

الأجوبة النموذجية

الدور الاول (1)

المتميزين

— 2022 م —

الكيمياء

الثالث المتوسط





Note: Answer (five questions) only, (20 Marks for each question).

Q1) A/ An atom the electrons of which are ordered as follows: $1S^2 \quad 2S^2 \quad 2P^4$ (12 M.)

1. What is the total number of electrons in this atom?
2. What is the atomic number?
3. How many Secondary energy Level filled with electrons?
4. Write Lewis symbol for this atom.
5. What is the number of single electrons?
6. Find out period and group.



B/ Explain the Reason of following: (Choose two only) (8 M.)

1. Table salt is a hydrated substance.
2. Duralumin Alloy used for building aircraft parts,
3. Silicon used in manufacturing of electrical devices and computer industry

Q2) A/ How are sulfate ions tested explain and write the chemical equation? (12 M.)

B/ Write briefly about? (Choose two only) (8 M.)
Hund's Rule , bauxite , unsaturated solution.

Q3) A/ Calculate the mass percentage of methyl Alcohol in a solution containing (27.5 g) of methyl Alcohol and (175 ml) of water and assume the density of water (1 g/ml). (12 M.)

B/ Complete the following statement: (Choose two only) (8 M.)

1. half of the minimum distance between two identical and chemically combined nuclei of the element.
2. Large quantities of ammonia can be produced industrially by process.
3. Sodium is stored in

Q4) A/ How can be produced Ethylene gas in Laboratory draw shape of equipment and write the reaction? (12M.)

B/ Mark the following sentences as (True) or (False) after that correct the false sentence:
(Choose Two only) (8 M.)

1. In ancient times nitrogen gas it was called "Azote"
2. Silicon forms a great number of compounds such as silicon hydrates which consist of silicon and carbon.
3. The bond between two carbon atoms in a saturated hydrocarbons is a double.

Q5) A/ Answer the following: (12 M.)

1. Write the physical properties of Aluminum.
2. What is the difference between dilute and concentrated solution?

B/ Write the following reaction: (Choose two only) (8 M.)

1. Sodium hydroxide + Carbon dioxide \longrightarrow
2. Calcium Carbide + water \longrightarrow
3. Silicon tetra fluoride + potassium \longrightarrow

Q6) A/ Answer the following: (12 M.)

1. Write the uses of water glass.
2. Explain the preparation of sulfur dioxide gas with industrial method and write chemical equation.

B/ what is the important properties of the group (VA) elements? (two only) (8 M.)

مركز فحص الدراسة المتوسطة
بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢١
الدور الأول



باركود الملاحظات وتقسيم الرسامة

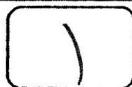
التاريخ: ٢٠٢٢/٠٧/١٨

المادة / كيمياء / المتميزين

اليوم / السبت

(فرع A) جواب السؤال (الدوافع)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
الدرجة (١٢)	Q, A /	٣٤
للفرع	١ - ٨	٣٤ متابه له
كل نقطة	٢ - ٨	٥
درجه كان	٣ - ٩	وكذلك ١٣
	or ($1S^2 : 2S^2$)	
	4 - element	
	or : ظ	
	5 - ٢	
	6 - Period = 2	
	group = 6	



مركز فحص الدراسة المتوسطة
بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١ / ٢٠٢٢
الدور الأول



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

التاريخ: - ٢٤/٦/١٨

المادة / كيمياء / امتحان

اليوم / السبت

(جواب السؤال (الدور) فرع (B))

الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
٣١ ٤٠ فصل الثاني	Q B / Choose (2 only) (8 M) وكل نقطة (4 M) 1 - Because it Contains impurities of Calcium Chloride or magnesium Chloride or both 2 - Because this alloy is light and hard 3 - Because it semi Conductor or (metalloid)	



مركز فحص الدراسة المتوسطة

بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢١

الدور الأول



باركود الملاحظات وتقسيم الرجاء

المادة / الكيمياء / علوم من

اليوم / السبت

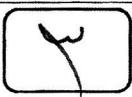
التاريخ: - ٢٤٦ / ١٨

(A) فرع ()

(Q 2)

جواب السؤال ()

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
٦	<p>Sulfate ions can be identified in their aqueous solutions by adding the solution which contains barium ions such as Barium chloride.</p> <p>The result is a white precipitation of barium sulfate:</p> $\text{BaCl}_2 + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{Cl}^-$	<p>الفضل الثانية (٩)</p>
٦		



مركز فحص الدراسة المتوسطة
بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢١
الدور الأول



باركود الملاحظات وتقسيم المراجعة

التاريخ: ٢٠٢٢/٦/١٨

المادة / الكيمياء / طبعته
اليوم / السبت

(B) فرع (Q 2) جواب السؤال

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
٨	للفن (٨) درجات ، لشرح (٤ درجات) الاجابة عن ذهبتين فقط	العنوان الاول (٨)
٤	1. Hund's Rule:- No two electrons Are doubly occupied in the SubShell (Secondary level) unless its orbitals Are singly filled.	الفن الثالث (٤)
٤	2. Bauxite:- It is the aqueous Aluminium Oxide ($\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) And it is the main source of Aluminium extraction.	الفن الرابع (٤)
٤	3. Unsaturated Solution:- Is the solution which contains Less amount of the Solute that Is required for saturation at A particular temperature and Pressure.	الفن الرابع (٤)

مركز فحص الدراسة المتوسطة

بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢١
الدور الأول



باركود الملاحظات وتقسيم الرسجة

التاريخ: - 18/6/2022

الساعة / المساء
اليوم / السبت

جواب السؤال (١) مادة الكيمياء فرع (A)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
٤°	$\rho_{(g/ml)} = \frac{m(g)}{V(ml)} \rightarrow m(g) = \rho_{(g/ml)} \times V_{ml}$ $m(g) = \frac{1}{ml} \times 17.5 ml = 17.5 g$ $\text{mass of Methyl alcohol} = 27.5 g$ $\text{mass of water} = 17.5 g$ $\text{mass of solution} (m_t) = m_1 + m_2$ $= 27.5 + 17.5 g$ $= 45 g$ $\text{Mass percentage of Methyl alcohol} = \frac{m_1}{m_t} \times 100\%$ $= \frac{27.5}{45} \times 100\%$ $= 60.55\%$ <p><u>B1</u> ماء حفظ لدغة عن انسنة</p>	٥٥
٧		
١٠		
٤°	1- Atomic radius or (Atomic Size)	١٩
٤°	2- Haber - Bosch	٧٥
٤°	3- Benzene , Kerosene or: In The Liquids that does not react with sodium	٢٨

مركز فحص الدراسة المتوسطة

بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢١

الدور الأول



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

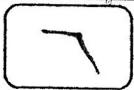
التاريخ: 2022/6/18

المادة / الكيمياء

اليوم / الجمعة

جواب السؤال (الرابع) فرع (A)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
٤٠	<p>Ethylen can produced by heating ethyl alcohol C_2H_5OH with sufficient amount of concentrated sulfuric acid up to $(170^{\circ}C)$ as in The figure below :</p>	٦٦
٤٠	<p>The Sulfuric acid removes water molecule from the of alcohol according The following equation :-</p> $C_2H_5OH \xrightarrow[170^{\circ}C]{H_2SO_4 \text{ conc}} C_2H_4 \uparrow + H_2O$ <p>Ethyl alcohol Ethylene water</p>	



مركز فحص الدراسة المتوسطة
بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢١
الدور الأول



باركود الملاحظات وتقسيم الرجاء

التاريخ: 2022/16/18

المادة / الحاسوب
اليوم / السبت

جواب السؤال (الرابع) فرع (B)

الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
73 ص	True	٤٠ ١
٥٧ ص	false (silicon and hydrogen)	٤٠ ٢
٦٥ ص	false (single)	٤٠ ٣
ملاحظة / الإجابة على اثنين فقط (choose tow only)		

V

مركز فحص الدراسة المتوسطة
بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢١
الدور الأول



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

التاريخ: ٢٤/٦/٢٣

المادة / الكيمياء / الجيولوجيا
اليوم / السبت

فرع (A)		(Q5) جواب السؤال	الصفحة
الدرجة	الجواب النموذجي		
١٢	للغز (٢٠ درجة) لكل نصفحة (٦ درجات)		الفضل الثالث (٤١)
٦	<p>1. a) Is a fine Silvery metal.</p> <p>b) Remarkable low density.</p> <p>c) Good Conductor for heat And electricity.</p> <p>2. Concentrated Solutions , Dilute Solution</p>		الفضل الرابع (٤٥)
٦	<p>1. Solutions with Large amount of the Solute.</p> <p>2. Can be changed Into dilute by Adding a larger Amount of the Solvent.</p>		

مركز فحص الدراسة المتوسطة

بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢١

الدور الأول



باركود الملاحظات وتقسيم الرجاء

التاريخ: ٢٠٢٢/٦/١٨

المادة / الكيمياء / ملخص مذكرة

اليوم / السبت

(B) فرع (

) Q 5

جواب السؤال (

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
٨	<p>للفرع (B) درجات (٤) كل معادلة</p> <p>الأحادية عن نفحة متينة خط:</p> <p>١. $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$</p> <p>٢. $\text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_2 \uparrow + \text{Ca(OH)}_2$</p> <p>٣. $\text{SiF}_4 + 4\text{K} \xrightarrow{\Delta} \text{Si} + 4\text{KF}$</p> <p>يحقق الطالب من موازنة المعادلات</p>	<p>العنصر الثاني (٤)</p> <p>العنصر السادس (٤)</p> <p>العنصر الخامس (٤)</p>

مركز فحص الدراسة المتوسطة
بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢١
الدور الأول



باركود الملاحظات وتقسيم المراجعة

التاريخ: ٢٠٢٢/٦/١٨

المادة / الكيمياء / طبىعى

اليوم / السبت

(A) فرع ()

جواب السؤال (Q 6)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
١٢	للفرع (A) ، لكل نقطة (٦ درجات) ١. /	
٦	<p>١. Used in various industrial fields Such as providing passive fire protection for textiles and papers.</p> <p>٢. Used as cheap adhesive.</p> <p>٣. Cement can be strengthened By mixing it with Sodium silicate In order to be used in buildings.</p>	<p>الفصل الثاني (٥٤)</p>
٦	<p>٢. Produced by the combustion of Sulfur in air. the molten Sulphur is Pumped in special Combustion Towers the resultant gas contains Some impurities which need to removed :-</p> $S + O_2 \xrightarrow{\Delta} SO_2$	<p>الفصل الثاني (٤٧)</p>

١.

مركز فحص الدراسة المتوسطة

بغداد/ الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٢ / ٢٠٢١

الدور الأول



باركود الملاحظات وتقسيم المراجعة

التاريخ: ٢٠٢٢/٠٦/٢٨

المادة / الكيمياء / المختبر

اليوم / ١

(B) فرع

(Q 6) جواب السؤال

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
٨	<p>للفرع (B) ، للثانوية (ع درجات)</p> <p>للطلاب الحق ب اختيار أي نصفتين</p> <p>١. The properties of the elements Very gradually from being Nonmetals (Nitrogen and Phosphorus) to metals (Bismuth). Arsenic and (Antimony) Are metalloid.</p> <p>٢. Nitrogen is gaseous. The rest of the element are solids in normal conditions. The chemical properties Very on a regular basis from Phosphorus to Bismuth.</p> <p>٣. Other elements like Bismuth and Arsenic from ionized compounds.</p> <p>٤. The acidic and basic properties of the elements oxides also vary from being acidic (phosphorus) To basic (Bismuth).</p>	<p>الفصل الرابع (٤٥)</p>



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

