تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

مدرسة التميز النموذجية

الملف نماذج اختبارات قصيرة حول التركيب الذري والخواص الإلكترونية
موقع المناهج ⇦ ملفات الكويت التعليمية ⇦ الصف العاشر ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر			
روابط مواد الصف العاشر على تلغرام			
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول	
1	تلخيص الرابط الأيونية
2	الروابط الأيونية والمركبات الايونية
3	نموذج اجابة امتحان الفترة الاولى 2017 2018
4	تلخيص الميول الذرية
5	جداول العناصر المطلوب حفظها

نماذج الاختبار القصير الأول

الفصل الأول

2025 / 2026

الصف : العاشر

مدرسة التميز النموذجية

المادة : كيمياء

وزارة التربية الإدارة العامة لمنطقة ..... مدرسة ..... قسم الكيمياء والفيزياء	(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء) (الفترة الدراسية الاولى)	العام الدراسي 2024-2025م الصف العاشر ..... الاسم: ..... الزمن: (20 دقيقة)

4

السؤال الأول:

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

1-نموذج الذرة الذي شبه دوران الالكترونات حول النواة بدوران الكواكب حول الشمس:

( ) نموذج بور ( ) نموذج رذرفورد

( ) نموذج دالتون ( ) نموذج طومسون

2- تحت المستوى الذي يتسع لعدد (14) إلكترون هو:

( ) S ( ) P

( ) d ( ) f

3- عدد الأفلاك في تحت مستوى الطاقة 3p ، يساوي :

( ) 7 ( ) 5

( ) 3 ( ) 1

السؤال الثاني:

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

1- يصعب تعيين موقع الالكترون بالنسبة إلى النواة في أي لحظة بأية وسيلة علمية ممكنة.

.....

.....

ب- لديك رموز العناصر التالية ($_{20}Ca$, $_{8}O$)

والمطلوب:

1- اكتب الترتيب الإلكتروني للعنصر $_{20}Ca$ حسب تحت المستويات:

.....

2- حدد عدد الإلكترونات المفردة (غير المزدوجة) في ذرة العنصر $_{8}O$ .....

3- حدد قيمة عدد الكم الثانوي في تحت المستوى التالي ($3p^6$) .....

مدرسة التميز النموذجية بنين (ابتدائي - متوسط - ثانوي)

وزارة التربية الإدارة العامة لمنطقة ..... مدرسة ..... **قسم الكيمياء والفيزياء**	**(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء)** **(الفترة الدراسية الاولى)** 4	**العام الدراسي 2024-2025م** **الصف العاشر .....** **الاسم:** ..... **الزمن: (20 دقيقة)**

السؤال الأول:

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

1-يحتوي تحت المستوى ..... على سبعة أفلاك.

2-تحت مستوى الطاقة (s) هو دائماً ..... طاقة بين تحت مستويات الطاقة داخل مستوى الطاقة الرئيسي.

3- العنصر الذي ينتهي ترتيبه الإلكتروني بـ ($3p^1$) عدده الذرى يساوي .....

السؤال الثاني:

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

1-عند وجود إلكترونين في الفلك نفسه يكون غزل كل منهما حول نفسه باتجاه معاكس لغزل الإلكترون الآخر.

.....

.....

.....

ب- لديك رموز العناصر التالية ($_{24}Cr$, $_{11}Na$)

والمطلوب:

1- اكتب الترتيب الإلكتروني للعنصر $_{24}Cr$ حسب تحت المستويات:

.....

2- حدد عدد الإلكترونات المزدوجة (غير المفردة) في ذرة العنصر $_{11}Na$ .....

3- حدد قيم عدد الكم المغناطيسي في تحت المستوى التالي ($3p^6$) .....

مدرسة التميز النموذجية بنين (ابتدائي - متوسط - ثانوي)

وزارة التربية الإدارة العامة لمنطقة ..... مدرسة ..... قسم الكيمياء والفيزياء	(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء) (الفترة الدراسية الاولى) 4	العام الدراسي 2024-2025م الصف العاشر ..... الاسم: ..... الزمن: (20 دقيقة)

السؤال الأول:

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

1-نموذج الذرة الذي اعتمد على طيف الانبعاث الخطي لذرة الهيدروجين:

( ) نموذج بور ( ) نموذج رذرفورد

( ) نموذج دالتون ( ) نموذج طومسون

2- تحت المستوى الذي يتسع لعدد (10) إلكترون هو:

( ) S ( ) P

( ) d ( ) f

3- عدد الأفلاك في تحت مستوى الطاقة 3d ، يساوي :

( ) 7 ( ) 5

( ) 3 ( ) 1

السؤال الثاني:

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

1- كتلة الذرة مركزة في نواتها.

.....

.....

ب- لديك رموز العناصر التالية ($_{17}Cl$, $_{16}S$)

والمطلوب:

1- اكتب الترتيب الإلكتروني للعنصر $_{17}Cl$ حسب مستويات الطاقة الرئيسية:

.....

2- الإلكترونان المفردان في ذرة العنصر $_{16}S$ يختلفا في قيمة عدد الكم .....

3- حدد قيمة عدد الكم المغزلي للإلكترون المفرد في ذرة العنصر $_{17}Cl$ .....

مدرسة التميز النموذجية بنين (ابتدائي - متوسط - ثانوي)

وزارة التربية	(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء)	العام الدراسي 2024-2025م
الإدارة العامة لمنطقة	(الفترة الدراسية الاولى)	الصف العاشر .....
مدرسة		الاسم: .....
قسم الكيمياء والفيزياء		الزمن: (20 دقيقة)

نماذج الاجابة

السؤال الأول:

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

1-نموذج الذرة الذي شبه دوران الالكترونات حول النواة بدوران الكواكب حول الشمس:

( ) نموذج بور
( ) نموذج دالتون
(✓) نموذج رذرفورد
( ) نموذج طومسون

2- تحت المستوى الذي يتسع لعدد (14) إلكترون هو:

( ) S
( ) d
( ) P
(✓) f

3- عدد الأفلاك في تحت مستوى الطاقة 3p ، يساوي :

( ) 7
( ) 5
(✓) 3
( ) 1

السؤال الثاني:

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

1- يصعب تعيين موقع الالكترون بالنسبة إلى النواة في أي لحظة بأية وسيلة علمية ممكنة.

بسبب طبيعة الحركة الموجية السريعة للالكترون حول النواة

.....

ب- لديك رموز العناصر التالية ($_{20}Ca$, $_{8}O$)

والمطلوب:

1- اكتب الترتيب الإلكتروني للعنصر $_{20}Ca$ حسب تحت المستويات:

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

2- حدد عدد الإلكترونات المفردة (غير المزدوجة) في ذرة العنصر $_{8}O$ ..... 2 .....

3- حدد قيمة عدد الكم الثانوي في تحت المستوى التالي ($3p^6$) ..... 1 .....

مدرسة التميز النموذجية بنين (ابتدائي - متوسط - ثانوي)

وزارة التربية الإدارة العامة لمنطقة ..... مدرسة ..... **قسم الكيمياء والفيزياء**	**(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء)** **(الفترة الدراسية الاولى)** 4	**العام الدراسي 2024-2025م** **الصف العاشر .....** **الاسم:** ..... **الزمن: (20 دقيقة)**

السؤال الأول:

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

1-يحتوي تحت المستوى ..... f ..... على سبعة أفلاك.

2-تحت مستوى الطاقة (s) هو دائماً ..... أقل ..... طاقة بين تحت مستويات الطاقة داخل مستوى الطاقة الرئيسي.

3- العنصر الذي ينتهي ترتيبه الإلكتروني بـ ($3p^1$) عدده الذري يساوي ..... 13 .....

السؤال الثاني:

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

1-عند وجود إلكترونين في الفلك نفسه يكون غزل كل منهما حول نفسه باتجاه معاكس لغزل الإلكترون الآخر.

لكي ينشأ مجالين مغناطيسيين متعاكسين يتولد عنهما قوة تجاب تقلل من التنافر بينهما .....

.....

ب- لديك رموز العناصر التالية ($_{24}Cr$, $_{11}Na$)

والمطلوب:

1- اكتب الترتيب الإلكتروني للعنصر $_{24}Cr$ حسب تحت المستويات:

..... $1S^2 2S^2 2p^6 3S^2 3p^6 4S^1 3d^5$ .....

2- حدد عدد الإلكترونات المزدوجة (غير المفردة) في ذرة العنصر $_{11}Na$ ..... 1 .....

3- حدد قيم عدد الكم المغناطيسي في تحت المستوى التالي ($3p^6$) ..... (1 , 0 , -1) .....

مدرسة التميز النموذجية بنين (ابتدائي - متوسط - ثانوي)

وزارة التربية الإدارة العامة لمنطقة ..... مدرسة ..... قسم الكيمياء والفيزياء	(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء) (الفترة الدراسية الاولى) 4	العام الدراسي 2024-2025م الصف العاشر ..... الاسم: ..... الزمن: (20 دقيقة)

السؤال الأول:

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

1-نموذج الذرة الذي اعتمد على طيف الانبعاث الخطي لذرة الهيدروجين:

(✓) نموذج بور ( ) نموذج رذرفورد

( ) نموذج دالتون ( ) نموذج طومسون

2- تحت المستوى الذي يتسع لعدد (10) إلكترون هو:

S ( ) P ( )

d (✓) f ( )

3- عدد الأفلاك في تحت مستوى الطاقة 3d ، يساوي :

7 ( ) 5 (✓)

3 ( ) 1 ( )

السؤال الثاني:

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

1- كتلة الذرة مركزة في نواتها.

.....

لأنها تحتوي على بروتونات ونيوترونات كتلتيهما أكبر من كتلة الالكترونات

ب- لديك رموز العناصر التالية ($_{17}Cl$, $_{16}S$)

والمطلوب:

1- اكتب الترتيب الإلكتروني للعنصر $_{17}Cl$ حسب مستويات الطاقة الرئيسية:

..... $1S^2 2S^2 2p^6 3S^2 3p^5$ .....

2- الإلكترونان المفردان في ذرة العنصر $_{16}S$ يختلفا في قيمة عدد الكم .....المغناطيسي.....

3- حدد قيمة عدد الكم المغزلي للإلكترون المفرد في ذرة العنصر $_{17}Cl$ ..... $+\frac{1}{2}$ أو $-\frac{1}{2}$ .....

مدرسة التميز النموذجية بنين (ابتدائي - متوسط - ثانوي)

مدرسة التميز النموذجية