

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

وزارة التربية منطقة التعليمية مدرسة <u>قسم الكيمياء والفيزياء</u>	(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: 100%;"></div> <div style="margin-top: 5px;">4</div> </div>	العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م الصف العاشر الاسم: 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: $\text{HCl}_{(aq)} + \text{NaOH}_{(aq)} \rightarrow \text{NaCl}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$ تمثل:

- ☐ تفاعلات تكوين الغاز
☐ تفاعلات الأكسدة والاختزال
☐ تفاعلات بين الأحماض والقواعد
☐ تفاعلات الترسيب

٢- إذا علمت أن (C=12 , H=1) فإن الكتلة المولية الجزيئية لغاز الإيثان 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.

.....

.....

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

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

.....

.....

.....

٢- عدد الجزيئات من الكمية السابقة:

.....

.....

وزارة التربية منطقة التعليمية مدرسة <u>قسم الكيمياء والفيزياء</u>	(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: 100%;"></div> <div style="width: 100%;"></div> </div> <div style="text-align: center; margin-top: 5px;">4</div>	العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م الصف العاشر الاسم: الزمن: (٢٠ دقيقة) أ.محمد مصطفى أبو ربيع
--	--	---

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:

التوقع (الحدث): (درجة واحدة)

السبب (التفسير):

.....

ب- إذا علمت أن ($\text{Fe} = 56$, $\text{O} = 16$) فاحسب ما يلي : (2 x 0.75)

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

.....

.....

.....

.....

ب- عدد الذرات في نفس الكمية:

.....

.....

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: 100%;"></div> <div style="width: 100%;"></div> </div> <div style="text-align: center; margin-top: 5px;">4</div>	العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م الصف العاشر الاسم: 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- عدد الوحدات البنائية في المول الواحد من جزيئات النيتروجين (N₂) تساوي:

☐ 6x10²³ ذرة ☐ 6x10²³ جزيء

☐ 6x10²³ ايون ☐ 6x10²³ صيغة

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

☐ 4.8x10²⁴ ذرة ☐ 6x10²³ ذرة ☐ 1.2x10²⁴ ذرة ☐ 2.4x10²⁴ ذرة

٣- إذا علمت أن (C=12, H=1, O=16, Na=23) فإن الكتلة المولية الصيغية لكاربونات الصوديوم الهيدروجينية (NaHCO₃) تساوي:

☐ 20g/mol ☐ 84g/mol ☐ 106g/mol ☐ 222g/mol

السؤال الثاني:

أ- ماذا يحدث لعدد مولات غاز الأكسجين عند زيادة الكتلة من (1 جرام) 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 الأكسجين في مول واحد من غاز الأكسجين 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

(الفترة الدراسية الثانية)

الصف العاشر

مدرسة

.....

قسم الكيمياء والفيزياء

الاسم:

الزمن: (٢٠ دقيقة)

أ.محمد مصطفى أبو ربيع

4

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

☐ NaHCO_3

☐ 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 تحتوى 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: 100%;"></div> <div style="margin-top: 5px;">4</div> </div>	العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م الصف العاشر الاسم: الزمن: (٢٠ دقيقة) أ. محمد مصطفى أبورييع
---	---	--

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 مقدرة حسب وحدة الكتلة الذرية تسمى ب.....

موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw

٣- تسمى الوحدة الدولية لقياس كمية المادة النقية بحسب النظام العالمي للوحدات باسم

السؤال الثاني:

(2x0.5)

أ- أكمل الجدول التالي:

وجه المقارنة	[C ₂ H ₄ O ₂ = 60]	[C ₆ H ₁₂ O ₆ = 180]
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)

.....

.....

.....

وزارة التربية منطقة التعليمية مدرسة <u>قسم الكيمياء والفيزياء</u>	(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: 100%; height: 100%;"></div> </div>
--	---

السؤال الأول:

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

١- الوحدة البنائية للمركب الأيوني (NaCl) هي:

☐ ذرة ☐ جزيء ☐ ايون ☐ صيغة

٢- 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

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

☐ الكتلة المولية الصغية ☐ الكتلة المولية الجزيئية ☐ الكتلة الجزيئية ☐ الكتلة الصغية

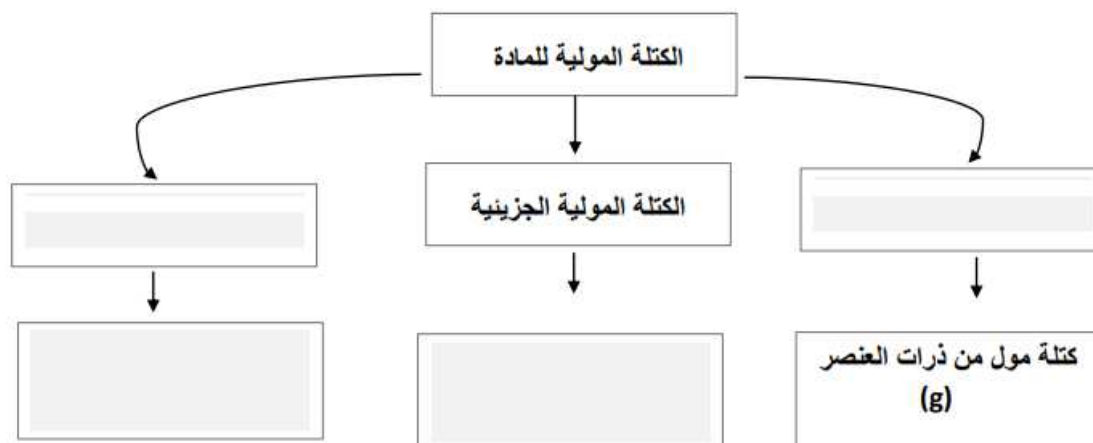
السؤال الثاني:

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

(4x0.25)

المفاهيم :

الكتلة المولية الصغية – كتلة مول من جزيئات المركب بالجرام - كتلة مول من الوحدات الصغية 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

وزارة التربية منطقة التعليمية مدرسة <u>قسم الكيمياء والفيزياء</u>	(الاختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء) (الفترة الدراسية الثانية) <div style="border: 1px solid black; 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: 100%; height: 100%;"></div> </div>
--	---

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 للمادة

٣- عدد ذرات الهيدروجين الموجودة في 1.5 mol من الماء H₂O تساوي :

☐ 3x10²³ ☐ 6x10²³ ☐ 9x10²³ ☐ 1.8x10²⁴

السؤال الثاني:

(2x0.5)

أ- اكمل الجدول التالي:

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 (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

.....

وزارة التربية منطقة التعليمية مدرسة <u>قسم الكيمياء والفيزياء</u>	(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: 100%;"></div> <div style="width: 100%;"></div> </div> <div style="text-align: center; margin-top: 5px;">4</div>	العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م الصف العاشر الاسم: 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- 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

☐ المول

٣- 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 منطقة التعليمية مدرسة <u>قسم الكيمياء والفيزياء</u>	(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: 100%;"></div> <div style="margin-top: 5px;">4</div> </div>	العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م الصف العاشر الاسم: الزمن: (٢٠ دقيقة) أ. محمد مصطفى أبو ربيع
--	---	---

السؤال الأول:

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

١- التفاعل التالي: $\text{H}_2\text{SO}_{4(aq)} + \text{Ca}(\text{OH})_{2(aq)} \rightarrow \text{CaSO}_{4(s)} + 2\text{H}_2\text{O}_{(l)}$ 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)

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

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

.....

.....

.....

وزارة التربية منطقة التعليمية مدرسة <u>قسم الكيمياء والفيزياء</u>	(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: 100%;"></div> <div style="width: 100%; text-align: center;">4</div> </div>	العام الدراسي ٢٠٢٤-٢٠٢٥ م الصف العاشر الاسم: 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- جميع المواد التالية تعمل على معالجة حموضة المعدة عدا واحدة وهي:



NaHCO_3 ☐

NaOH ☐

Mg(OH)_2 ☐

Al(OH)_3 ☐

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

☐ 3×10^{23} ذرة ☐ 6×10^{23} ذرة ☐ 1.2×10^{24} ذرة ☐ 2.4×10^{24} ذرة

٣- إذا علمت أن ($\text{C}=12, \text{H}=1, \text{O}=16$) فإن الكتلة المولية الجزيئية لحمض الاسيتيك (CH_3COOH)

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 ($\text{C}=12$) مع (12 g) من عنصر المغنسيوم ($\text{Mg}=24$).

.....

.....

.....

ب- إذا علمت أن ($\text{H} = 1$, $\text{O} = 16$, $\text{Ca} = 40$) 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 .

.....