

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

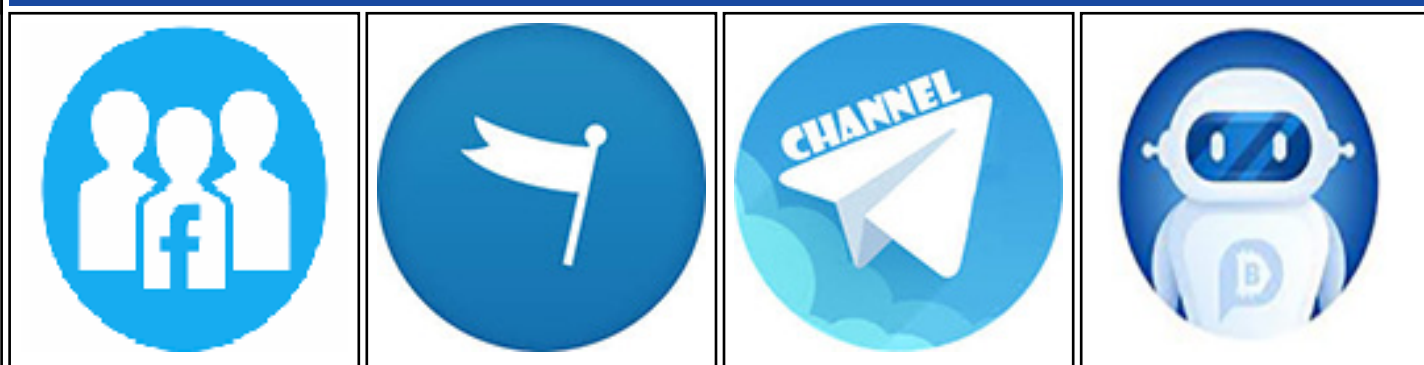


محمد البلاطي

الملف أسئلة متوقعة 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="#">مذكرة المثالي الإثرائية</a>	1
<a href="#">تعريف وتعاليل</a>	2
<a href="#">بنك اسئلة</a>	3
<a href="#">مذكرة كيمياء</a>	4
<a href="#">مذكرة الورقة التقويمية</a>	5



# 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  $\text{C}_2\text{H}_6$  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: (  $1 \times 1$  )

- 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 (  $\text{NH}_3$  ):

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  $\text{NaN}_3$  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: (  $1 \times 1$  )

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  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  :

.....

.....

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:

(  $6 \times 10^{23}$  ) ذرة ( ) (  $6 \times 10^{23}$  ) جزيء

(  $6 \times 10^{23}$  ) ايون ( ) (  $6 \times 10^{23}$  ) صيغة

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

(  $6 \times 10^{24}$  ) ذرة ( ) (  $4.8 \times 10^{24}$  ) ذرة

(  $1.2 \times 10^{24}$  ) ذرة ( ) (  $2.4 \times 10^{24}$  ) ذرة

3 - إذا علمت أن (Na=23 C=12, H=1,O=16) فإن الكتلة المولية الصيغية لكاربونات الصوديوم الهيدروجينية (  $\text{NaHCO}_3$  ) تساوي:

(  $20\text{g/mol}$  ) ( ) (  $84\text{g/mol}$  ) ( )

(  $106\text{g/mol}$  ) ( ) (  $222\text{g/mol}$  ) ( )

1 ½

### السؤال الثاني :

أ- علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً: (  $1 \times 1$  )

- 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  $\text{C}_3\text{H}_8$  يساوي:

( )  $(6 \times 10^{23})$  ذرة ( )  $(1.2 \times 10^{24})$  ذرة

( )  $(5.4 \times 10^{24})$  ذرة ( )  $(4.8 \times 10^{24})$  ذرة

3 - أحد المواد التالية يستخدم في معالجة حموضة المعدة:

( )  $\text{NaCl}$  ( )  $\text{HCl}$

( )  $\text{NaHCO}_2$  ( )  $\text{NaOH}$

1 ½

**السؤال الثاني :**

أ- علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً: (  $1 \times 1$  )

- 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 (  $1.5 \times 10^{23}$  ) ذرة منه .

2 - كتلة (  $0.5 \text{ mol}$  ) 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  $C_2H_4$  (  $C=12$  ,  $H=1$  ) 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 ( $\text{CaF}_2$ ) هي:

( ) ذرة ( ) جزيء

( ) ايون ( ) صيغة

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

( )  $(9.6 \times 10^{22})$  ذرة ( )  $(6 \times 10^{23})$  ذرة

( )  $(1.44 \times 10^{24})$  ذرة ( )  $(1.44 \times 10^{25})$  ذرة

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

( ) الكتلة الجزيئية ( ) الكتلة المولية الجزيئية

( ) الكتلة المولية الصيغية ( ) الكتلة الصيغية


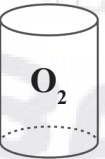
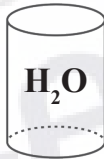
**السؤال الثاني :**

أ- علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً: (  $1 \times 1$  )

- 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 الإجابة 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 :

( )  $3 \times 10^{23}$  ( )  $6 \times 10^{23}$

( )  $9 \times 10^{23}$  ( )  $18 \times 10^{23}$

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 <sub>2</sub> -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  $6 \times 10^{23}$  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) <sub>2</sub> , HCl , NaN <sub>3</sub> , Na <sub>2</sub> O	.....	.....

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 (  $\text{CH}_4$  ) 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  $\text{NO}_2$  علماً بأن (  $\text{N}=14$  ,  $\text{O}=16$  ) : (  $\frac{2}{3} \times 1$  )

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

2  $\frac{1}{2}$

إنتهت الأسئلة

مع تمنياتنا بالتوفيق والنجاح،،،

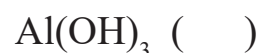
**السؤال الأول :**

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(NH<sub>2</sub>)<sub>2</sub> يساوي:

( ) (3x10<sup>23</sup>) ذرة

( ) (6x10<sup>23</sup>) ذرة

( ) (2.4x10<sup>24</sup>) ذرة

( ) (1.2x10<sup>24</sup>) ذرة

3 - إذا علمت أن (C=12,H=1,O=16) فإن الكتلة المولية الجزيئية لحمض الاسيتيك (CH<sub>3</sub>COOH) 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)<sub>2</sub>:

-----

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

