

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



إعداد: مدرسة التميز النموذجية

الملف اختبار تجريبي قصير في الكيمياء

موقع المناهج ⇨ ملفات الكويت التعليمية ⇨ الصف العاشر ⇨ كيمياء ⇨ الفصل الأول

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 الأول

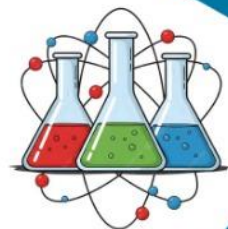
تلخيص الرابط الأيونية	1
الروابط الأيونية والمركبات الأيونية	2
نموذج احابة امتحان الفترة الاولى 2017 2018	3
تلخيص الميول الذرية	4
جداول العناصر المطلوب حفظها	5

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية

تطبيق المناهج على Google Play (أندرويد)

تطبيق المناهج على Store App (آبل)

الكيمياء



الصف: العاشر

اختبار تجريبي قصير

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw



مدرسة التميز النموذجية
ابتدائي - متوسط - ثانوي



خيطان الجنوبي - قطعة ٤ - شارع ١٠٠



الفصل الدراسي الأول 2027 / 2026

السؤال الأول: (أ) اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل عبارة من العبارات الآتية وذلك بوضع علامة

(✓) أمامها في المربع المقابل لها: (2 = 1 × 2 درجة)

1- العلم الذي يدرس تركيب المادة وخواصها والتغيرات التي تطرأ عليها ، والطاقة المصاحبة لهذه التغيرات هو أحد ما يلي :

☐ علم الفيزياء ☐ علم الجيولوجيا ☐ علم الكيمياء ☐ علم الاحياء

2- تستخدم الكيمياء الحيوية في دراسة جميع مايلي ما عدا واحدة :

☐ تحاليل الدم ☐ عملية الهضم ☐ الانزيمات ☐ تطوير البطاريات

(ب) ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة غير الصحيحة لكل عبارة

من العبارات الآتية: (2 = 1 × 2 درجة)

م	العبارة	الإجابة
1	يتسع تحت المستوى f عشرة الالكترونات	(.....)
2	يملاً مستوى الطاقة الرئيسى الأقرب للنواة بالالكترونات أولاً لأنه الأعلى في الطاقة	(.....)

(ج) أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً: (2 = 1 × 2 درجة)

1- عدد الالكترونات المفردة (غير مزدوجة) في ذرة الكبريت S 16 يساوى الالكترون

2- عندما تكتسب الذرة المتعادلة كمية معينة من الطاقة تسمى بالذرة



السؤال الثاني:

(أ) علل لمايلي تعليلاً علمياً

(1) الذره متعادلة كهربياً

قارن بين كل مما يلي

وجه المقارنة	n =1	n=7
الطاقه (اعلى - اقل)		

($2 \times 1 = 2$ درجة)

(ج) لديك العناصر التالية

14 Si و 26 Fe و 11Na و 7 N و 5 = 1 $\times$ 5 درجات)

والمطلوب :

1- الترتيب الالكتروني حسب تحت مستويات الطاقة للعنصر 14 Si

2- الترتيب الالكتروني حسب تحت مستويات الطاقة للعنصر (26 Fe)

3- الترتيب الالكتروني حسب الأفلاك للعنصر (11Na)

4- عدد الأفلاك نصف الممتلة في ذرة (7 N)

5- شكل الفلك في تحت المستوى الأخير للعنصر... (11Na)

*** انتهت الأسئلة ***



الصف: العاشر

الزمن: حصة دراسية

اسم الطالب:

الصف:

الإدارة العامة للتعليم الخاص

مدرسة التميز النموذجية

قسم العلوم 2027/2026

الاختبار القصير

المادة: الكيمياء (مجاب 1)

السؤال الأول: (أ) اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل عبارة من العبارات الآتية وذلك بوضع علامة

(✓) أمامها في المربع المقابل لها: ($2 = 1 \times 2$ درجة)

1- العلم الذي يدرس تركيب المادة وخواصها والتغيرات التي تطرأ عليها ، والطاقة المصاحبة لهذه التغيرات هو أحد ما يلي :

☐ علم الفيزياء ☐ علم الجيولوجيا ☒ علم الكيمياء ☐ علم الأحياء

المنهج الكويتي
almanahj.com/kw

2-: تستخدم الكيمياء الحيوية في دراسة جميع مايلي ماعدا واحدة :

☐ تحاليل الدم ☐ عملية الهضم ☐ الانزيمات ☒ تطوير البطاريات

(ب) ضع كلمة صح أمام العبارة الصحيحة وكلمة خطأ أمام العبارة غير الصحيحة لكل عبارة من

العبارات الآتية: ($2 = 1 \times 2$ درجة)

م	العبارة	الإجابة
1	يتسع تحت المستوى f عشرة الإلكترونات	(..... خطأ)
2	يملاً مستوى الطاقة الرئيسي الأقرب للنواة بالإلكترونات أولاً لأنه الأعلى في الطاقة	(..... خطأ)

(ج) أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً: ($2 = 1 \times 2$ درجة)

(ابتدائي - متوسط - ثانوي)

3- عدد الإلكترونات المفردة (غير مزدوجة) في ذرة الكبريت S 16 يساوي 2..... الإلكترون

4- .عندما تكتسب الذرة المتعادلة كمية معينة من الطاقة تسمى بالذرة المثارة....

السؤال الثاني:

(أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً

الذرة متعادلة كهربياً

لان عدد الشحنات الموجبة (البروتونات) تساوى عدد الشحنات السالبة (الالكترونات).

قارن بين كل مما يلي ($2 \times 1 = 2$ درجة)

وجه المقارنة	n = 1	n=7
الطاقة (اعلى - اقل)	- اقل	اعلى

(ج) لديك العناصر التالية

موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw
($5 \times 1 = 5$ درجات)

7 N

11 Na

26 Fe

14 Si

والمطلوب :

6- الترتيب الالكتروني حسب تحت مستويات الطاقة للعنصر 14 Si

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$

7- الترتيب الالكتروني حسب تحت مستويات الطاقة للعنصر (26 Fe)

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$

8- الترتيب الالكتروني حسب الأفلاك للعنصر (11 Na)

$\frac{1\downarrow}{1s} \quad \frac{1\downarrow}{2s} \quad \frac{1\downarrow}{2p_x} \quad \frac{1\downarrow}{2p_y} \quad \frac{1\downarrow}{2p_z} \quad \frac{1}{3s}$

9- عدد الأفلاك نصف الممتلئة في ذرة (7 N)

3

10- شكل الفلك في تحت المستوى الأخير للعنصر... (11 Na)

.....كروى الشكل

*** انتهت الأسئلة ***



الاختبار القصير

المادة: الكيمياء

الصف: العاشر
الزمن: حصة دراسية
اسم الطالب:.....
الصف:.....

السؤال الأول: (أ) اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل عبارة من العبارات الآتية وذلك بوضع علامة (✓) أمامها في المربع المقابل لها:
(2 = 1 × 2 درجة)

1- فرع من فروع علم الكيمياء يدرس المواد التي تحتوى على غالباً على روابط بين الكربون والهيدروجين هو أحد ما يلي :

☐ الكيمياء العضوية ☐ الكيمياء التحليلية ☐ الكيمياء الفيزيائية ☐ الكيمياء الحيوية

2-: عدد الكم الذى يحدد اتجاه الفلك الذرى في الفراغ داخل تحت المستوى الطاقة :

☐ الرئيسى ☐ الزاوى ☐ المغناطيسى ☐ المغزلى

(ب) ضع كلمة صح () أمام العبارة الصحيحة وكلمة خطأ () أمام العبارة غير الصحيحة لكل عبارة من العبارات الآتية:
(2 = 1 × 2 درجة)

م	العبارة	الإجابة
1	إذا كانت قيمة $n=4$, $l=0$ فهذا يدل على تحت المستوى $4s$	(.....)
2	كلما زادت القيمة العددية لعدد الكم n قلت طاقة المستوى	(.....)

(ج) أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً:
(2 = 1 × 2 درجة)

(ابتدائي - متوسط - ثانوي)

5- عدد الإلكترونات الموجوده في المستوى الرئيسى الثانى L الالكترون

6- عدد أفلاك تحت المستوى d هو فلك



السؤال الثاني:

(أ) علل لمايلي تعليلاً علمياً

- لا يتنافر الالكترونات في الفلك نفسه رغم كونهما يحملان نفس الشحنة .

قارن بين كل مما يلي

وجه المقارنة	3p	3d
قيمة عدد الكم الزاوي	$\ell = \dots$	$\ell = \dots$

($2 \times 1 = 2$ درجة)

almanahj.com/kw

(ج) لديك العناصر التالية

($5 = 1 \times 5$)

${}^8\text{O}$

${}^{13}\text{Al}$

${}^{26}\text{Fe}$

و

${}^6\text{C}$

درجات)

والمطلوب :

${}^6\text{C}$

1-الترتيب الالكتروني حسب تحت مستويات الطاقة للعنصر

(${}^{26}\text{Fe}$)

2-الترتيب الالكتروني حسب تحت مستويات الطاقة للعنصر

${}^{13}\text{Al}$

3-الترتيب الالكتروني حسب الأفلاك للعنصر

${}^{13}\text{Al}$

4-عدد الأفلاك نصف الممتلئة في ذرة

${}^8\text{O}$

5-شكل الفلك في تحت المستوى الأخير للعنصر...

*** انتهت الأسئلة ***



الاختبار القصير

المادة: الكيمياء (مجاب 2) اسم الطالب:

الصف:

السؤال الأول: (أ) اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل عبارة من العبارات الآتية وذلك بوضع علامة

(✓) أمامها في المربع المقابل لها: (2 = 1 × 2 درجة)

1- فرع من فروع علم الكيمياء يدرس المواد التي تحتوى على غالباً على روابط بين الكربون والهيدروجين هو أحد ما يلي :

☒ الكيمياء العضوية
 ☐ الكيمياء التحليلية
 ☐ الكيمياء الفيزيائية
 ☐ الكيمياء الحيوية

موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw

2-: عدد الكم الذى يحدد اتجاه الفلك الذرى في الفراغ داخل تحت المستوى الطاقة :

☐ الرئيسى
 ☐ الزاوى
 ☒ المغناطيسى
 ☐ المغزلى

(ب) ضع كلمه (صح) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) أمام العبارة غير الصحيحة لكل

عبارة من العبارات الآتية: (2 = 1 × 2 درجة)

م	العبارة	الإجابة
1	إذا كانت قيمة $n=4$, $\ell=0$ فهذا يدل على تحت المستوى $4s$	(.....صح...)
2	كلما زادت القيمة العددية لعدد الكم n قلت طاقة المستوى	(.....خطا...)

(ج) أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً: (2 = 1 × 2 درجة)

1- عدد الالكترونات الموجوده في المستوى الرئيسى الثانى L 8... الالكترون

2- عدد أفلاك تحت المستوى d هو 10..... فلك



السؤال الثاني:

(أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً

لا يتنافر الإلكترونان في الفلك نفسه رغم كونهما يحملان نفس الشحنة .
لان الحركة المغزلية لاحد الالكترونين عكس الاخر فينشأ مجالان مغناطيسان متعاكسان فيتجاذبان ويتغلب على التنافر

قارن بين كل مما يلي

وجه المقارنة	3p	3d
قيمة عدد الكم الزاوى	$\ell = 1$	$\ell = 2$

($2 \times 1 = 2$ درجة)

almanahj.com/kw

(ج) لديك العناصر التالية

${}^6\text{C}$ و ${}^{26}\text{Fe}$ و ${}^{13}\text{Al}$ و ${}^8\text{O}$ ($5 \times 1 = 5$ درجات)

والمطلوب :

${}^6\text{C}$

1- الترتيب الالكتروني حسب تحت مستويات الطاقة للعنصر

..... $1s^2 2s^2.2p^2$

(${}^{26}\text{Fe}$)

2 - الترتيب الالكتروني حسب تحت مستويات الطاقة للعنصر

..... $1s^2 2s^2. 2p^6.3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$

${}^{13}\text{Al}$

3- الترتيب الالكتروني حسب الأفلاك للعنصر

$\begin{array}{ccccccc} 1\downarrow & 1\downarrow & 1\downarrow & 1\downarrow & 1\downarrow & 1\downarrow & 1 \\ \hline 1s & 2s & 2p_x & 2p_y & 2p_z & 3s & 3p_x \end{array}$

${}^{13}\text{Al}$

4- عدد الأفلاك نصف الممتلئة في ذرة

1.....

${}^8\text{O}$

5- شكل الفلك في تحت المستوى الأخير للعنصر...

فصين متقابلين بالرأس.

*** انتهت الأسئلة ***





مدرسة التميز النموذجية
ابتدائي - متوسط - ثانوي

عندما يكون تعليم أبنائكم
اهتمامكم الأول في الحياة

قنواتنا على تليجرام



الصف الرابع



الصف الثالث



الصف الثاني



الصف الأول



الصف الثامن



الصف السابع



الصف السادس



الصف الخامس



صف ١١ أدبي



صف ١١ علمي



الصف العاشر



الصف التاسع



صف ١٢ أدبي



صف ١٢ علمي