

الأجوبة النموذجية

الدور الاول (1)

المتميزين

— 2021 م —

الكيمياء

— الثالث المتوسط —





Note: Answer (five questions) only .

Q1/ A / How can be produced Nitric acid in Laboratory draw shape of equipment and write the Reaction? (12M)

B / Choose the correct answer ? (8 M)

1. What is the percentage of Aluminum in Aluminum Bronze alloy? (high - small – 100%)
2. The bond between two carbon atoms in the saturated hydrocarbons is (single – double – triple) .

Q2/A/ Electron configuration for fluorine $1S^2 2S^2 2P^5$ (10 M)

1. What is the atomic number for fluorine?
2. What is the number of secondary energy level that full with electrons?
3. What is the number of unpaired electrons?
4. Period and group.
5. Lewis order.

B/ Explain the Reason of following: (choose two only)

1. Sodium preserved in liquid with which it does not React .
2. Nobel gases have the greatest Ionization energy .
3. Quarts and flints used in cutting glass and scratching steel .



باركود الاجوبة والملاحظات وتقسيم الدرجة

(10 M)

Q3/A/ How are sulfate ions tested explain by chemical equation? (12 M)

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

1. Salt composed from potassium and Aluminum elements called
2. Concentrated solution can be changed into diluted by adding a large amount of the
3. Silicon react with oxides or metal carbonates by high heating the resultant compound are known

Q4/A/ Write briefly about : (Choose three only) (12 M)

Unsaturated Solution – Hydrolysis – hund's Rule – water glass

B/ Explain the preparation of sulfuric acid with industrial method. (8 M)

Q5/ A/ Write the following reaction: (Choose two only) (8 M)

1. Methan + oxygen gas $\xrightarrow{\Delta}$
2. Nitrogen gas + Hydrogen gas \longrightarrow
3. Sodium + water \longrightarrow

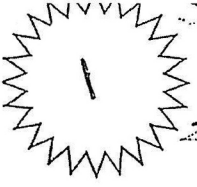
B/ Sample of vinegar contains (4%) acetic by mass. How many grams of vinegar is required to obtain (20g) of acetic acid? (12 M)

Q6/ A/ Mark the following sentences as true (T) or false (f) after correct the false sentences . (Choose two only) (8 M)

1. The discovery of the nucleus of the element is attributed to the scientist Thomson
2. Elements of group IA called Alkaline earth metal .
3. Reaction of Aluminum with acids and bases this behavior Called Amphoteric behavior

B / Compare the methan and acetylene gas about : (12 M)

- a. Color and odor
- b. Solubility in water
- c. Reaction with red bromine solution



الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٠/٢٠٢١ الدور الاول

التاريخ / ٨ / ٨ / ٢٠٢١



المادة / الكيمياء

اليوم / الأحد

باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

جواب السؤال (الأول) فرع (BcA)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(12M)	By heating a mixture of Potassium nitrate salt with sulfuric acid in the glass retort and the nitric acid vapour resulting from the interaction is condensed in a water cooled vessel.	P.77
4	The interaction can be expressed in the following equation:	
4	$\text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{KHSO}_4 + \text{HNO}_3$	
4		

2

مركز فحص الدراسة المتوسطة / الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٠/٢٠٢١ الدور الاول

التاريخ / ٨ / ٨ / ٢٠٢١



المادة / الكيمياء
اليوم / الاحد

باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
4	1- small (8M)	41
4	2- single	64

ملازمنا

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٠/٢٠٢١ الدور الأول

التاريخ / ٨ / ٨ / ٢٠٢١

المادة / الكيمياء

اليوم / الأحد

جواب السؤال (الثاني) فرع (٩ (A)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(10M)	$1s^2 2s^2 2p^5$	
<u>2</u>	1- atomic number 9	P. 24
<u>2</u>	2- the number of secondary energy level that full with electrons : 2	
<u>2</u>	3- unpaired electrons : one electron $1s \quad 2s$ $\boxed{1\uparrow} \quad \boxed{1\uparrow}$ $2p$ $\boxed{1\uparrow} \boxed{1\uparrow} \boxed{1\uparrow}$	
<u>2</u>	4- group VIIA or 7 period 2	
<u>2</u>	5- Lewis order = $\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \cdot \\ X : \\ \cdot \\ \cdot\cdot \end{array}$ or $\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \cdot \\ F : \\ \cdot \\ \cdot\cdot \end{array}$	

4

مركز فحص الدراسة المتوسطة / الكرخ

الاجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٠/٢٠٢١ الدور الاول

التاريخ / ٨ / ٨ / ٢٠٢١



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

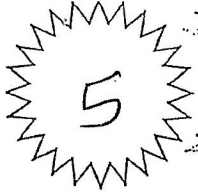
المادة / الكيمياء

اليوم / الـ

جواب السؤال (الثاني) فرع (B)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(10M)	B - (choose two only)	
5M	7 - because it burns when exposed to air	<u>28</u>
5M	2 - because they do not lose electrons an easily	<u>20</u>
	3 - because they are highly solid substances	<u>58</u>

ملازمنا



الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٠/٢٠٢١ الدور الأول

التاريخ / ٨ / ٨ / ٢٠٢١



باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

المادة / الكيمياء

اليوم / الأحد

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(12M)	<p>Sulfate ions can be indentified in their aqueous solutions by adding the solution which contains barium ions such as barium chloride. 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>Barium chloride Sulfate ion Barium chloride ion Sulfate white precipitate</p> <p>ملاحظتكم : اذا اكتفى الطالب بكتايم معادله مع ذكر لون الراسب يعطى درجة كامل</p>	91
(8M)	<p>choose <u>two</u> only B. فرع</p>	
(4M)	<p>1 <u>Alum</u></p>	<u>41</u>
(4M)	<p>2- <u>Solvent</u></p>	<u>47</u>
(4M)	<p>3- <u>silicates</u></p>	58



الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٠ الدور الاول

التاريخ / ٨ / ٨ / ٢٠٢١

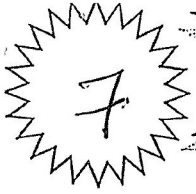


المادة / الكيمياء

اليوم / الأحد

باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(12M) 4	Unsaturated solution :- is the solution which contains less amount of the solute that is required for saturation at a particular temperature and pressure.	44
4	2- Hydrolysis :- The process of absorbing water from the air being wet material.	31
4	3- Hund's Rule :- no two electrons are doubly occupied in the sub shell (secondary level) unless orbitals are singly filled.	10
4	4- Water glass :- It is the concentrated aqueous solution of sodium silicate.	59



الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٠/٢٠٢١ الدور الاول

التاريخ: ٢٠٢١ / ٨ / ٨



المادة / الكيمياء

اليوم / الأحد

باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(8M)	sulfuric acid can be industrially manufactured by contact process.	89
3/	1- The reaction between sulfur and oxygen to produce sulfur dioxide $S + O_2 \rightarrow SO_2$	
3/	2- sulfur dioxide pumped into chamber which contains catalyst to obtain sulfur trioxide. $2SO_2 + O_2 \xrightarrow{V_2O_5} 2SO_3$	
2/	3- sulfur trioxide is dissolved in water. $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$ Sulfuric acid	
	ملاحظته : اذا كلف الطالب كتابه بطاولة فقط بعض درجه كامله	



الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٠ الدور الاول

التاريخ / ٨ / ٨ / ٢٠٢١



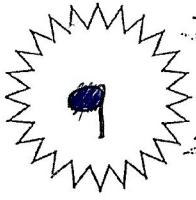
المادة / الكيمياء

اليوم / الأحد

باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

جواب السؤال (الخامس) فرع (A)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة
(8M)	A - (choose two only)	
<u>4</u>	1- $CH_4 + 2O_2 \xrightarrow{\Delta} CO_2 + 2H_2O + Energy$	<u>66</u>
<u>4</u>	2- $N_2 + 3H_2 \xrightarrow[\text{Catalyst}]{\Delta \text{ Pressure}} 2NH_3$	<u>74</u>
<u>4</u>	3- $2Na + 2H_2O \rightarrow 2NaOH + H_2 \uparrow$	<u>29</u>
(12M)	B	
(4)	Mass percentage of the solute = $\frac{M_{\text{solute}} \times 100}{M_{\text{solution}}}$	<u>48</u>
(5)	$41 = \frac{20}{M_{\text{solution}}} \times 100\%$	
(3)	$M_T = \frac{2000g}{4} = 500g$ of vinegar	



مركز فحص الدراسة المتوسطة / الكرخ

الأجوبة النموذجية للدراسة المتوسطة للعام الدراسي ٢٠٢٠/٢٠٢١ الدور الاول

التاريخ: ٢٠٢١ / ٨ / ٨



المادة / الكيمياء

اليوم / الـ

باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة												
(8M)	A (choose two only)													
(4M)	1 - F - Rutherford	<u>6</u>												
(4M)	2 - F - alkaline metals	<u>28</u>												
(4M)	3 - T	32-40												
(12M)	B													
	<table border="1"><thead><tr><th>properties</th><th>methane</th><th>acetylene</th></tr></thead><tbody><tr><td>a. color and odor</td><td>colorless with out smell or (no odor)</td><td>colorless gas with a bad smell</td></tr><tr><td>b. solubility in water</td><td>highly insoluble</td><td>insoluble</td></tr><tr><td>c. Reaction with red bromine solution</td><td>red color doesn't disappear</td><td>removes the red color of the bromine water or red color disappear</td></tr></tbody></table>	properties	methane	acetylene	a. color and odor	colorless with out smell or (no odor)	colorless gas with a bad smell	b. solubility in water	highly insoluble	insoluble	c. Reaction with red bromine solution	red color doesn't disappear	removes the red color of the bromine water or red color disappear	<u>70</u>
properties	methane	acetylene												
a. color and odor	colorless with out smell or (no odor)	colorless gas with a bad smell												
b. solubility in water	highly insoluble	insoluble												
c. Reaction with red bromine solution	red color doesn't disappear	removes the red color of the bromine water or red color disappear												



مع نظام الباركود تستطيع الوصول بشكل سريع ومباشر لما يلي:

- صورة الأسئلة
- ملف الأجوبة
- ملاحظات الأساتذة
- تقسيم الدرجة
- وكل ما يسهل لك التفوق وتحقيق أعلى الدرجات



موقع باركود
ملازمنا

موقع ملازمنا
www.malazemna.com

ملازمنا