

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



محمد مصطفى أبو ربيع

الملف نموذج اختبار قصير ثاني

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

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

تعريف وتعالييل	1
بنك اسئلة	2
مذكرة كيمياء	3
مذكرة كيمياء فصل ثاني	4
مذكرة الورقة التقويمية	5

السؤال الأول:

أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية: (3x0.5)

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

تفاعلات تكوين الغاز

تفاعلات تكوين الغاز

تفاعلات بين الاحماض والقواعد

تفاعلات الترسيب

تفاعلات الاكسدة والاختزال



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

(20 g/mol)

(30g/mol)

(40 g/mol)

(50 g/mol)

٣- عدد ذرات الكربون في الوحدة البنائية لحمض الأسيتيل ساليسيليك (الأسبرين) $\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_4$ يساوي:

4

8

9

12

السؤال الثاني:

أ- علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: (1x1)

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

.....
.....

(2 x 0.75)

ب- إذا علمت أن (N = 14 , H = 1) فاحسب ما يلي :

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

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

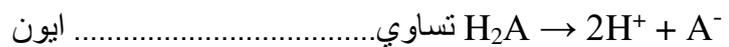
٢- عدد الجزيئات من الكمية السابقة:

.....
.....

السؤال الأول:**أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: (3x0.5)**

١- تشتعل مادة أزید الصوديوم NaN_3 كهربائياً في الوسادات الهوائية للسيارات مولدة غاز.....

٢- عدد ايونات الهيدروجين الموجودة في (2 مول) من الحمض (H_2A) طبقاً لمعادلة التأين التالية:



٣- الوحدة البنائية لمركب CaF_2 هي

السؤال الثاني:

أ- **ماذا يحدث لدرجة حرارة المحلول** عند إضافة محلول حمض الهيدروكلوريك إلى محلول هيدروكسيد الصوديوم:

(درجة واحدة)

التوقع (الحدث):

السبب (التفسير):

(2 x 0.75)

ب- إذا علمت أن ($\text{Fe} = 56$, $\text{O} = 16$) فأحسب ما يلي :

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

.....

.....

.....

.....

ب- عدد الذرات في نفس الكمية:

.....

.....

السؤال الأول:

أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية: (3x0.5)

١- عدد الوحدات البنائية في المول الواحد من جزيئات النيتروجين (N₂) تساوي:

(6x10²³) جزيء

ذرة (6x10²³)

صيغة (6x10²³)

ايون (6x10²³)

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

ذرة (2.4x10²⁴)

ذرة (1.2x10²⁴)

ذرة (6x10²³)

ذرة (4.8x10²⁴)

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

(NaHCO₃) تساوي:

222g/mol

106g/mol

84g/mol

20g/mol

السؤال الثاني:

أ- ماذا يحدث لعدد مولات غاز الأكسجين عند زيادة الكتلة من (1جرام) الى (2 جرام): (1x1)

الحدث:

التوقع:

ب: أكمل الجداول التالية:

2H ₂ O → O ₂ + 2H ₂			المعادلة الكيميائية
.....	عدد مولات الماء في 36g منه (H ₂ O =18)
.....	عدد ذرات الاكسجين في مول واحد من غاز الاكسجين O ₂
.....	عدد ذرات الهيدروجين في مولين من غاز الهيدروجين H ₂

وزارة التربية

(الاختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء)

العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م

منطقة

التعليمية

الصف العاشر

(الفترة الدراسية الثانية)

مدرسة

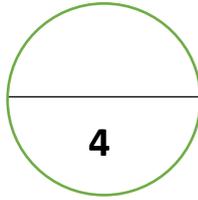
.....

الاسم:

قسم الكيمياء والفيزياء

الزمن: (٢٠ دقيقة)

أ.محمد مصطفى أبو ربيع



السؤال الأول:

أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية: (3x0.5)

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



تفاعلات تكوين غاز

الأكسدة والاختزال

تفاعلات الترسيب

تفاعلات بين الأحماض والقواعد

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

4.8×10^{24} ذرة

5.4×10^{24} ذرة

1.2×10^{24} ذرة

6×10^{23} ذرة

٣- أحد المواد التالية يستخدم في معالجة حموضة المعدة:

NaOH

NaHCO₃

HCl

NaCl

السؤال الثاني:

أ- علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: (1x1)

تختلف كتلة المول من مادة لأخرى.

(2x3/4)

ب- إذا علمت أن (Mg = 24) احسب:

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

ب (كتلة (0.5 mol) من المغنسيوم .

وزارة التربية منطقة التعليمية مدرسة قسم الكيمياء والفيزياء	(الاختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء) (الفترة الدراسية الثانية) <div style="border: 1px solid green; border-radius: 50%; width: 100px; height: 100px; margin: 0 auto; display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="border-top: 1px solid black; width: 50%;"></div> </div>
---	--

السؤال الأول:

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: (3x0.5)

- ١- يتفاعل محلول حمض الهيدروكلوريك مع محلول هيدروكسيد الصوديوم وينتج ملح و.....
- ٢- كتلة وحدة صيغة واحدة من المركب الأيوني مقدره حسب وحدة الكتل الذرية تسمى ب.....
- ٣- تسمى الوحدة الدولية لقياس كمية المادة النقية بحسب النظام العالمي للوحدات باسم



السؤال الثاني:

أ- أكمل الجدول التالي:

(2x0.5)

[C ₆ H ₁₂ O ₆ = 180]	[C ₂ H ₄ O ₂ = 60]	وجه المقارنة
.....	الكتلة بالجرام في (2) مول من الجزيء

ب- إذا علمت أن (C = 12 , O = 16) فاحسب ما يلي :

١- الكتلة المولية الجزيئية لغاز ثاني أكسيد الكربون CO₂ : (نصف درجة)

.....

٢- عدد الذرات في (2) مول من CO₂ : (درجة واحدة)

.....

.....

.....

السؤال الأول:

أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية: (3x0.5)

١- الوحدة البنائية للمركب الايوني (NaCl) هي:

 ذرة جزيء ايون صيغة
٢- عدد الذرات الموجودة في (3mol) من سماد اليوريا $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ يساوي:
 ذرة (9.6×10^{22}) ذرة (6×10^{23}) ذرة (1.44×10^{24}) ذرة (1.44×10^{25})

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

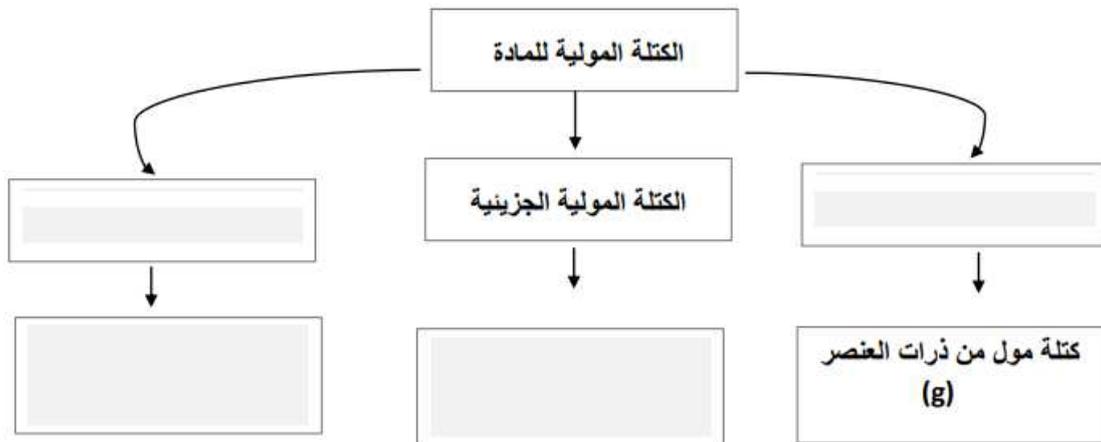
 الكتلة المولية الصيغية الكتلة المولية الجزيئية الكتلة الجزيئية الكتلة الصيغية
السؤال الثاني:

أ) أكمل المخطط الفارغ مستعينا بالمفاهيم العلمية الموجودة أمامك بوضعها في المربع المناسب لتحقيق خريطة

(4x0.25)

المفاهيم :

الكتلة المولية الصيغية - كتلة مول من جزيئات المركب بالجرام - كتلة مول من الوحدات الصيغية بالجرام - الكتلة المولية الذرية



ب) لديك قطعتان من المغنيسيوم والصوديوم (Na=23 , Mg=24)، والمطلوب: (2x0.5)

وجه المقارنة	قطعة الصوديوم كتلتها 46 جرام	قطعة المغنيسيوم عدد الذرات فيها 6×10^{23} ذرة
عدد المولات في القطعة

السؤال الأول:

أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية: (3x0.5)

١- جميع المواد التالية تعمل على معالجة حموضة المعدة عدا واحدة وهي: هيدروكسيد الألمنيوم هيدروكسيد المغنسيوم هيدروكسيد الصوديوم كربونات الصوديوم الهيدروجينية

٢- كتلة المول الواحد من الذرات معبراً عنها بالجرامات:

 الكتلة المولية الذرية الكتلة المولية الجزيئية الكتلة المولية الصيغية كتلة المولية للمادة٣- عدد ذرات الهيدروجين الموجودة في 1.5 mol من الماء H₂O تساوي : 3x10²³ 6x10²³ 9x10²³ 1.8x10²⁴السؤال الثاني:

أ- اكمل الجدول التالي:

(2x0.5)

وجه المقارنة	تشتعل مادة أزيد الصوديوم NaN ₃ كهربانيا 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 (H₂O) مكونة من ذرة أكسجين مرتبطة بذرتي هيدروجين،

(2x0.75)

والمطلوب حساب:

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

ب) عدد الجزيئات في (3mol) من الماء

السؤال الأول:

أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية: (3x0.5)

١- عدد ذرات الاكسجين في الوحدة البنائية للمركب $C_3H_5(NO_3)_3$ يساوي :3 4 6 9 ٢- كمية المادة التي تحتوي على 6×10^{23} من الوحدات البنائية: الكتلة المولية الذرية الكتلة المولية الجزيئية الكتلة المولية الصيغية المول٣- عدد المولات الموجودة في 90 g من الإيثان ($C_2H_6 = 30$)1mol 1.5mol 2mol 3mol السؤال الثاني:

أ- أكمل الجدول التالي:

وجه المقارنة	مركب يستخدم في صناعة الايرباج (الوسائد الهوائية)	مركب يستخدم في معالجة حموضة المعدة
$Mg(OH)_2$ ، HCl ، NaN_3

ب- احسب عدد الجزيئات الموجودة في 60 g من NO_2 ($N=14$, $O=16$) : (2x0.75)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

وزارة التربية

(الاختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء)

العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م

منطقة.....

التعليمية

(الفترة الدراسية الثانية)

الصف العاشر

مدرسة.....

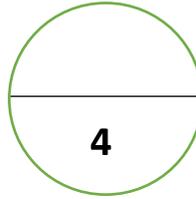
.....

قسم الكيمياء والفيزياء

الاسم:.....

الزمن: (٢٠ دقيقة)

أ.محمد مصطفى أبو ربيع



السؤال الأول:

أ- أكمل الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علمياً: (3x0.5)

١- التفاعل التالي: $H_2SO_{4(aq)} + Ca(OH)_{2(aq)} \rightarrow CaSO_{4(s)} + 2H_2O_{(l)}$ يعتبر من تفاعلات.....

٢- كتلة المول الواحد من جزيئات المركب معبراً عنها بالجرامات تسمى ب.....



٣- الكتلة المولية الجزيئية لغاز الميثان CH_4 (C=12 , H=1) تساوي.....

السؤال الثاني:

أ- اكمل الجدول التالي :

(2x0.5)

$C_6H_{12}O_6$	$C_2H_4O_2$	وجه المقارنة
.....	عدد ذرات الاكسجين في المول والواحد من الجزيء

ب- احسب عدد الجزيئات الموجودة في 22 g من NO_2 علماً بأن. (N=14 , O=16) : (درجة ونصف)

.....

.....

.....

السؤال الأول:

أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية: (3x0.5)

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

NaHCO₃

NaOH

Mg(OH)₂

Al(OH)₃

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

ذرة (2.4x10²⁴)

ذرة (1.2x10²⁴)

ذرة (6x10²³)

ذرة (3x10²³)

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

80g/mol

60g/mol

40g/mol

20g/mol

السؤال الثاني:

أ- علل لما يأتي تعليلاً علمياً دقيقاً: (1x1)

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

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

ب- إذا علمت أن (Ca = 40 , O = 16 , H = 1) احسب: (3x0.5)

أ) الكتلة المولية لهيدروكسيد الكالسيوم Ca(OH)₂.

.....
.....
ب) كتلة (1.5 mol) من هيدروكسيد الكالسيوم.

ج) عدد الصيغ في (18.5 g) من هيدروكسيد الكالسيوم.

.....