



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 الحزبئية الكتلة المولية الصبغية

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)

H₂O₂	C₆H₁₂O₆	المركب
		احسب الكتلة المولية Mwt الجزيئية
		عدد ذرات الاكسجين في الجزي

(ب) حل المسألة التالية

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

إذا علمت ان الصيغة الجزيئية لحمض الكبريتيك هي H_2SO_4 والكتلة المولية له ($M_{wt} = 98 \text{ g/mol}$) 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 علميا : (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 علميا : (1x0.5 =0.5)

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

NaNO2 ☐

NaN3 ☐

NaNO3 ☐

NaCl ☐

السؤال الثاني (أ) إذا علمت أن (Fe= 56 , O =16 , S=32) : (4 x 0.25 =1)

المركب	<chem>Fe2(SO4)3</chem>	<chem>SO3</chem>
احسب الكتلة المولية Mwt		
عدد ذرات الاكسجين في الجزئ الواحد		

ب) حل المسألة التالية (1½=¾×2)

إذا علمت أن الكتلة الصيغية لكاربونات الصوديوم Na2CO3 تساوي (Mwt = 106 g/mol)

المطلوب :-

1- عدد الصيغ الموجودة في 3mol من كاربونات الصوديوم Na2CO3

.....
.....

2- كم عدد المولات الموجودة في (53 g) من كاربونات الصوديوم Na2CO3.

.....
.....

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 :

☐ كلوريد الصوديوم

هيدروكسيد الصوديوم ☐

كبريات الصوديوم ☐

☐ **كربونات الصوديوم الهيدروجينية**

2- الوحدات البنائية لعينة من فلز الصوديوم Na هي :

جزئیات ☐صیغ ☐

ذرات ☐

☐ ایونات

أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا

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

السؤال الثاني

(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً:

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

(ب) حل المسألة التالية

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

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



الاختبار القصير الثاني - للصف العاشر - الفصل الدراسي الثاني

السؤال الأول :- اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات التالية بما يناسبها علميا : (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 ☐ هيدروكسيد الألمنيوم

☐ كربونات الصوديوم الهيدروجينية ☐ فوق أكسيد الهيدروجين .

2- الوحدات البنائية لعينة من الماء النقي H_2O هي :

- ☐ جزئیات ☐ صیغ ☐ ذرات ☐ ایونات

أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا

1 - إذا علمت أن (C=12 , O=16 , H=1) فإن الكتلة المولية الجزيئية لحمض الاستيك CH_3COOH تساوى g/mol

السؤال الثاني

(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً:

تختلف كتلة المول من مركب الى اخر

.....

.....

(ب) حل المسألة التالية

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

(1) عدد المولات الموجودة في 3.6×10^{24} جزئ من غاز NO_2

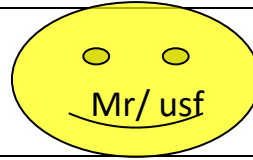
.....

.....

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

.....

انتهت الأسئلة ،،،،،،،،



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 $\text{Fe}(\text{OH})_2$ (Fe =56 , O =16 , H=1) تساوي g/mol

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

1- الوحدات البنائية لعينة من كلوريد الصوديوم NaCl هي :

☐ جزيئات ☐ صيغ ☐ ذرات ☐ ايونات

(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً:

- تستخدم كربونات الصوديوم الهيدروجينية 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 Na_2SO_4 تساوي (Mwt = 142 g/mol)

المطلوب :-

1- عدد الصيغ الموجودة في 3mol من لكبريتات الصوديوم Na_2SO_4

.....

3- كم عدد المولات الموجودة في 603.5 g من لكبريتات الصوديوم Na_2SO_4 .

.....

انتهت الأسئلة ،،،،،

Mr/USF Omar

بالتوفيق والنجاح