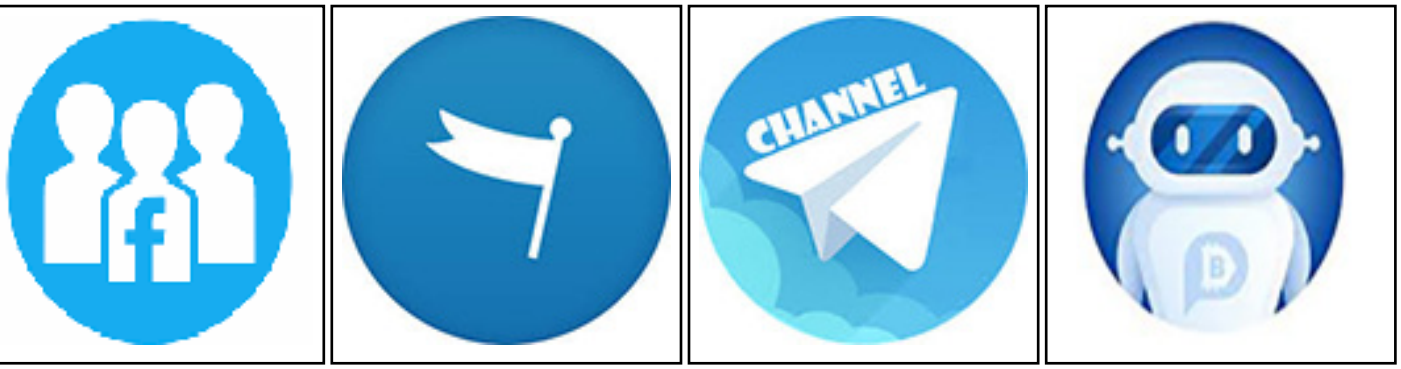
تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw
موقع المناهج الكويتية

الملف نماذج اختبارات قصيرة في الكيمياء

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

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية

تطبيق المناهج على App Store (آبل)	تطبيق المناهج على Google Play (أندرويد)

لوزارة التربية	الاختبار القصير للصف العاشر	الاسم : .....
منطقة ..... التعليمية	الفصل الدراسي الأول	الصف : عاشر / .....
ثانوية	العام الدراسي 2026 / 2027	الزمن : حصة دراسية

السؤال الأول (أ) : اختار الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) في القوس أمام العبارة الصحيحة (2 × 1):

1- العلم الذي يهتم بدراسة المواد التي تحتوي غالبًا على روابط بين الكربون والهيدروجين هو علم الكيمياء:
( ) العضوية ( ) غير العضوية ( ) الفيزيائية ( ) التحليلية

2- عدد الكم الذي يحدد عدد تحت مستويات الطاقة في كل مستوي طاقة هو عدد الكم :
( ) المغزلي ( ) الرئيسي ( ) المغناطيسي ( ) الزاوي

(ب) ضع كلمة (صح) أمام العبارة الصحيحة و كلمة (خطأ) أمام العبارة الخاطئة فيما يلي (2 × 1):

1- في تحت المستوى (3d) يكون (n = 2 ، ℓ = 3) . (------)

2- عدد الأفلاك الموجودة في المستوى الرئيسي M تساوي 9 أفلاك (------)

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

(ج) أكمل لما يأتي بعبارات صحيحة علمياً (2 × 1):

1- عدد تحت مستويات الطاقة في مستوي الطاقة الرئيسي الثالث يساوي ----------

2- نموذج الذرة الذي قال بأنه يوجد في مركز الذرة نواة موجبة الشحنة هو نموذج .....

السؤال الثاني : (أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً سليماً (2 × 1):

1- نفاذ معظم أشعة ألفا الموجبة الشحنة عند اصطدامها برقائق الذهب في تجربة رذرفورد ؟

.....

.....

(ب) قارن بين (2 × 1)

المقارنة	تحت المستوى S	تحت المستوى f
قيمة عدد الكم الزاوي(l) له		
المقارنة	المستوى الرئيسي الرابع N	المستوى الرئيسي الثاني L
العدد الأقصى من الإلكترونات التي يتشبع بها		

(ج) أجب عن السؤال التالي (5 × 1)

لديك العناصر التالية ($_{21}Sc$, $_{9}F$, $_{6}C$ و $_{11}Na$) و المطلوب :

1- الترتيب الإلكتروني للعنصر $_{21}Sc$ حسب تحت مستويات الطاقة

.....

2- الترتيب الإلكتروني للعنصر $_{11}Na$ حسب الأفلاك

.....

3- عدد الالكترونات المفردة (غير المزدوجة) للعنصر $_{11}Na$.....

4- قيمة عدد الكم الزاوي لتحت مستوى الطاقة الأخير للعنصر $_{9}F$ يساوي .....

5- يختلف إلكترونا تحت مستوى الطاقة الأخير للعنصر $_{6}C$ في قيمة عدد الكم .....

انتهت الأسئلة مع أطيب الأمنيات بالنجاح و التوفيق ،،،،،،

وزارة التربية	الاختبار القصير للصف العاشر	الاسم : .....
منطقة ..... التعليمية	الفصل الدراسي الأول	الصف : عاشر / .....
ثانوية	العام الدراسي 2026 / 2027	الزمن : حصة دراسية

السؤال الأول (أ) : اختار الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) في القوس أمام العبارة الصحيحة (2 × 1):

1- العلم الذي يهتم بدراسة سلوك المادة وتغيراتها والطاقة المصاحبة لها هو علم الكيمياء:

( ) العضوية ( ) غير العضوية ( ) الفيزيائية ( ) التحليلية

2- عدد الكم الذي عدد يصف طاقة المستوى الرئيسي ويحدّد بُعده عن النواة هو عدد الكم :

( ) المغزلي ( ) الرئيسي ( ) المغناطيسي ( ) الزاوي

(ب) ضع كلمة (صح) أمام العبارة الصحيحة و كلمة (خطأ) أمام العبارة الخاطئة فيما يلي (2 × 1):

1- إذا كانت (n = 4 ، ℓ = 3) فإن ذلك يدل على تحت مستوى الطاقة 4f. (------)

2- يملأ تحت المستوى 4s بالإلكترونات قبل تحت المستوى 3p حسب قاعدة مادلنج (------)

موقع المنهاج الكويتي almanahj.com/kw

(ج) أكمل لما يأتي بعبارات صحيحة علمياً (2 × 1):

1- عدد تحت مستويات الطاقة في مستوي الطاقة الرئيسي الثالث يساوي ----------

2- نموذج الذرة الذي قال بأنه يوجد في مركز الذرة نواة موجبة الشحنة هو نموذج .....

السؤال الثاني : (أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً سليماً (2 × 1):

1- يسمى علم الكيمياء بالعلم المركزي ؟

.....

.....

(ب) قارن بين (2 × 1)

المقارنة	تحت المستوى p	تحت المستوى d
عدد الأفلاك		
المقارنة	النيتروجين $_{7}N$	الفلور $_{9}F$
عدد الإلكترونات المفردة (غير المزدوجة)		

(ج) أجب عن السؤال التالي (5 × 1)

لديك العناصر التالية ($_{12}Mg$, $_{5}B$, $_{8}O$ و $_{16}S$) و المطلوب :

1- الترتيب الإلكتروني للعنصر $_{12}Mg$ حسب تحت مستويات الطاقة

.....

2- الترتيب الإلكتروني للعنصر $_{8}O$ حسب الأفلاك

.....

3- عدد الالكترونات المفردة (غير المزدوجة) للعنصر $_{5}B$.....

4- قيمة عدد الكم الرئيسي لتحت مستوى الطاقة الأخير للعنصر $_{16}S$ يساوي .....

5- يختلف إلكترونا تحت مستوى الطاقة الأخير للعنصر $_{12}Mg$ في قيمة عدد الكم .....

انتهت الأسئلة مع أطيب الأمنيات بالنجاح و التوفيق ،،،،،،

وزارة التربية	الاختبار القصير للصف العاشر	الاسم : .....
منطقة ..... التعليمية	الفصل الدراسي الأول	الصف : عاشر / .....
ثانوية	العام الدراسي 2026 / 2027	الزمن : حصة دراسية

السؤال الأول (أ) : اختار الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) في القوس أمام العبارة الصحيحة (2 × 1):

1- رمز تحت مستوى الطاقة الذي يحتوي على خمسة أفلاك :

( ) s ( ) p ( ) d ( ) f

2- عدد الكم الذي يحدد اتجاه الفلك الذري في الفراغ داخل تحت مستوى الطاقة هو عدد الكم :

( ) المغزلي ( ) الرئيسي ( ) المغناطيسي ( ) الثانوي

(ب) ضع كلمة (صح) أمام العبارة الصحيحة و كلمة (خطأ) أمام العبارة الخاطئة فيما يلي (2 × 1):

1- في تجربة رذرفورد فإن معظم أشعة ألفا ينفذ دون أي انحراف (------)

2- قيم عدد الكم المغناطيسي لتحت المستوى p تساوى خمس قيم (------)

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

(ج) أكمل لما يأتي بعبارات صحيحة علمياً (2 × 1):

1- العدد الأقصى من الالكترونات الموجودة في مستوي الطاقة الرئيسي الأول يساوي ----------

2- نموذج الذرة الذي قال استخدم ذرة الهيدروجين في تفسير مكونات الذرة هو نموذج .....

السؤال الثاني : (أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً سليماً (2 × 1):

1- يملأ تحت المستوى 2p بالإلكترونات قبل تحت المستوى 3s حسب قاعدة مادلنج

.....

.....

(ب) قارن بين (2 × 1)

المقارنة	تحت المستوى 2d	تحت المستوى 4s
قيمة عدد الكم الرئيسي(n) له		
المقارنة	المستوى الرئيسي الأول K	المستوى الرئيسي الثالث M
عدد تحت مستويات الطاقة		

(ج) أجب عن السؤال التالي (5 × 1)

لديك العناصر التالية ($_{15}P$, $_{10}Ne$, $_{20}Ca$ و $_{17}Cl$) و المطلوب :

1- الترتيب الإلكتروني للعنصر $_{20}Ca$ حسب تحت مستويات الطاقة

.....

2- الترتيب الإلكتروني للعنصر $_{10}Ne$ حسب الأفلاك

.....

3- عدد الالكترونات المفردة (غير المزدوجة) للعنصر $_{15}P$.....

4- قيمة عدد الكم الزاوي لتحت مستوى الطاقة الأخير للعنصر $_{17}Cl$ يساوي .....

5- يختلف إلكترونا تحت مستوى الطاقة الأخير للعنصر $_{20}Ca$ في قيمة عدد الكم .....

انتهت الأسئلة مع أطيب الأمنيات بالنجاح و التوفيق ،،،،،،

وزارة التربية	الاختبار القصير للصف العاشر	الاسم : .....
منطقة ..... التعليمية	الفصل الدراسي الأول	الصف : عاشر / .....
ثانوية	العام الدراسي 2026 / 2027	الزمن : حصة دراسية

السؤال الأول (أ) : اختار الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) في القوس أمام العبارة الصحيحة (2 × 1):

1- إذا كانت (n = 3 ، ℓ = 2) فإن هذا يعنى تحت مستوى الطاقة :

( ) 3d ( ) 3s ( ) 3p ( ) 2s

2- يختلف الإلكترونان الموجودان في تحت مستوى الطاقة ($3p_x$) في قيمة عدد الكم :

( ) المغزلي ( ) الرئيسي ( ) المغناطيسي ( ) الثانوي

(ب) ضع كلمة (صح) أمام العبارة الصحيحة و كلمة (خطأ) أمام العبارة الخاطئة فيما يلي (2 × 1):

1- في تحت المستوى (4f) يكون (n = 4 ، ℓ = 3) . (------)

2- رموز تحت مستويات الموجودة في المستوى الرئيسي L هي 3s , 3p , 3d (------)

almanahj.com/kw

(ج) أكمل لما يأتي بعبارات صحيحة علمياً (2 × 1):

1- يحتوى تحت مستوى الطاقة ---------- على سبعة أفلاك .

2- عندما تكون (n = 5) فان قيم (ℓ) الممكنة له تساوى ---------- .

السؤال الثاني : (أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً سليماً (2 × 1):

1- يملأ تحت المستوى 3d بالإلكترونات قبل تحت المستوى 4p ؟

.....

.....

(ب) قارن بين (2 × 1)

المقارنة	رذرفورد	بور
الذرة التي استخدمها في نموذجه		
المقارنة	تحت المستوى 2p	تحت المستوى 3s
قيمة عدد الكم الزاوي له		

(ج) أجب عن السؤال التالي (5 × 1)

لديك العناصر التالية ($_{13}Al$, $_{18}Ar$, $_{21}Sc$ و $_{4}Be$) و المطلوب :

1- الترتيب الإلكتروني للعنصر $_{18}Ar$ حسب تحت مستويات الطاقة

.....

2- الترتيب الإلكتروني للعنصر $_{4}Be$ حسب الأفلاك

.....

3- عدد الالكترونات المفردة (غير المزدوجة) للعنصر $_{13}Al$.....

4- قيم عدد الكم المغناطيسي ml لتحت مستوى الطاقة الأخير للعنصر $_{4}Be$ يساوي .....

5- عدد أفلاك تحت مستوى الطاقة الأخير للعنصر $_{21}Sc$ تساوي .....

انتهت الأسئلة مع أطيب الأمنيات بالنجاح و التوفيق ،،،،،،