

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف نموذج أسئلة التوجيه الفني

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الكويتية](#) ⇨ [الصف العاشر](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

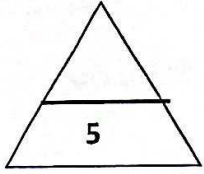
[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

<a href="#">تعريف وتعاليل</a>	1
<a href="#">بنك اسئلة</a>	2
<a href="#">مذكرة كيمياء</a>	3
<a href="#">مذكرة كيمياء فصل ثاني</a>	4
<a href="#">مذكرة الورقة التقويمية</a>	5

## جميع الأسئلة ( الموضوعية و المقالية ) اجبارية

أولاً: الأسئلة الموضوعية (١٨ درجة)

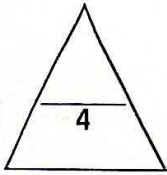


(5x 1=5)

## السؤال الأول :

(أ) ضع علامة (✓) في المربع أمام الإجابة الصحيحة التي تكمل كلاً من الجمل التالية

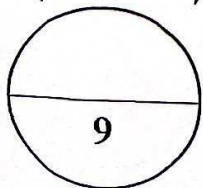
١- عند إضافة محلول اليود إلى النشا فإن دليل حدوث التفاعل :

 تصاعد غاز  ظهور لون  اختفاء لون  ظهور ضوء أو شرارة
٢- يعتبر التفاعل :  $\text{NaCl}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \longrightarrow \text{HCl}_{(aq)} + \text{NaOH}_{(aq)}$  من تفاعلات:
 تكوين غاز  الأحماض والقواعد  الترسيب  غير المتجانسة
٣- الكتلة المولية الجزيئية لغاز الإيثان  $\text{C}_2\text{H}_6$  تساوي: (C=12, H= 1)
 30g/mol  13g/mol  25g/mol  40g/mol
٤- عدد المولات الموجودة في (14 g) من غاز النيتروجين  $\text{N}_2$  تساوي: (N=14)
 1 mol  2 mol  0.5 mol  0.25 mol
٥- النسبة المئوية الكتلية للهيدروجين في الميثان  $\text{CH}_4$  تساوي: (H=1, C=12)
 4 %  100 %  75 %  25 %


(ب) أكتب كلمة ( صحيحة ) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة ( خطأ ) بين القوسين

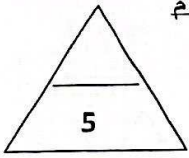
المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي: (4X1=4)

- ١- ترتفع درجة حرارة المحلول الناتج من إضافة  $\text{NaOH}$  و  $\text{HCl}$  إلى بعضهما في ( ) كأس واحد دليل على حدوث تفاعل كيميائي.
- ٢- العامل الحفاز هي مادة لا تشارك في التفاعل وتغير من سرعة التفاعل. ( )
- ٣- عدد المولات في  $(9 \times 10^{23})$  ذرة من الكالسيوم (Ca=40) يساوي 3mol. ( )
- ٤- عدد الذرات في 0.5mol من الحديد (Fe=56) أكبر من عدد الذرات في 0.5 mol من الصوديوم (Na=23). ( )



درجة السؤال الأول

**السؤال الثاني :**



(أ) **املاً الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها : (5x1=5)**

1- لكي تصبح المعادلة الكيميائية التالية موزونة:  $2SO_3(g) \rightarrow SO_2(g) + 2O_2(g) \dots\dots$

يجب أن يكون معامل ثاني أكسيد الكبريت يساوي .....

2- طبقاً للحالة الفيزيائية فإن التفاعل التالي:  $CaO(s) + CO_2(g) \rightarrow CaCO_3(s)$  من التفاعلات

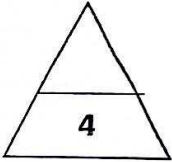
.....

3- كتلة 2mol من السيليكون (Si=28) تساوي .....

4- عدد ذرات الصوديوم الموجودة في 0.25 mol منه تساوي .....

5- إذا كانت النسبة المئوية الكتلية للهيدروجين في المركب  $C_3H_8$  تساوي 18% فإن النسبة المئوية

لكتلة الكربون تساوي .....



(ب) **اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية:**

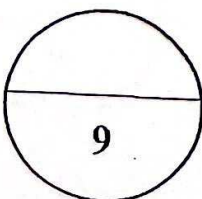
(4X1=4)

1- معادلة كيميائية تعبر عن الصيغ الكيميائية الصحيحة للمواد المتفاعلة والنتيجة بدون الإشارة إلى الكميات النسبية للمواد المتفاعلة والنتيجة. (.....)

2- تفاعلات تكون المواد المتفاعلة والمواد الناتجة عنها من حالتين فيزيائيتين أو أكثر. (.....)

3- أيونات لا تشارك أو تتفاعل خلال تفاعل كيميائي. (.....)

4- كتلة المول الواحد من ذرات العنصر معبراً عنها بالجرام. (.....)



درجة السؤال الثاني



**القسم الثاني : الأسئلة المقالية ( ٢٤ درجة )**

**أجب عن جميع الأسئلة التالية**

**(الثالث والرابع والخامس )**

**السؤال الثالث :**

**(أ) أكتب الاسم أو الصيغة الكيميائية للمركبات التالية كما هو مطلوب بالجدول: (4 X1=4)**

الصيغة الكيميائية	اسم المركب
	كلوريد البوتاسيوم
$Al_2O_3$	
	غاز الأمونيا
$AgNO_3$	

**(ب) حل المسألة التالية: (1X4 =4)**

أحسب عدد الجزيئات في (276 g) من كربونات البوتاسيوم  $K_2CO_3$  .  
علماً بأن (K=39, C=12 , O=16)

.....

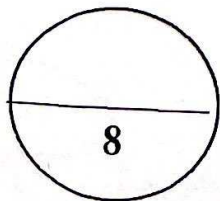
.....

.....

.....

.....

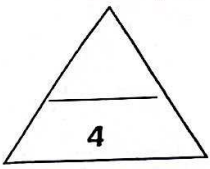
.....



درجة السؤال الثالث

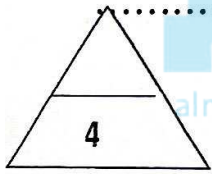
**السؤال الرابع :**

**(أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً : ( 2X2=4 )**



1- التفاعل التالي  $\text{RCOOH}_{(l)} + \text{ROH}_{(l)} \longrightarrow \text{RCOOR}_{(l)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$  يعتبر من التفاعلات المتجانسة.

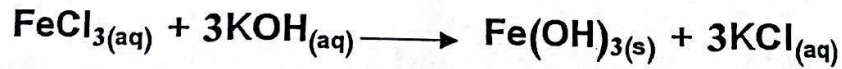
2 - يستخدم أزيد الصوديوم في الوسادة الهوائية (وسادة الأمان) في السيارة.



موقع  
المنهج الكويتية  
almanahj.com/kw

**(ب) عين الأيونات المتفرجة وأكتب المعادلة الأيونية النهائية الموزونة للتفاعل الكيميائي التالي :**

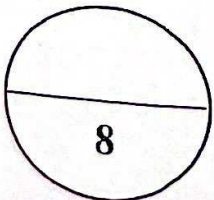
( 4 درجات )



١- المعادلة الأيونية الموزونة الكاملة:

٢- الأيونات المتفرجة:

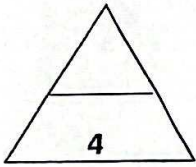
٣- المعادلة الأيونية النهائية:



درجة السؤال الرابع

**السؤال الخامس :**

**(أ) حل المسألة التالية: ( 4 X1=4 )**



يتحد (29 g) من الفضة مع (4.3 g) من الكبريت لينتكون مركب ما. أحسب النسبة المئوية لمكونات هذا المركب؟

.....

.....

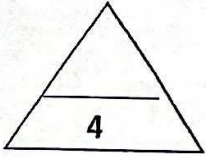
.....

.....

.....

.....

موقع  
المنهج الكويتي  
almanahj.com/kw



**(ب) قارن بين كل من: (4x1 =4)**

$H_2O(l)$	$CO_2(g)$	وجهة المقارنة
		اسم المركب
		حالة المادة (صلبة , سائلة , غازية)

درجة السؤال الخامس

8

انتهت الأسئلة