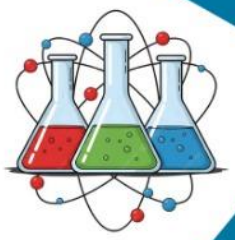
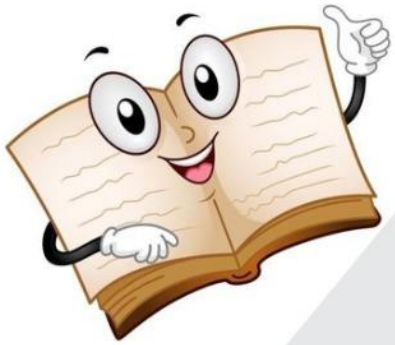
# الكيمـــــياء



## الصف: العاشـــر

# اختبار تجريبي قصير

مدرسة التميز النموذجية
ابتدائي - متوسط - ثانوي





مراجعات غير مخصصة للبيع
المصدر
الكتاب المدرسي
وزارة التربية / الكويت
طبعة
2027/2026م
خاصة بطلبة مدارس التميز النموذجية

خيطان الجنوبي - قطعة ٤ - شارع ١٠٠

الفصل الدراسي الأول 2026 / 2027

الادارة العامه للتعليم الخاص
مدرسة التميز النموذجية
قسم العلوم 2027/2026

# الاختبار القصير

المادة: الكيمياء( نموذج 1)

الصف: العاشـر
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- :العلم الذى يدرس تركيب الماده وخواصها والتغيرات التي تطرأ عليها ، والطاقة المصاحبة لهذة التغيرات هو أحد ما يلى :

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

2-: تستخدم الكيمياء الحيوية في دراسة جميع مايلى ماعدا 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 | العبـــــــــــــــارة | الإجابـــة |
|---|---|---|
| 1 | يتسع تحت المستوى f لعشرة الالكترونات | ( ..... ) |
| 2 | يملأ مستوى الطاقة الرئيسى الأقرب للنواة بالالكترونات أولآ لأنه الأعلى في الطاقة | ( ..... ) |

مدرسة التميز النموذجية
(ابتدائي - متوسط - ثانوي)

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

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

2- .عندما تكتسب الذره المتعادلة كميه معينه من الطاقة تسمى بالذرة .....

**السؤال الثاني**:

**( أ ) علل لمايلى تعليلاً علمياً**

**(1) الذره متعادلة كهربياً**

.....

**قارن بين كل مما يلى**

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

**( 1 × 2 = 2 درجة)**

**( ج ) لديك العناصر التالية**

**$_{14}$Si و $_{26}$Fe و $_{11}$Na و $_{7}$N ( 5 × 1 = 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 **( $_{11}$Na )**

.....

4- عدد الأفلاك نصف الممتلة في ذرة **( $_{7}$N )**

.....

5- شكل الفلك في تحت المستوى الأخير للعنصر... **( $_{11}$Na )**

.....

***** انتهـــت الأسئلـــة *****

مدرسة التميز النموذجية (ابتدائي - متوسط - ثانوي)

مراجعات غير مخصصة للبيع
المصدر
الكتاب المدرسي
وزارة التربية / الكويت
طبعة
2027/2026م
خاصة بطلبة مدارس التميز النموذجية

الادارة العامه للتعليم الخاص
مدرسة التميز النموذجية
قسم العلوم 2027/2026

# الاختبار القصير

المادة: الكيمياء(مجاب 1)

الصف: العاشـر
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- :العلم الذى يدرس تركيب الماده وخواصها والتغيرات التي تطرأ عليها ، والطاقة المصاحبة لهذة التغيرات هو أحد ما يلى :

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

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

☐ تحاليل الدم ☐ عملية الهضم ☐ الانزيمات ■ تطوير البطاريات

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

| م | العبـــــــــــــــــارة | الإجابـــة |
|---|---|---|
| 1 | يتسع تحت المستوى f لعشرة الالكترونات | ( .....خطأ.... ) |
| 2 | يملأ مستوى الطاقة الرئيسى الأقرب للنواة بالالكترونات أولآ لأنه الأعلى في الطاقة | ( .....خطأ.... ) |

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

3- عدد الالكترونات المفرده (غير مزدوجة ) في ذرة الكبريت S 16 يساوى.....2..... الالكترون

4- .عندما تكتسب الذره المتعادلة كميه معينه من الطاقة تسمى بالذرة .....المثارة....

**السؤال الثاني**:

( أ ) علل لما يلى تعليلاً علمياً

الذره متعادلة كهربياً

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

**قارن بين كل مما يلى** ( 1 × 2 = 2 **درجة**)

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

( ج ) **لديك العناصر التالية**

$_{14}Si$ و $_{26}Fe$ و $_{11}Na$ و $_{7}N$ ( 1 × 5 = 5 **درجات**)

**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 ( $_{11}Na$ )

| 1s | 2s | $2p_x$ | $2p_y$ | $2p_z$ | 3s |
|---|---|---|---|---|---|
| 1↓ | 1↓ | 1↓ | 1↓ | 1↓ | 1 |

9- عدد الأفلاك نصف الممتلة في ذرة ( $_{7}N$ )

.....3.....

.

10- شكل الفلك في تحت المستوى الأخير للعنصر... ( $_{11}Na$ )

.....كروى الشكل .....

*** **انتهـــت الأسئلـــة** ***

مدرسة التميز النموذجية (ابتدائي - متوسط - ثانوي)

الادارة العامه للتعليم الخاص
مدرسة التميز النموذجية
قسم العلوم 2027/2026

# الاختبار القصير

المادة: الكيمياء

الصف: العاشـر
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 يلى :

☐ الكيمياء العضويه ☐ الكيمياء التحليلة ☐ الكيمياء الفيزيائيه ☐ الكيماء الحيوية

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

☐ الرئيسى ☐ الزاوى المغناطيسى ☐ المغزلى

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

| م | العبـــــــــــــــــارة | الإجابـــة |
|---|---|---|
| 1 | اذا 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**)

5- **عدد** الالكترونات الموجوده في المستوى الرئيسى الثانى L ..... الالكترون

6- .عدد أفلاك تحت المستوى d هو ..... فلك

مدرسة التميز النموذجية (ابتدائي - متوسط - ثانوي)

**السؤال الثاني**:

**( أ ) علل لمايلى تعليلاً علمياً**

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

.....

**قارن بين كل مما يلى**

| **وجه المقارنة** | 3p | 3d |
|---|---|---|
| قيمة عدد الكم الزاوى | **ℓ** = ..... | **ℓ** = ..... |

( 1 × 2 = 2 **درجة**)

**( ج ) لديك العناصر التالية**

$_{6}C$ **و** $_{26}Fe$ **و** $_{13}Al$ **و** $_{8}O$ ( 1 × 5 = 5 **درجات**)

**والمطلوب** :

1-الترتيب الالكتروني حسب تحت مستويات الطاقة للعنصر $_{6}C$

.....

2-الترتيب الالكتروني حسب تحت مستويات الطاقة للعنصر ( $_{26}Fe$ )

.....

3-الترتيب الالكتروني حسب الأفلاك للعنصر $_{13}Al$

.....

4-عدد الأفلاك نصف الممتلئة في ذرة $_{13}Al$

.....

5-شكل الفلك في تحت المستوى الأخير للعنصر... $_{8}O$

.....

***** انتهـــت الأسئلـــة *****

مدرسة التميز النموذجية (ابتدائي - متوسط - ثانوي)

الادارة العامه للتعليم الخاص
مدرسة التميز النموذجية
قسم العلوم 2027/2026

# الاختبار القصير

المادة: الكيمياء(مجاب2)

الصف: العاشـر
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 يلى :

☒ الكيمياء العضويه ☐ الكيمياء التحليلة ☐ الكيمياء الفيزيائيه ☐ الكيماء الحيوية

2-: عدد الكم الذى يحدد أتجاه 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 | العبـــــــــــــــــارة | الإجابـــة |
|---|---|---|
| 1 | اذا كانت قيمة n=4 , ℓ =0 فهذا يدل على تحت المستوى 4 s | ( .....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 لمايلى تعليلاً علمياً**

**لا يتنافر الالكترونان 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 يلى**

| **وجه المقارنة** | 3p | 3d |
|---|---|---|
| قيمة عدد الكم الزاوى | **ℓ** = 1 | **ℓ** = 2..... |

**( 1 × 2 = 2 درجة)**

**( ج ) لديك العناصر التالية**

**$_{6}C$ و $_{26}Fe$ و $_{13}Al$ و $_{8}O$** **( 1 × 5 = 5 درجات)**

**والمطلوب** :

1-الترتيب الالكتروني حسب تحت مستويات الطاقة للعنصر **$_{6}C$**

.....$1S^2\ 2S^2.2p^2$...

2 - الترتيب الالكتروني حسب تحت مستويات الطاقة للعنصر **( $_{26}Fe$ )**

.....$1S^2\ 2S^2.\ 2p^6.3S^2\ 3p^6\ 4S^2\ 3P^6$.

3- الترتيب الالكتروني حسب الأفلاك للعنصر **$_{13}Al$**

| 1↓ | 1↓ | 1↓ | 1↓ | 1↓ | 1↓ | 1 |
|---|---|---|---|---|---|---|
| 1s | 2s | $2p_x$ | $2p_y$ | $2p_z$ | 3s | $3p_x$ |

4- عدد الأفلاك نصف الممتلئة في ذرة **$_{13}Al$**

.....1.....

5- شكل الفلك في تحت المستوى الأخير للعنصر... **$_{8}O$**

فصين متقابلين بالرأس.

***** انتهـــت الأسئلـــة *****

مدرسة التميز النموذجية (ابتدائي - متوسط - ثانوي)

مطبوعات غير مخصصة للبيع خاصة بطلبة مدارس التميز النموذجية
المصدر
الكتاب المدرسي
وزارة التربية / الكويت
طبعة
2027/2026م

مدرسة التميز النموذجية
ابتدائي - متوسط - ثانوي

عندما يكون تعليم أبنائكم
اهتمامكم الأول في الحياة

# قنواتنا على تليجرام

الصف الأول

الصف الثاني

الصف الثالث

الصف الرابع

الصف الخامس

الصف السادس

الصف السابع

الصف الثامن

الصف التاسع

الصف العاشر

صف ١١ علمي

صف ١١ أدبي

صف ١٢ علمي

صف ١٢ أدبي