

# الأجوبة النموذجية

الدور الثاني (2)

المتميزين

— 2021 م —

# الكيمياء

الثالث المتوسط





Note: Answer (five questions) only .

Q1/A/ How can be produced acetylene gas in laboratory ? Draw shape of equipment and write the Reaction. (12 M)

B/ Choose the correct answer : ( Choose two only ) ( 8 M )

1. What is the role of Aluminum for thermite Reaction?

( catalysis , Reducing Agent , oxidizing Agent )

2. Secondary level ( d ) has five orbitals and maximum hold up electrons: ( 14 , 10 , 6 )

3. All organic compounds contain one of the following elements in their composition:  
( oxygen , nitrogen , carbon )

Q2/A/ Calculate the percentage of volume for both acetic acid and water in a solution formed by mixing (20 ml ) of acetic acid and (30 ml ) of water. ( 11 M )

B/ Complete the following statement: ( 9 M )

1. ....these compounds consist of silicon and Hydrogen .

2. Nitrogen constitutes .....of the earth's atmosphere.

3. Elements of Group II A are called .....

Q3/A/ For these two elements  $^{12}\text{Mg}$  and  $^{16}\text{S}$  : ( 10 M )

1. Write the electronic configuration for them.

2. What is the number of secondary energy levels that full with electrons?

3. Period and group of each.

4. Lewis order for both of them.

5. What is common between these two elements in their Location in the periodic table?

B/ Explain the Reason of following: (Choose two only ) ( 10 M )

1. Lithium dissolved in water less than another elements of IA group.

2. Aluminum does not react with both concentrated and dilute nitric acid continually .

3. Silica gel used as drier factor .

Q4/A/ How are ammonia Gas teste explain by chemical equation? ( 10 M )

B/ Write the following Reaction equations: ( Choose two only ) ( 10 M )

1. Aluminum Hydroxide  $\xrightarrow{\Delta}$

2. Ammonium chloride + calcium hydroxide  $\xrightarrow{\Delta}$

3. Iron (II) + sulfur  $\xrightarrow{\Delta}$



باركود الاجوبة والملحوظات وتقسيم الدرجة

Q5/A/ Write briefly about: (Choose two only ) ( 10 M )

Solubility , hydrocarbons , Ionization energy

B/ What is the difference between normal plaster and paris plaster? ( 10 M )

Q6/A/ Properties of VIA group elements are arranged from oxygen to polonium,  
Write the properties. ( 10 M )

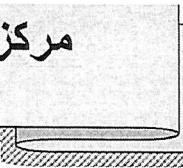
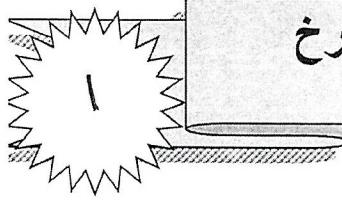
B/ Mark the following sentences as ( True ) if they are correct or ( False ) when they are incorrect , then correct the false sentences. ( Choose two only ) ( 10 M )

1. Crystallized silicon have dark gray color .

2. Solution with large amount of the solute are called concentrated .

3. Aufbau principle that secondary energy level are filled with electrons according to their energy level from the lowest to the highest.

# مركز فحص الدراسة المتوسطة بغداد / الكرخ



الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٠ الدور الثاني

التعليم / المتوسط
٢٠٢١/٢٠٢٠
التاريخ / ٢١/١٢/٢٠٢١



المادة / الكيمياء
اليوم / الخميس

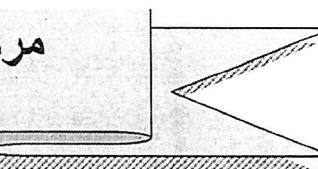
باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

## جواب السؤال ( الاول ) فرع ( A )

الدرجة	الجواب النموذجي (١٤ درجة)	الصفحة
٤٠	<p>Acetylene can be produced by the reaction of Calcium Carbide <math>\text{CaC}_2</math> with water. Putting Calcium Carbide in an erlenmeyer flask water is added very slowly and gradually using a tube. The reaction which happens acetylene which can be collected from the bottle by removing water downward</p> $\text{CaC}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_2 \uparrow + \text{Ca(OH)}_2$ <p>Calcium Carbide water acetylene calcium hydroxide</p>	
٤٠	$\text{CaC}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_2 \uparrow + \text{Ca(OH)}_2$ <p>Calcium Carbide water acetylene calcium hydroxide</p>	Page : ( ٦٧ )
٤٠		

الكرخ / بغداد - الدراسة المتوسطة فحص مركز

2



الأجوبة التموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٠ الدور الثاني

التعليم / الموسط  
التاريخ / ٢٠٢١/٨٠



## **المادة / الكيمياء**

## **اليوم / الخميس**

نحو الملاحظات وتقسيم الدرحة

جواب السؤال ( الـ ١٣ ) فرع ( بـ )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
	(أ) دهون الراجحة عن نقاشه (ترك واحد)	
٤٠	١) Reducing Agent	٣٩
٤٠	٢) (١٠)	٩
٤٠	٣) Carbon	٦٢

# مركز فحص الدراسة المتوسطة بغداد / الكرخ

3

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٠ الدور الثاني

التعليم / المتوسط
٢٠٢١ / ١٠ / ٢١



المادة / الكيمياء
اليوم / الخميس

باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

جواب السؤال ( ) الثاني ( ) فرع ( A )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
٣ <sup>٠</sup>	$\text{Volume of the } (V_T) = (V_1) + (V_2)$ <p style="text-align: center;">Solution                          acetic acid                          water</p> $= 20\text{ml} + 30\text{ml}$ $= 50\text{ ml}$	٤-٣ Page
٤ <sup>٠</sup>	$\text{Percentage of Volume } (\%V_1) = \frac{V_1}{V_T} \times \%100$ <p style="text-align: center;">for Solut (acetic acid)</p> $= \frac{20\text{ ml}}{50\text{ ml}} \times \%100$ $= \%40$	٤٩ Page
٤ <sup>٠</sup>	$\text{Percentage of Volume } (\%V_2) = \frac{V_2}{V_T} \times \%100$ <p style="text-align: center;">for Solvent (water)</p> $= \frac{30\text{ ml}}{50\text{ ml}} \times \%100$ $= \%60$	ملاحظات تحفظ دراجه وأصله الخطا الحسابي

# مركز فحص الدراسة الابتدائية

٤

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٠ الدور الثاني

التعليم / المتوسط

التاريخ / ٢٠٢١/٠١/٢١



المادة / الكيمياء

اليوم / الخميس

باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

جواب السؤال ( ب ) فرع ( الثانى )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
٣°	<p>(٤ درجات) لكل ذرة (ثلايت) درجات</p> <p>1) Silicon hydrates (<math>\text{SiH}_4</math>)          (Silane)</p> <p>اي اجابة منها تغير بالعرض نعطي الموجه كل درجة</p>	Page 57
٣°	2) 78%	73
٣°	3) all Kaline earth metals	28

# مركز فحص الدراسة الابتدائية

5

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٠ الدور الثاني

التعليم / متوسط
التاريخ / ٢٠٢١/١٠/٥١



المادة / كيمياء
اليوم / الخميس

باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

الجواب السؤال ( ج ) الثالث ( فرع ( A )		الصفحة
الدرجة	الجواب النموذجي	
	المرجع ( ١٥ ) درجات	
٢٠	$^{12}Mg$ <p>1) <math>1s^2 2s^2 2p^6 3s^2</math></p>	$^{16}S$ <p><math>1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4</math></p>
٢٠	2) 4 Full secondary energy levels	١
٢٠	3) 3rd period 2A group	٢
٢٠	4) $\bullet Mg \bullet$	٣
٢٠	5) The common properties between elements location in 3rd period ( Same period )	٤
نهاية : لحل فقرة درجاتنا		

# مركز فحص الدراسة المتوسطة بغداد / الكرخ

٦

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٠ الدور الثاني

التعليم / امتحان

التاريخ / ٢٠٢١ / ١٠ / ٢١



المادة / الكيمياء

اليوم / الخميس

باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

فرع ( B )

الثالث

جواب السؤال ( )

الدرجة

الجواب النموذجي

الصفحة

الدرجة (١٠) درجات لشئ من (٥ درجات)  
ملخصة / الاجابة عن اثني عشر

٥°

1) Because lithium has small volume and a great attraction energy of its nucleus to electrons.

28

٥°

2) Because Aluminum oxide ( $Al_2O_3$ ) forms a layer which isolates the acid from the metal therefore the reaction stops this property helps to use (Al) containers for storing nitric acid

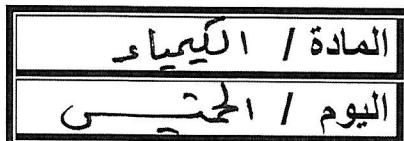
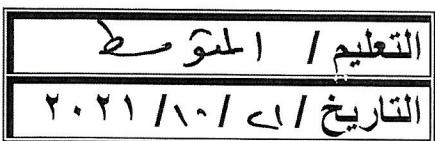
39

٥°

3) due to its large Surface and great ability to absorb water

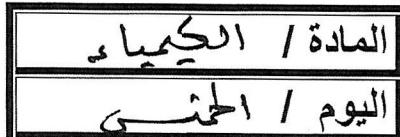
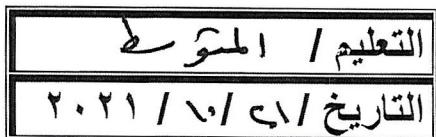
58

ملخصة / تمهيل الطالب درجة كاملة لشيء تعبير يعطي نفس امعنى



نحو الملاحظات وتقسيم الدرة

الصفحة	الجواب النموذجي	( جواب السؤال )	( فرع A )	الدرجة
١٠	when ammonia reacts with hydrogen chloride it produces white dense vapor which is ammonium chloride			



نحو الملاحظات وتقسيم الدرحة

جواب السؤال (١) بـ فرع (٣)

# مركز فحص الدراسة المتوسطة بغداد / الكرخ

٩

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٠ الدور الثاني

التعليم / متوسط
التاريخ / ٢٠٢١/١٠/٢١



المادة / التّيّصيّار
اليوم / الخميس

باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
٥°	<p><u>Solubility</u> : The maximum amount of a solute which can be dissolved in a given amount of a specific solvent to result in a saturated solution at a given temperature</p>	٤٥
٥°	<p><u>Hydrocarbons</u> : As it is known from its name, it contains only carbon and hydrogen only, either saturated or unsaturated.</p>	٦٥
٥°	<p><u>Ionization Energy</u> : The amount of energy required to remove one electron from the outer energy level of a gaseous atom</p> $\text{Na} + \text{Ionization Energy} \rightarrow \text{Na}^+ + \bar{e}$ <p>ملاحظة: الإجابة عن تحرير فين مفهوم</p> <p>ملاحظة: تذهب درجة واحدة من المحرر في الماء إلا عدم ثبات المحرر</p> <p>ملاحظة: تذهب درجة كاملة لا يذهب بعده نحو الماء</p>	١٩

مركز فحص الدراسة الابتدائية

10

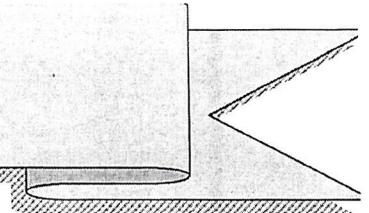
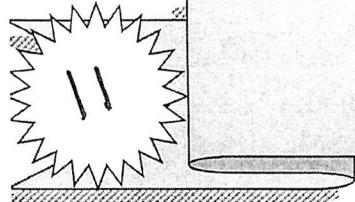


## المادة / المياد

## باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

الصفحة	الجواب النموذجي	الثامن	فرع (B)	جواب السؤال
الدرجة				
10	Normal Plaster	Paris Plaster		
	Two molecules of water (crystallization water) Combine with Salic Calcium Sulfates	One molecule of water (crystallization water) Combine with Calcium Sulfates		
	$\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	$(\text{CaSO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$		
	علامة: لـ 1 إجابة 5 درجات	علامة: تتعصب درجة كاملة لا يتعين بغير نهى المعنون		

# مركز فحص الدراسة الابتدائية



الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٠ الدور الثاني

التعليم / متوسط
٢٠٢١/٠٨/٢١



المادة / الكيمياء
اليوم / الخميس

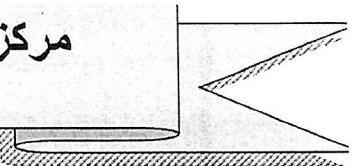
باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

جواب السؤال ( A ) فرع ( ) السادس

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
١٠	<p>الدرجة ( ١٠ ) درجات</p> <p>الاجابة وفق الكتاب المنهجي لبيعة ٢٠١٨</p> <p>Oxygen and Sulfur are considered as non-metal while Selenium and tellurium have (Semi metal) properties as for Polonium it has pure metal</p>	٨٤
	<p>الاجابة وفق الكتاب المنهجي لبيعة ٢٠١٩</p> <p>Oxygen and Sulfur are Considered as non-metal . while Selenium and tellurium have (non-metal) properties as for Polonium it has Pure metal</p>	

مركز فحص الدراسة المتوسطة بغداد / الكرخ

١٢



الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٠ الدور الثاني

التعليم / متوازٍ
٢٠٢١ / ١٠ / ٤١



المادة / التربية
اليوم / الخميس

باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

جواب السؤال ( ب ) السادس فرع ( ب )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
٥٠	<p>السؤال من ( ١٠ درجة )</p> <p>١- False The Correct answer : Crystallized Silicon have dark brown Color</p> <p>or - The correct answer : non-crystallized Silicon have dark gray Color</p>	٥٥
٥٠	<p>٢- True</p> <p>٣- True</p> <p>ملاحظة : الاجابة عن نصفها في ١٠ درجة ، تذهب درجة كاملة لاي تحيى بعمر نصف المعدل</p>	٤٧ ١٠



مع نظام الباركود تستطيع الوصول بشكل سريع و مباشر لما يلي:

- صورة الأسئلة
- ملف الأجوبة
- ملاحظات الأستاذة
- تقييم الدرجة
- وكل ما يسهل لك التفوق وتحقيق أعلى الدرجات

