



توقعات ليلة الامتحان أسئلة امتحانات تجريبية قصير (2)



الكيمياء

الفصل الدراسي الثاني

2025 - 2024

10

السؤال الأول :

أ- اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (√) بين القوسين لكل مما يلي: ($3 \times \frac{1}{2}$)

4

1 - المعادلة التالية : $\text{HCl}_{(aq)} + \text{NaOH}_{(aq)} \rightarrow \text{NaCl}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$ تمثل:

() تفاعلات تكوين الغاز () تفاعلات بين الاحماض والقواعد

() تفاعلات الاكسدة والاختزال () تفاعلات الترسيب

2 - إذا علمت أن (C=12 , H=1) فان الكتلة المولية الجزيئية لغاز الايثان C_2H_6 تساوي:

() 20 g/mol () 30 g/mol () 40 g/mol () 50 g/mol

3 - عدد ذرات الكربون في حمض الأسيتيل ساليسيليك (الأسبرين) $\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_4$ يساوي:

() 4 () 8

() 9 () 12

1 1/2

السؤال الثاني :

أ- علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً: (1×1)

- تستخدم مادة أزيد الصوديوم في تصنيع الوسائد الهوائية للسيارات (الايرباج) كوسيلة لحماية السائق.

ب- إذا علمت أن (N = 14 , H = 1) فاحسب ما يلي: ($2 \times \frac{3}{4}$)

1 - عدد المولات في 34g من الامونيا (NH_3):

2 - عدد الجزيئات من الكمية السابقة:

2 1/2

انتهت الأسئلة

مع تمنياتنا بالتوفيق والنجاح،،،

السؤال الأول :

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: ($3 \times \frac{1}{2}$)

1 - تشتعل مادة أزيد الصوديوم NaN_3 كهربائياً في الوسادات الهوائية للسيارات مولدة غاز

.....

2 - عدد الأيونات الموجودة في (2 مول) من الحمض (HA) طبقاً لمعادلة التأين التالية:



3 - الوحدة البنائية لمركب NaOH هي

1 $\frac{1}{2}$

السؤال الثاني :

أ- ماذا يحدث لدرجة حرارة المحلول عند إضافة محلول حمض الهيدروكلوريك إلى محلول هيدروكسيد الصوديوم: (1×1)

الحدث:

.....

التفسير:

.....

ب- إذا علمت أن ($\text{Fe} = 56$, $\text{O} = 16$) فاحسب ما يلي : ($2 \times \frac{3}{4}$)

1 - عدد المولات في 92.2g من أكسيد الحديد III Fe_2O_3 :

.....

.....

2 - عدد الذرات في نفس الكمية:

.....

.....

2 $\frac{1}{2}$

انتهت الأسئلة

مع تمنياتنا بالتوفيق والنجاح،،،

السؤال الأول :

أ- اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (√) بين القوسين لكل مما يلي: ($\frac{1}{2} \times 3$)

4

1 - الوحدة البنائية في المول الواحد للنيتروجين (N) تساوي:

(6×10^{23}) ذرة () (6×10^{23}) جزيء

(6×10^{23}) ايون () (6×10^{23}) صيغة

2 - عدد ذرات الهيدروجين الموجودة في (2mol) من سماد اليوريا $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ يساوي:

(6×10^{24}) ذرة () (4.8×10^{24}) ذرة

(1.2×10^{24}) ذرة () (2.4×10^{24}) ذرة

3 - إذا علمت أن (Na=23 C=12, H=1,O=16) فإن الكتلة المولية الصيغية لكاربونات الصوديوم الهيدروجينية (NaHCO_3) تساوي:

(20g/mol) () (84g/mol) ()

(106g/mol) () (222g/mol) ()

1 ½

السؤال الثاني :

أ- علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً: (1×1)

- عدد الجزيئات في 2mol من الماء ($\text{H}_2\text{O}=18\text{g/mol}$) يساوي عدد الجزيئات في 2mol من الأمونيا ($\text{NH}_3=17$):

ب- أكمل الجدول التالي: ($\frac{1}{2} \times 3$)

$2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2$			المعادلة الكيميائية
.....			عدد مولات الماء في 24g منه ($\text{H}_2\text{O}=18$)
			عدد ذرات الأكسجين في مول واحد من غاز الأكسجين
			عدد ذرات الهيدروجين في مولين من غاز الهيدروجين

انتهت الأسئلة

مع تمنياتنا بالتوفيق والنجاح،،،

2 ½

السؤال الأول :

أ- اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (√) بين القوسين لكل مما يلي: ($3 \times \frac{1}{2}$)

4

1 - المعادلة التالية تمثل أحد أنواع التفاعلات وهو: $3\text{NaN}_2(\text{s}) \rightarrow 3\text{Na}(\text{s}) + 3\text{N}_2(\text{g})$

() الأكسدة والاختزال () تفاعلات تكوين غاز

() تفاعلات بين الأحماض والقواعد () تفاعلات الترسيب

2 - عدد ذرات الكربون في (3 مول) من غاز البروبان C_3H_8 يساوي:

() (6×10^{23}) ذرة () (1.2×10^{24}) ذرة

() (5.4×10^{24}) ذرة () (4.8×10^{24}) ذرة

3 - أحد المواد التالية يستخدم في معالجة حموضة المعدة:

NaCl () HCl ()

NaHCO_2 () NaOH ()

1 ½

السؤال الثاني :

أ- علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً: (1×1)

- تختلف كتلة المول من مادة لأخرى.

ب- إذا علمت أن ($\text{Mg} = 24$) احسب: ($2 \times \frac{3}{4}$)

1 - عدد مولات المغنسيوم التي تحتوي على (1.5×10^{23}) ذرة منه .

2 - كتلة (0.5 mol) من المغنسيوم .

انتهت الأسئلة

مع تمنياتنا بالتوفيق والنجاح،،،

2 ½

السؤال الأول :

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: ($3 \times \frac{1}{2}$)

1 - يتفاعل محلول حمض الهيدروكلوريك مع محلول هيدروكسيد الصوديوم وينتج ملح و

2 - كتلة الصيغة الواحدة مقدرة بوحدة الكتلة الذرية (a.m.u) تسمى بـ

3 - الكتلة المولية لجزيء من غاز الايثان C_2H_6 ($C=12$, $H=1$) تساوي

1 $\frac{1}{2}$

السؤال الثاني :

أ- اكمل الجدول التالي: ($2 \times \frac{1}{2}$)

وجه المقارنة	$[C_2H_4O_2 = 60]$	$[C_6H_{12}O_6 = 180]$
الكتلة بالجرام في (2) مول من الجزيء		

ب- إذا علمت أن ($C=12$, $O=16$) فاحسب ما يلي : ($3 \times \frac{3}{6}$)

1 - الكتلة المولية الجزيئية لغاز ثاني أكسيد الكربون CO_2 :

.....

2 - عدد الذرات في (2) مول من CO_2 :

.....

2 $\frac{1}{2}$

إنتهت الأسئلة

مع تمنياتنا بالتوفيق والنجاح،،،

السؤال الأول :

أ- اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) بين القوسين لكل مما يلي: ($\frac{1}{2} \times 3$)

1 - الوحدة البنائية لفلوريد الكالسيوم (CaF_2) هي:

() ذرة () جزيء

() ايون () صيغة

2 - عدد الذرات الموجودة في (3mol) من سماد اليوريا $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ يساوي:

() (9.6×10^{22}) ذرة () (6×10^{23}) ذرة

() (1.44×10^{24}) ذرة () (1.44×10^{25}) ذرة

3 - كتلة المول الواحد من جزيئات المركب معبرا عنها بالجرامات:

() الكتلة الجزيئية () الكتلة المولية الجزيئية

() الكتلة المولية الصيغية () الكتلة الصيغية

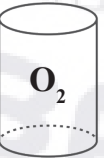
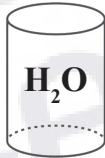
السؤال الثاني :

أ- علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً: (1×1)

- يتناول مرضي مصابي حموضة المعدة حليب المغنيسيا [هيدروكسيد المغنسيوم $\text{Mg}(\text{OH})_2$]:

.....
.....

ب- أجب عما يلي: ($\frac{3}{6} \times 3$)

			(H=1 , O=16, N=14)
كمية من الأمونيا 2mol	كمية من الأكسجين 2mol	كمية من الماء 2 مول	
			الكتلة المولية للمادة
			الكتلة بالجرام
.....			عدد ذرات الهيدروجين

السؤال الأول :

أ- اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (√) بين القوسين لكل مما يلي: ($3 \times \frac{1}{2}$)

4

1 - جميع المواد التالية تعمل على معالجة حموضة المعدة عدا واحدة وهي:

- () هيدروكسيد الألمنيوم () هيدروكسيد المغنسيوم
() هيدروكسيد الصوديوم () كربونات الصوديوم الهيدروجينية

2 - كتلة المول الواحد من الذرات معبراً عنها بالجرامات:

- () الكتلة المولية الذرية () الكتلة المولية الجزيئية
() الكتلة المولية الصيغية () كتلة المولية للمادة

3 - عدد ذرات الهيدروجين الموجودة في 1.5mol من الماء H_2O تساوي :

() 3×10^{23} () 6×10^{23}

() 9×10^{23} () 18×10^{23}

1 ½

السؤال الثاني :

أ- اكمل الجدول التالي: ($2 \times \frac{1}{2}$)

وجه المقارنة	تشتعل مادة أزيد الصوديوم NaN_3 كهربائياً في الوسادات الهوائية للسيارات مولدة	يتفاعل محلول حمض الهيدروكلوريك مع محلول هيدروكسيد الصوديوم ويكون الماء السائل ومحلول ملح
(NO-N ₂ -NaCl-HCl)		

ب- إذا علمت أن الصيغة الكيميائية لجزيء الماء مكونة من ذرة أكسجين مرتبطة بذرتي هيدروجين،
والمطلوب حساب: ($2 \times \frac{3}{4}$)

1 - الكتلة المولية الجزيئية للماء إذا علمت أن (O=16 , H=1).

.....

2 - عدد الجزيئات في (3mol) من الماء.

.....

2 ½

انتهت الأسئلة

مع تمنياتنا بالتوفيق والنجاح،،،

السؤال الأول :

أ- اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) بين القوسين لكل مما يلي: ($3 \times \frac{1}{2}$)

4

1 - عدد ذرات الاكسجين في الصيغة $C_3H_{4s}(NO_3)_3$ يساوي :

3 () 4 ()

6 () 9 ()

2 - كمية المادة التي تحتوي على 6×10^{23} من الوحدات البنائية:

() الكتلة المولية الذرية () الكتلة المولية الجزيئية

() الكتلة المولية الصيغية () المول

3 - عدد المولات الموجودة في 90 g من الإيثان ($C_2H_6 = 30$)

1mol () 1.5mol ()

2mol () 3mol ()

1 ½

السؤال الثاني :

أ- إذا اتحد (3 g) من الكربون مع (8 g) مع الأكسجين لتكوين مركب CO : ($2 \times \frac{1}{2}$)

وجه المقارنة	مركب يستخدم في صناعة الإيرباج (الوسائد الهوائية)	مركب يستخدم في معالجة حموضة المعدة
$Mg(OH)_2$, HCl , NaN_3 , Na_2O		

ب- احسب عدد الجزيئات الموجودة في 60 g من NO_2 (N=14 , O=16) : ($1 \times \frac{2}{3}$)

.....
.....
.....
.....

2 ½

انتهت الأسئلة

مع تمنياتنا بالتوفيق والنجاح،،،

السؤال الأول :

4 $\frac{1}{2} \times 3$

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: ($\frac{1}{2} \times 3$)

1 - التفاعل التالي: $\text{HCl}_{(\text{aq})} + \text{NaOH}_{(\text{aq})} \rightarrow \text{NaCl}_{(\text{aq})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{aq})}$ يعتبر من تفاعلات

2 - كتلة المول الواحد من جزيئات المركب معبراً عنها بالجرامات تسمى بـ

3 - الكتلة المولية الجزيئية لغاز الميثان (CH_4) تساوي ($\text{C}=12$, $\text{H}=1$)

1 $\frac{1}{2}$

السؤال الثاني :

أ- اكمل الجدول التالي: ($\frac{1}{2} \times 2$)

$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	$\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$	وجه المقارنة
.....		عدد ذرات الاكسجين في المول الواحد من الجزيء

ب- احسب عدد الجزيئات الموجودة في 22 g من NO_2 علماً بأن ($\text{N}=14$, $\text{O}=16$) : ($\frac{2}{3} \times 1$)

.....
.....
.....

2 $\frac{1}{2}$

إنتهت الأسئلة

مع تمنياتنا بالتوفيق والنجاح،،،

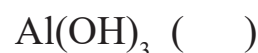
السؤال الأول :

4

$$\frac{1}{2} \times 3$$

أ- اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) بين القوسين لكل مما يلي:

1 - جميع المواد التالية تعمل على معالجة حموضة المعدة عدا واحدة وهي:



2 - عدد ذرات النيتروجين الموجودة في (2mol) من سماد اليوريا CO(NH₂)₂ يساوي:

() ذرة (6x10²³)

() ذرة (3x10²³)

() ذرة (2.4x10²⁴)

() ذرة (1.2x10²⁴)

3 - إذا علمت أن (C=12,H=1,O=16) فإن الكتلة المولية الجزيئية لحمض الاسيتيك (CH₃COOH) تساوي:

40g/mol ()

20g/mol ()

80g/mol ()

60g/mol ()

1 ½

السؤال الثاني :

أ- علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً: (1 × 1)

- يتساوى عدد المولات في كل من (6 g) من عنصر الكربون (C=12) مع (12 g) من عنصر المغنسيوم (Mg=24).

.....

$$\frac{3}{4} \times 2$$

ب- إذا علمت أن (H=1 , O=16 , Ca=40) أحسب:

1 - الكتلة المولية لهيدروكسيد الكالسيوم Ca(OH)₂:

2 - كتلة (1.5mol) من هيدروكسيد الكالسيوم:

3 - عدد الصيغ في (18.5g) من هيدروكسيد الكالسيوم:

.....

إنتهت الأسئلة

مع تمنياتنا بالتوفيق والنجاح،،،

2 ½



احرص على اقتناء سلسلة منصة البلاطي

- كتاب الشرح.
- كتاب الأسئلة.
- كتاب إجابة الأسئلة.
- المراجعة النهائية (الأسئلة - الإجابة).
- توقعات ليلة الامتحان (الأسئلة - الإجابة).
- كبسولة ليلة الامتحان.
- برشامة ليلة الامتحان.



الكيمياء 10

الفصل الدراسي الثاني

2025 - 2024

استمتع بتجربة التعلم
مع منصة البلاطي

