

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

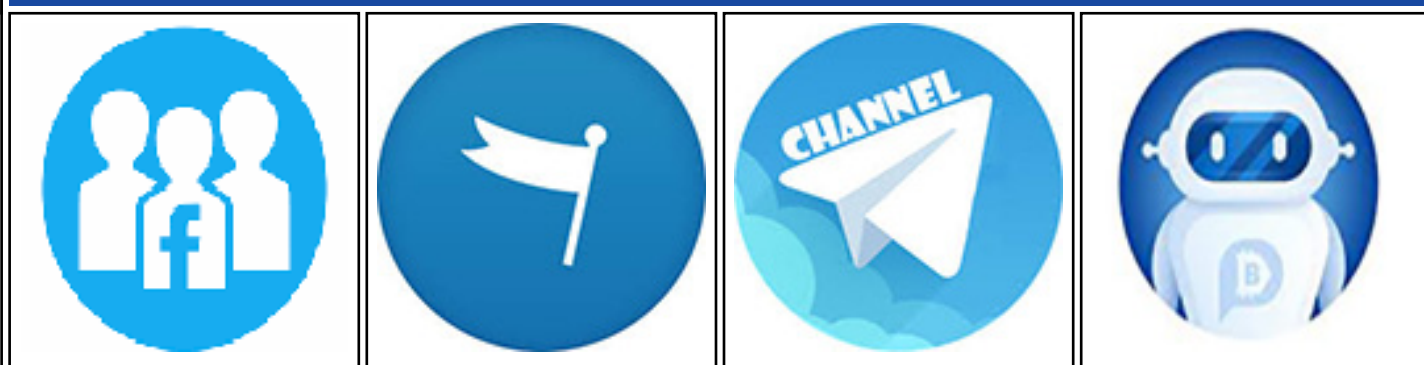


يوسف عمر

الملف نموذج للاختبار القصير الثاني

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

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

<a href="#">الرياضيات</a>	<a href="#">اللغة الانجليزية</a>	<a href="#">اللغة العربية</a>	<a href="#">التربية الاسلامية</a>
---------------------------	----------------------------------	-------------------------------	-----------------------------------

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

<a href="#">تعريف وتعالييل</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



## الاختبار القصير الثاني - للصف العاشر - الفصل الدراسي الثاني

**السؤال الأول :- اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات التالية بما يناسبها علميا : (2x0.5=1)**

1- احد الاحماض التالية يتواجد في المعدة والزيادة منه تسبب الحرقه في المعدة والغثيان :

☐ حمض الكبريتيك ☐ حمض النيتريك ☐ حمض الهيدروكلوريك ☐ حمض الاستيك

**2- كتلة المول الواحد من جزيئات المركب التساهمي معبراً عنها بالجرام تسمى :**

☐ المول      ☐ الكتلة المولية الذرية      ☐ الكتلة المولية الجزيئية      ☐ الكتلة المولية الصغية

**أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا**

1 - تملأ الوسادة الهوائية خلال 0.015 جزء من الثانية عند وقوع الحادث بغاز.....

السؤال الثاني (أ) إذا علمت أن ( H=1 , O =16 , C=12 ) : ( 4 x 0.25 =1 )

<b>H<sub>2</sub>O<sub>2</sub></b>	<b>C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub></b>	<b>المركب</b>
		<b>احسب الكتلة المولية</b> <b>Mwt الجزيئية</b>
		<b>عدد ذرات الاكسجين</b> <b>فى الجزيئ</b>

**(ب) حل المسألة التالية**

**$(1\frac{1}{2} = \frac{3}{4} \times 2)$**

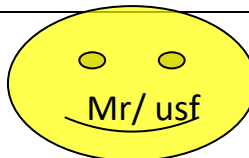
إذا علمت ان الصيغة الجزيئية لحمض الكبريتيك هي  $\text{H}_2\text{SO}_4$  والكتلة المولية له (  $\text{Mwt} = 98 \text{ g/mol}$  ) والمطلوب أوجد :

1- عدد الجزيئات الموجودة في 2mol منه

2- عدد المولات الموجودة في 49 g منه

انتهت الأسئلة ،،،،،،،،

Mr/USF Omar  
بالتوفيق، والنجاح



الاختبار القصير الثاني - للصف العاشر - الفصل الدراسي الثاني

السؤال الأول :- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً :

(2x0.5=1)

1- كتلة مول واحد من ذرات العنصر معبراً عنها بالجرام تسمى ..... للعنصر

2- يتعادل الحمض مع القاعدة وينتج الماء ومركب آخر يسمى .....

اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات التالية بما يناسبها علمياً :

(1x0.5 =0.5)

1- الصيغة الكيميائية لأزيد الصوديوم المستخدم في الوسادة الهوائية للسيارات ومخارج الطائرات هي :

☐  $\text{NaNO}_2$

☐  $\text{NaN}_3$

☐  $\text{NaNO}_3$

☐  $\text{NaCl}$

المناهج الكويتية  
almanahj.com/kw

السؤال الثاني (أ) إذا علمت أن ( Fe= 56 , O =16 , S=32 ) :

( 4 x 0.25 =1 )

المركب	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	$\text{SO}_3$
احسب الكتلة المولية Mwt		
عدد ذرات الأكسجين في الجزيء الواحد		

ب) حل المسألة التالية

( $1\frac{1}{2} = \frac{3}{4} \times 2$ )

إذا علمت أن الكتلة الصغية لكاربونات الصوديوم  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  تساوي ( Mwt = 106 g/mol )

المطلوب :-

1- عدد الصيغ الموجودة في 3mol من كاربونات الصوديوم  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

.....  
.....

2- كم عدد المولات الموجودة في ( 53 g ) من كاربونات الصوديوم  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ .

.....  
.....

انتهت الأسئلة ،،،،،،



## الاختبار القصير الثاني - للصف العاشر - الفصل الدراسي الثاني

**السؤال الأول :- اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات التالية بما يناسبها علميا : (2x0.5=1)**

- 1- احد المواد التالية تستخدم فى ادوية مضادات الحموضة لأزالة الحرقه فى المعدة والغثيان :
- |                          |                  |                          |                               |
|--------------------------|------------------|--------------------------|-------------------------------|
| <input type="checkbox"/> | كلوريد الصوديوم  | <input type="checkbox"/> | هيدروكسيد الصوديوم            |
| <input type="checkbox"/> | كبريتات الصوديوم | <input type="checkbox"/> | كربونات الصوديوم الهيدروجينية |

## 2- الوحدات البنائية لعينة من فلز الصوديوم Na هي :

- ☐ جزئیات ☐ صیغ ☐ ذرات ☐ ایونات

أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا (1x0.5=0.5)

1 - إذا علمت أن (C=12 , H=1) فان الكتلة المولية الجزيئية لغاز الايثان  $C_2H_6$  تساوى .....g/mol

## السؤال الثاني

(i) علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً:

**يستخدم أزيد الصوديوم في الوسائد الهوائية (وسادة أمان في السيارات)**

(ب) حل المسألة التالية

إذا علمت ان الصيغة الجزيئية لسكر الجلوكوز هي  $C_6H_{12}O_6$  والكتلة المولية له تساوى (  $Mwt = 180 \text{ g/mol}$  ) والمطلوب أوجد :

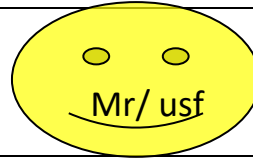
1- عدد المولات الموجودة في 360 g منه

2- عدد الجزيئات الموجودة في 2mol منه

انتهت الأسئلة ،،،،،،،،

Mr/USF Omar  
بالتوفيق والنجاح





### الاختبار القصير الثاني - للصف العاشر - الفصل الدراسي الثاني

**السؤال الأول :- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً :** (2x0.5=1)

1- المادة الموجودة في الوسادات الهوائية للسيارات ومخارج الطائرات والتي تشتعل كهربائياً مولدة غاز النيتروجين هي .....

2- الكتلة المولية لهيدروكسيد الحديد II وصيغته  $\text{Fe(OH)}_2$  ( Fe =56 , O =16 , H=1 ) تساوي .....g/mol

**اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات التالية بما يناسبها علمياً :** (1x0.5 =0.5)

موقع  
المنهج الكويتية  
almanahj.com/kw

1- الوحدات البنائية لعينة من كلوريد الصوديوم NaCl هي :

☐ جزيئات ☐ صيغ ☐ ذرات ☐ ايونات

**(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً:** (1 x 1 =1 )

- تستخدم كربونات الصوديوم الهيدروجينية  $\text{NaHCO}_3$  كمادة فعالة في الأدوية لأزالة الحرقه من فم المعدة والغثيان .....

**(ب) حل المسألة التالية** (1½=¾×2)

إذا علمت أن الكتلة الصيغية لكبريتات الصوديوم  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  تساوي ( Mwt = 142 g/mol )

المطلوب :-

1- عدد الصيغ الموجودة في 3mol من لكبريتات الصوديوم  $\text{Na}_2\text{SO}_4$

.....

3- كم عدد المولات الموجودة في 603.5 g من لكبريتات الصوديوم  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  .

.....

انتهت الأسئلة ،،،،،

Mr/USF Omar

بالتوفيق والنجاح