

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

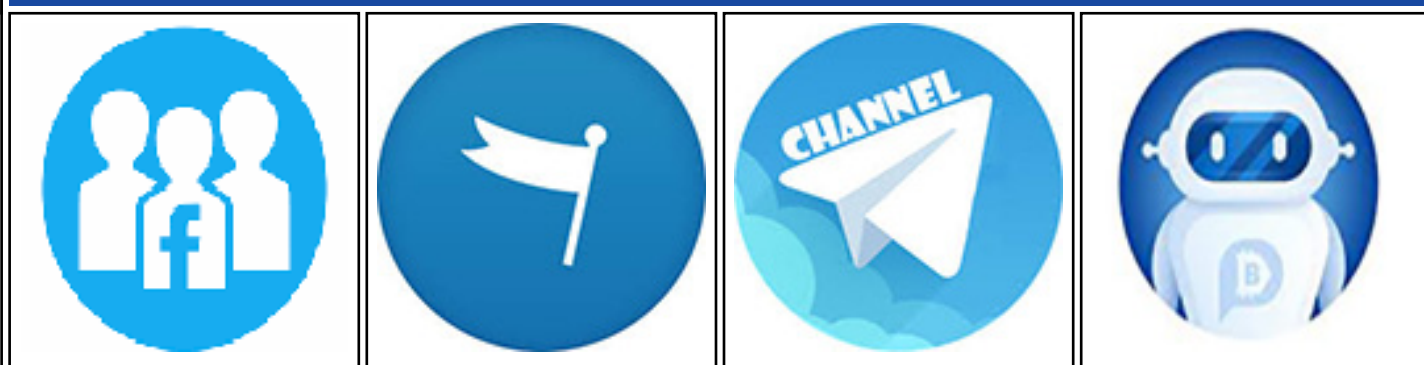


يوسف عمر

الملف نموذج إجابة 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

# الإجابات فقط :

2025/2024 : العام الدراسي  
هالة لبسب : اسم الطالب  
الصف : .....  
الصف : .....

A



وزارة التربية  
منطقة  
ثانوية

الصف : .....

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

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

1- احد الاحماض التالية يتواجد في المعدة والزيادة منه تسبب الحرقة 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 الصيغية

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

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

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

المركب	C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>
احسب الكتلة المولية الجزيئية Mwt	M.wt. = 6x12 + 12x1 + 6x16 = 180 g/mol	M.wt. = 2x1 + 2x16 = 34 g/mol
عدد ذرات الاكسجين في الجزي	6	2

(ب) حل المسألة التالية (1½=¾x2)

إذا علمت ان الصيغة الجزيئية لحمض الكبريتيك هي H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> والكتلة المولية له (Mwt = 98 g/ mol) والمطلوب أوجد :

1- عدد الجزيئات الموجودة في 2mol منه

$$N_u = n \cdot N_A$$

$$= 2 \times 6 \times 10^{23}$$

$$= 1.2 \times 10^{24} \text{ جزيء}$$

2- عدد المولات الموجودة في 49 g منه

$$n = \frac{m_s}{M.wt.}$$

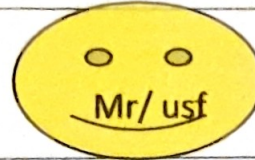
$$= \frac{49}{98}$$

$$= 0.5 \text{ mol}$$

انتهت الأسئلة .....

Mr/USF Omar  
بتوفيق والنجاح





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

(2x0.5=1)

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

1- كتلة مول واحد من ذرات العنصر معبرا عنها بالجرام تسمى الكتلة المولية للعنصر2- يتعادل الحمض مع القاعدة وينتج الماء ومركب اخر يسمى ملح .....

(1x0.5 =0.5)

اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات التالية بما يناسبها علميا :

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

NaNO<sub>2</sub> ☐NaN<sub>3</sub> ☒NaNO<sub>3</sub> ☐NaCl ☐

المنهج النويبي

almanahj.com/kw

(4 x 0.25 =1 )

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

المركب	Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	SO <sub>3</sub>
احسب الكتلة المولية Mwt	Mwt. = 2x56 + 3x32 + 12x16 = 400 g/mol	Mwt. = 1x32 + 3x16 = 80 g/mol
عدد ذرات الاكسجين في الجزي الواحد	3x4 = → 12	3

(1½=¾x2)

(ب) حل المسألة التالية

إذا علمت أن الكتلة الصغية لكاربونات الصوديوم Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> تساوي ( Mwt = 106 g/mol )

المطلوب :-

$$N_u = n \cdot N_A$$

1- عدد الصيغ الموجودة في 3mol من كربونات الصوديوم Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

$$= 3 \times 6 \times 10^{23}$$

$$= 1.8 \times 10^{24}$$

2- كم عدد المولات الموجودة في ( 53 g ) من كربونات الصوديوم Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>.

$$n = \frac{m_s}{Mwt.}$$

$$= \frac{53}{106}$$

$$= 0.5 \text{ mol}$$

انتهت الأسئلة .....



H.L.

الاختبار القصير الثاني - للصف العاشر - الفصل الدراسي الثانيالسؤال الأول :- اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات التالية بما يناسبها علمياً : (2x0.5=1)

1- احد المواد التالية تستخدم في ادوية مضادات الحموضة لازالة الحرقه في المعدة والغثيان :

☐ كلوريد الصوديوم☐ هيدروكسيد الصوديوم☐ كبريتات الصوديوم☒ كربونات الصوديوم الهيدروجينية

2- الوحدات البنائية لعينة من فلز الصوديوم Na هي :

☐ جزيئات☐ صيغ☒ ذرات☐ ايوناتأكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً

(1x0.5 =0.5)

1 - إذا علمت أن (C=12 , H=1) فان الكتلة المولية الجزيئية لغاز الايثان C<sub>2</sub>H<sub>6</sub> تساوى .....g/mol

$$2 \times 12 + 6 \times 1 = 30$$

السؤال الثاني

(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً:

(1 x 1 =1)

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

لأنه عند التصادم، يتفجّر أزيد الصوديوم مولداً غاز النيتروجين  
فتمتدح الهواء في الوسادة وتحمي السباقيين

(ب) حل المسألة التالية

(1½=¾×2)

إذا علمت ان الصيغة الجزيئية لسكر الجلوكوز هي C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub> والكتلة المولية له تساوى (Mwt = 180 g/ mol) والمطلوب أوجد :

1- عدد المولات الموجودة في 360 g منه

$$n = \frac{m_s}{M_{wt}}$$

$$= \frac{360}{180} = 2 \text{ mol}$$

2- عدد الجزيئات الموجودة في 2mol منه

$$\begin{aligned} N_u &= n \cdot N_A \\ &= 2 \times 6 \times 10^{23} \\ &= 1.2 \times 10^{24} \text{ جزيء} \end{aligned}$$

انتهت الأسئلة .....

Mr/USF Omar

بالتوفيق والنجاح





H.L.

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

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

1- جميع المواد التالية تستخدم لإزالة الغثيان والحرقة في فم المعدة فهي مواد فعالة في أدوية مضادات الحموضة

ماعدًا واحدة :

☐ هيدروكسيد المغنيسيوم☐ كربونات الصوديوم الهيدروجينية☐ هيدروكسيد الألمنيوم☒ فوق أكسيد الهيدروجين .2- الوحدات البنائية لعينة من الماء النقي  $H_2O$  هي :☒ جزيئات☐ صيغ☐ ذرات☐ أيونات

موقع  
المنهج الكويتي  
almanahj.com/kw

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

1 - إذا علمت أن  $(C=12, O=16, H=1)$  فإن الكتلة المولية الجزيئية لحمض الأسيتيك  $CH_3COOH$  تساوي

$$M_{wt.} = 2 \times 12 + 4 \times 1 + 2 \times 16$$

$$= 60 \text{ g/mol}$$

60 .....g/mol

## السؤال الثاني

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

تختلف كتلة المول من مركب الى اخر

بسبب اختلاف المواد من حيث تركيبها العنصري والذاتي  
اختلاف الكتلة المولية الجزيئية والاصغية

(ب) حل المسألة التالية (1½=¾x2)

إذا علمت أن : (N=14, O=16) احسب ما يلي:

(1) عدد المولات الموجودة في  $3.6 \times 10^{24}$  جزي من غاز  $NO_2$ 

$$n = \frac{N_u}{N_A}$$

$$n = \frac{3.6 \times 10^{24}}{6 \times 10^{23}} = 6 \text{ mol}$$

(2) احسب الكتلة بالجرام لعينه تحتوي على 4.5 mol من غاز  $NO_2$ 

$$M_{wt.} = 1 \times 14 + 2 \times 16$$

$$= 46 \text{ g/mol}$$

$$= 4.5 \times 46$$

$$= 207 \text{ g}$$

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 أ. نيتريد... ب. إصوريوم

2- الكتلة المولية لهيدروكسيد الحديد II وصيغته  $\text{Fe(OH)}_2$  ( Fe =56 , O =16 , H=1 ) تساوي 90 g/mol

$$M_{wt.} = 1 \times 56 + 2 \times 16 + 2 \times 1 = 90 \text{ g/mol}$$

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 :

☐ أيونات

☐ ذرات

☒ صيغ

☐ جزيئات

(1 x 1 = 1)

(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً:

- تستخدم كربونات الصوديوم الهيدروجينية  $\text{NaHCO}_3$  كمادة فعالة في الأدوية لأزالة الحرقه من فم المعدة والغثيان  
لأنها تعمل على إزالة الحمض الحرقه من المعدة  
سأري جيني HCl حينها إعلان بها لانتاج ملح صوديوم

(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 :-

$$N_u = n \cdot N_A$$

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

$$= 3 \times 6 \times 10^{23}$$

$$= 1.8 \times 10^{24}$$

ملاحظة

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

$$n = \frac{m_s}{M_{wt.}}$$

$$= \frac{603.5}{142}$$

$$= 4.25 \text{ mol}$$

انتهت الأسئلة .....