

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

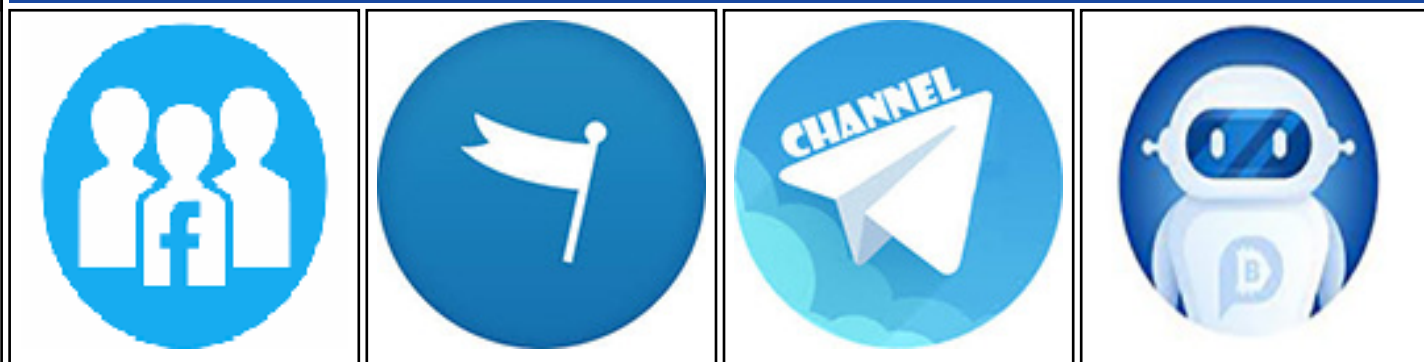


مدرسة التميز النموذجية

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

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 اجابة امتحان الفترة الاولى 2017 2018	3
تلخيص الميول الذرية	4
جداول العناصر المطلوب حفظها	5



نماذج الاختبار القصير الأول

الفصل الأول

2025 / 2026

الصف : العاشر

مدرسة التميز النموذجية

المادة : كيمياء



السؤال الأول:

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

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

- () نموذج بور () نموذج رذرفورد
() نموذج دالتون () نموذج طومسون

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

- P () S ()
f () d ()

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

- 5 () 7 ()
1 () 3 ()

السؤال الثاني:

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

1- يصعب تعيين موقع الإلكترون 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

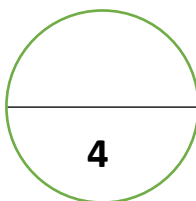
3- حدد قيمة عدد الكم الثانوي في تحت المستوى التالي ($3p^6$)



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)



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 الذري 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 (^{11}Na , ^{24}Cr)

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 ($3p^6$)

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 (^{16}S , ^{17}Cl)

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

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 الإلكترونات حول النواة بدوران الكواكب حول الشمس:

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

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 الإلكترون بالنسبة إلى النواة في أي لحظة بأية وسيلة علمية ممكنة.

بسبب طبيعة الحركة الموجية السريعة للإلكترون حول النواة

ب- لديك رموز العناصر التالية (^{80}O , ^{20}Ca)

والمطلوب:

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



2- حدد عدد الإلكترونات المفردة (غير المزدوجة) في ذرة العنصر ^{80}O ²

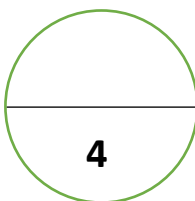
3- حدد قيمة عدد الكم الثانوي في تحت المستوى التالي ($3p^6$)¹



وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة
مدرسة
قسم الكيمياء والفيزياء

العام الدراسي 2024-2025م
الصف العاشر
الاسم:
الزمن: (20 دقيقة)

(الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء)
(الفترة الدراسية الاولى)



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 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 تحجب تقلل من التناافر بينهما

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

والمطلوب:

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



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)



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 الإلكترونات

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

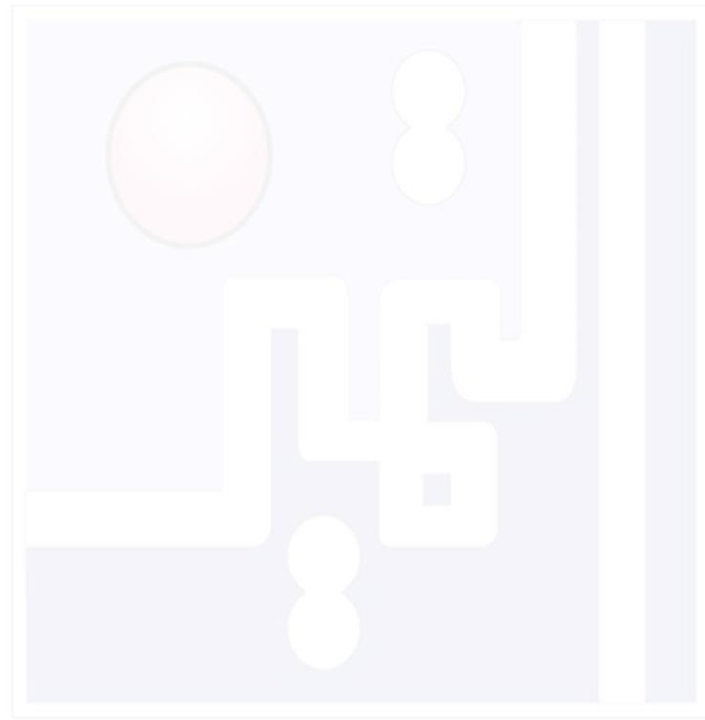
والمطلوب:

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



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

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



مدرسة التميز النموذجية



مدرسة التميز النموذجية بنين (ابتدائي - متوسط - ثانوي)