b).**

Write down the scientific concept that is expressed as :

- (a) The reaction that proceeds almost to its end having a high value of equilibrium constant ( $K_c$ ).
- (b) Concentration of the saturated solution for sparingly soluble salt at a certain temperature.

١٠- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب) :

اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة :

(أ) التفاعل الذي يسير بشكل جيد عندما يكون ثابت الاتزان ( $K$ ) كبيراً.

(ب) تركيز المحلول المشبع من الملح شحيح الذوبان في الماء عند درجة حرارة معينة.

**11- Show by equations how to obtain propanone from a suitable alcohol.**

١١- وضح بالمعادلات كيف تحصل على البروبانون من كحول مناسب.

**12- Choose the correct answer:**

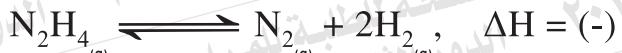
The compound 2,2 dimethyl butane is considered as an isomer of the compound:

- (a) 2- methyl butane.
- (b) 2,2 dimethyl pentane.
- (c) 2- methyl pentane.
- (d) 2,2 dimethyl propane.

١٢- تخير الإجابة الصحيحة :

يعتبر المركب ٢،٢ ثانوي ميثيل بيوتان أيزومر للمركب :

- (أ) ميثيل بيوتان.
- (ب) ٢،٢ ثانوي ميثيل بنتان.
- (ج) ٢- ميثيل بنتان.
- (د) ٢،٢ ثانوي ميثيل بروبان.

**13- In the following reaction:**

What is the effect of increasing pressure on this reaction?

ما أثر زيادة الضغط على هذا التفاعل؟

**14- Give reason for:**

The copper ion  $\text{Cu}^{2+}$  is coloured, while the zinc ion  $\text{Zn}^{2+}$  is colourless.

١٤- علل:

أيون النحاس  $\text{Cu}^{2+}$  ملون، بينما أيون الزنك  $\text{Zn}^{2+}$  غير ملون.

**15- Show by equation the reaction between sodium iodide and silver nitrate.**

١٥- وضح بالمعادلة تفاعل يوديد الصوديوم مع نترات الفضة.

**16- Choose to answer (a) or (b).**

Show by chemical equations how to obtain:

(a) Iron (III) oxide from iron (II) oxalate.

(b) Iron (II) sulphide from iron (III) oxide.

١٦- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب) :

وضح بالمعادلات الكيميائية كيف تحصل على :

(أ) أكسيد الحديد (III) من أكسالات حديد (II).

(ب) كبريتيد الحديد (II) من أكسيد حديد (III).

الدور الثاني - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٦

**17-** The molecular formula  $C_2H_6O$  represents two isomers. Write down the structural formula of each of them. How can you distinguish practically between them?

١٧- الصيغة الجزيئية  $C_2H_6O$  تعبر عن أيزميران.

اكتب الصيغة البنائية لكل منهما، وكيف يمكن التمييز بينهما عملياً؟

**18-** Four monovalent elements A, B, C and D whose oxidation potentials are given in the table below:

١٨- أربعة عناصر أحادية التكافؤ  
جهود أكسدتها بالجدول التالي:

A	B	C	D
0.4 V	- 0.8 V	0.76 V	2.9 V

Calculate the greatest value of electromotive force that can be obtained when forming a galvanic cell using two of these elements, and write the diagram that represents this cell.

احسب أكبر قيمة للقوة الدافعة الكهربائية يمكن الحصول عليها لتكوين خلية جلفارنية من عنصرين من هذه العناصر ، واتكتب الرمز الأصطلاحي لهذه الخلية.

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

Write down the scientific concept that is expressed as:

- (a) The process of coating the metal to be protected from rusting by another metal of less reactivity.
- (b) Systems in which the chemical energy is converted into electrical energy through spontaneous irreversible oxidation-reduction reaction.

١٩- تخيير 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

الكيميائية إلى طاقة كهربائية من خلال تفاعل أكسدة واحتزال تلقائي غير انعكاسي.

**20- Choose to answer (a) or (b).**

Write down the equation of Hematite reduction in:

- (a) The blast furnace.
- (b) Midrex furnace.

٢٠- تخيير الإجابة عن (أ) أو (ب):

اكتب معادلة احتزال الهيماتيت في:

(أ) الفرن العالي.

(ب) فرن مدركس.

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

- (a) The reaction of diluted hydrochloric acid with sodium sulphite.
- (b) The reaction of hot concentrated sulphuric acid with hydrogen bromide gas.

٢١- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب) :

وضح بالمعادلات الكيميائية :

- (أ) تفاعل حمض الهيدروكلوريك المخفف مع كبريتيت الصوديوم .
- (ب) تفاعل حمض الكبريتيك المركز الساخن مع غاز بروميد الهيدروجين.

**22- Choose the correct answer:**

If 30 ml. of nitric acid is neutralized with 10 ml. of magnesium hydroxide whose concentration is 0.3 Molar, the concentration of nitric acid equals:

- (a) 0.01 Molar
- (b) 0.02 Molar
- (c) 0.1 Molar
- (d) 0.2 Molar

٢٢- تخير الإجابة الصحيحة :

إذا تعادل 30 مل من حمض النيتريك مع 10 مل من هيدروكسيد الماغنيسيوم تركيزه 0.3 مولاري، فإن تركيز حمض النيتريك يساوي:

- (أ) 0.01 مولاري.
- (ب) 0.02 مولاري.
- (ج) 0.1 مولاري.
- (د) 0.2 مولاري.

**23- Give reason for:**

Iron melts at a very high temperature that reaches  $1538^{\circ}\text{C}$ .

٢٣- علل :

ينصهر الحديد عند درجة حرارة عالية تصل إلى  $1538^{\circ}\text{مئوية}$ .





**28- Choose to answer (a) or (b).**

Write down the scientific concept that is expressed as:

- (a) A process involves the identification of the constituents of a substance either being pure or a mixture of several substances.
- (b) A process of determining the concentration of a given volume of an acidic solution by knowing the volume and concentration of the alkaline solution that completely neutralizes it.

٢٨- تخيير الإجابة عن (أ) أو (ب) :

اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة :

(أ) عملية يتم فيها التعرف على مكونات المادة

سواء كانت نقية أو مخلوطاً من عدة مواد.

(ب) عملية تعين تركيز حجم معلوم من

محلول حامضي بمعلومية حجم

وتركيز محلول القلوي الذي يتعادل

معه تماماً.

**29- How can you distinguish, without using chemical reagents, between lead (II) oxide salt and potassium chloride salt?**

٢٩- كيف تميز بدون استخدام كواشف

كيميائية بين ملح كلوريد الرصاص

(II) وملح كلوريد البوتاسيوم؟

**30- Choose the correct answer:**

The following ions are paramagnetic and coloured, except:

- (a)  $Ti^{4+}$
- (b)  $Mn^{2+}$
- (c)  $Fe^{3+}$
- (d)  $V^{2+}$

٣٠- تخير الإجابة الصحيحة :

الأيونات التالية بارا مغناطيسية وملونة

ماعدا :

- (أ)  $Ti^{4+}$
- (ب)  $Mn^{2+}$
- (ج)  $Fe^{3+}$
- (د)  $V^{2+}$

**31- What would happen after a while from dipping a magnesium rod into a blue copper sulphate solution?**

٣١- ماذا يحدث بعد فترة زمنية من وضع ساق من الماغنسيوم في محلول من كبريتات النحاس الزرقاء؟

**32- Show by chemical equations how to obtain triglyceride ester.**

٣٢- وضح بالمعادلات الكيميائية كيف نحصل على إستر ثلاثي الجليسيريد.

**33- Give reason for:**

The lead acid battery is considered as a secondary galvanic cell.

٣٣- علل لما يأتي:

تعتبر بطارية الرصاص الحامضية من الخلايا الجلفانية الثانوية.

**34- Choose to answer (a) or (b).**

Show by chemical equations how to obtain:

- (a) An organic compound from an aqueous solution of two inorganic compounds.  
(b) Dihydric alcohol from monohydric alcohol.

٣٤- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):

وضح بالمعادلات الكيميائية كيف تحصل على:  
(أ) مركب عضوي من محلول مائي لمركبين غير عضويين.

(ب) كحول ثانوي الهيدروكسيل من كحول أحدادي الهيدروكسيل.

**٣٥-** Arrange the following steps to obtain sodium ethanoate from sucrose:  
 (Complete oxidation – Fermentation – Neutralization – Hydrolysis).

٣٥- رتب الخطوات التالية للحصول على إيثانوات الصوديوم من السكروز:  
 (أكسدة تامة - تخمر كحولي - تعادل - تحلل مائي).

**٣٦-** Calculate the pH value of a weak mono-protonic acid of concentration 0.2 Molar, given that its degree of ionization equals 0.03.

٣٦- احسب قيمة pH للمحلول حمضي ضعيف أحادي البروتون تركيزه 0.2 مولاري علماً بأن درجة تأينه تساوي 0.03

**37- Choose to answer (a) or (b).**

Write down the scientific concept that is expressed as :

- (a) A transition element used as a catalyst in the industry of ammonia by (Haber-Bosch) method.
- (b) A series of elements in which the sublevel (4d) is filled successively and located in the fifth period in the periodic table.

٣٧- تخيير الإجابة عن (أ) أو (ب) :

اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارة :

(أ) عنصر انتقالى يستخدم كعامل حفاز في

صناعة غاز النشار بطريقة (هابر - بوش) .

(ب) مجموعة عناصر يتتابع فيها امتلاء

المستوى الفرعى (4d) وتقع في

الدورة الخامسة من الجدول الدوري.

**38- Choose to answer (a) or (b).**

Show by chemical equations a confirmatory test to detect for:

- (a) Sulphate anion.
- (b) Thiosulphate anion.

٣٨- تخيير الإجابة عن (أ) أو (ب) :

وضح بالمعادلات الكيميائية تجربة تأكيدية

للكشف عن :

(أ) آنيون الكبريتات.

(ب) آنيون الثيوكبريتات.

الدور الثاني - العام الدراسي ٢٠١٦/٢٠١٧

**39-** Choose to answer (a) or (b).

## Explain:

- (a) The rate of the chemical reaction depends on the type of bonding in the reactants.
  - (b) The electric conductivity of sulphuric acid does not increase by dilution.

٣٩- تخير الإجابة عن (أ) أو (ب):

فیروز

- (أ) تختلف سرعة التفاعل الكيميائي باختلاف نوع الترابط في المواد المتفاعلة.

(ب) لا تزداد درجة توصيل حمض الكبريتيك للتيار الكهربائي بزيادة التخفيف.

**40-** Mention one importance of the chemical analysis in the medical field.

في مجال الطب.

**41- Choose the correct answer:**

On mixing two equal volumes of hydrochloric acid and calcium hydroxide solutions, each is of concentration 1 Molar , the produced solution would have:

- (a) an acidic effect.
  - (b) pH value equal 7.
  - (c) an alkaline effect.
  - (d) pH value greater than 7.

#### ٤- تخيير الإجابة الصحيحة:

عند خلط حجمين متساوين من محلولي حمض الهيدروكلوريك وهيدروكسيد الكالسيوم ترکيز كل منها 1 مولاری، يكون المحلول الناتج:

- أ) حمضي التأثير.

ب) قيمه  $pH$  له تساوي 7.

ج) قلوي التأثير.

د) قيمه  $pH$  له أكبر من 7.

**42- Give reason for:**

Nickel – chromium alloys are used in heating coils and electric furnaces.

**٤٢- علل:**  
تُستخدم سبيائكnickel والكروم في ملفات التسخين والأفران الكهربائية.

**43- Compare between alcohols and phenols in the table below.**

Point of comparison وجه المقارنة	Alcohols الكحولات	Phenols الفينولات
Acidity درجة الحامضية		
Reaction with caustic soda التفاعل مع الصودا الكاوية		

**44- Naphthalene and diphenyl are aromatic compounds.**

**First :** Write down the structural formula of each .

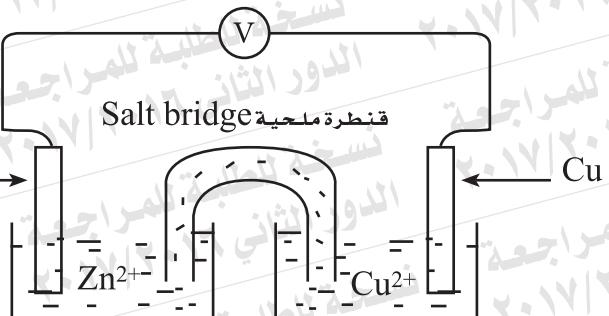
**Second:** How many moles of hydrogen are sufficient to saturate each of these compounds?

**٤٤- النفاثلين وثنائي الفينيل من المركبات الأروماتية.**

**أولاً :** اكتب الصيغة البنائية لكل منها .

**ثانياً :** ما عدد مولات الهيدروجين الالزمة لتشبع كل مركب منها؟

٤٥- الشكل التالي يوضح خلية جلفانية :



**First :** What do you expect for the value of the electromotive force if the zinc half-cell is replaced by an iron half-cell?

**Explain your answer**

**Second:** What would happen if the salt bridge is taken out from the cell solutions?

**Explain your answer.**

أولاً، ماذَا تتوقع لقيمة القوة الدافعة الكهربية إذا تم استبدال نصف خلية الخارصين بنصف خلية الحديد؟  
فسر إجابتك.

ثانياً، ماذَا يحدث عند رفع القنطرة الملحية من محلولي الخلية؟ فسر إجابتك.

