تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

الملف نموذج أسئلة الاختبار المعتمد من التوجيه الفني
موقع المناهج ⇦ المناهج الكويتية ⇦ 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	توزيع الحصص الإفتراضية(المتزامنة وغير المتزامنة)
2	نموذج اختبار قصير 1
3	مراجعة المعادلات الكيميائية
4	أسئلة مراجعة اختبار قصير1
5	مراجعة اجابة اختبار قصير 1

دولة الكويت
وزارة التربية
التوجيه الفني العام للعلوم

المادة : الكيمياء
الصف : العاشر
الزمن : ساعتان

امتحان نهاية الفترة الدراسية الأولى للعام الدراسي 2024 - 2025 م

==========

ملاحظة هامة : عدد صفحات الامتحان (6) صفحات مختلفة

==========

المجموعة الأولى : الأسئلة الموضوعية

(السؤالين الأول والثاني- كلاهما اجباري)

موقع المناهج الكويتية
ahmadnj.com/kw

==========

السؤال الأول : (أ) اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (✓) في المربع المقابل لها : (4x1=4)

4

1- مستوى الطاقة الذي يرمز له بالرمز (M) هو مستوى الطاقة :

☐ الأول ☐ الثاني

☐ الثالث ☐ الرابع

2- أحد العناصر التالية ينتهي ترتيبه الإلكتروني بتحت مستوى الطاقة $2p^1$:

☐ $_5B$ ☐ $_{13}Al$

☐ $_6C$ ☐ $_{14}Si$

وزارة التربية
مطبعة السرية الرئيسية ديوان عام الوزارة

3- أحد المركبات التالية لا يعتبر مركب أيوني :

☐ KCl ☐ CH_4

☐ Na_2O ☐ CaS

4- الرابطة بين ذرتي الأكسجين في جزيء غاز الأكسجين (O_2) رابطة :

☐ تساهمية تناسقية ☐ تساهمية أحادية

☐ تساهمية ثنائية ☐ تساهمية ثلاثية

الممسوحه ضوئيا بـ CamScanner

السؤال الأول: (ب) اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي: (3x1=3)

3

1- يتناقص الميل الإلكتروني كلما زاد العدد الذري في المجموعة من أعلى إلى أسفل. (.....)

2- العناصر اللافلزية التي تقع أقصى يمين الجدول الدوري لها سالبية كهربائية منخفضة. (.....)

3- الرابطة المتكونة بين كاتيون الهيدروجين H^+ وجزيء الأمونيا هي رابطة تناسقية . (.....)

درجة السؤال الأول

7

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

السؤال الثاني: (أ) اكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية : (3x1=3)

3

1- كمية الطاقة اللازمة لنقل الإلكترون من مستوى الطاقة الساكن فيه إلى مستوى الطاقة الأعلى التالي له. (.....)

2- عناصر تكون تحت مستويات الطاقة s أو p لها ممتلئة جزئياً بالإلكترونات. (.....)

3- الذرات تميل إلى بلوغ الترتيب الإلكتروني الخاص بالغاز النبيل خلال عملية تكوين المركبات. (.....)

السؤال الثاني: (ب) أكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً: (4x1=4)

4

1- تترتب العناصر في الجدول الدوري الحديث بحسب الزيادة في .....

2- طاقة التأين الأول للصوديوم ..... طاقة التأين الثانية له.

3- الترتيب الإلكتروني لأنيون الكبريتيد (S^{2-}) يشبه الترتيب الإلكتروني لذرة غاز .....

4- تتميز المركبات الأيونية بدرجات انصهار .....

درجة السؤال الثاني

7

مطبعة الرئيسية ديوان عام الوزارة

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

المجموعة الثانية : الأسئلة المقالية

(الأسئلة من الثالث إلى السادس – أحدهم اختياري – أجب عن ثلاث أسئلة من الأربعة)

2

السؤال الثالث: (أ) علل لكل مما يلي تعليلًا علميًا سليمًا: (2=2x1)

1- تزداد طاقة التأين الأولى بزيادة العدد الذري من اليسار إلى اليمين في الدورة الواحدة.

.....

.....

2- تميل ذرات الهالوجينات إلى تكوين أنيونات ذات شحنة أحادية سالبة خلال عملية تكوين المركبات.

.....

.....

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

3

السؤال الثالث: (ب) قارن بين كل مما يلي: (3=3x1)

وجه المقارنة	تحت مستوى الطاقة p	تحت مستوى الطاقة d
عدد الأفلاك		
وجه المقارنة	$_{8}O$	$_{4}Be$
الحجم الذري (أصغر/ أكبر)		
وجه المقارنة	N_2	F_2
نوع الرابطة التساهمية (أحادية – ثنائية – ثلاثية)		

3

السؤال الثالث : (ج) أكمل الجدول التالي: (3=3x1)

اسم المركب	الصيغة الكيميائية
أكسيد الكالسيوم	
	$MgSO_4$
ثاني أكسيد الكربون	

8

درجة السؤال الثالث

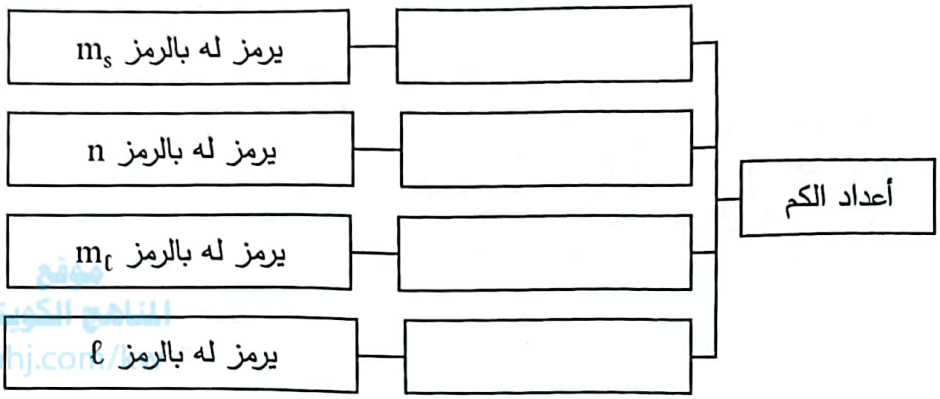
مطبعة الرئيسية ديوان عام الوزارة

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

السؤال الرابع: (أ) **أكمل المخطط مستعينا بالمفاهيم العلمية الموجودة أمامك بوضعها في المربع المناسب لتحقق خريطة المفاهيم:** (2×1=2)

2

(عدد الكم الرئيسي– عدد الكم الثانوي – عدد الكم المغزلي – عدد الكم المغناطيسي)



موقع المناهج الكويتية almanahj.com

السؤال الرابع :(ب) **أمامك ثلاثة عناصر رموزها الافتراضية كما يلي**: (3×1=3)

3

$_{12}Y$, $_{16}Z$, $_{18}X$

والمطلوب، أجب عن ما يلي:

1– عدد الإلكترونات المفردة (غير المزدوجة) في ذرة عنصر $_{16}Z$ ..... .

2– العنصر $_{12}Y$ يعتبر عنصر (فلزي / لافلزي) ..... .

3– العنصر $_{18}X$ له نصف القطر الذري (الأكبر / الأصغر) ..... بين العناصر السابقة.

السؤال الرابع :(ج) **وضح إلكترونيا طريقة الارتباط بين كل زوج من الأزواج التالية**: (3×1=3)

3

1– ارتباط الصوديوم ($_{11}Na$) والكلور ($_{17}Cl$).

.....

.....

نوع الرابطة .....

2– ارتباط الهيدروجين ($_{1}H$) والأكسجين ($_{8}O$).

.....

.....

نوع الرابطة .....

8

درجة السؤال الرابع

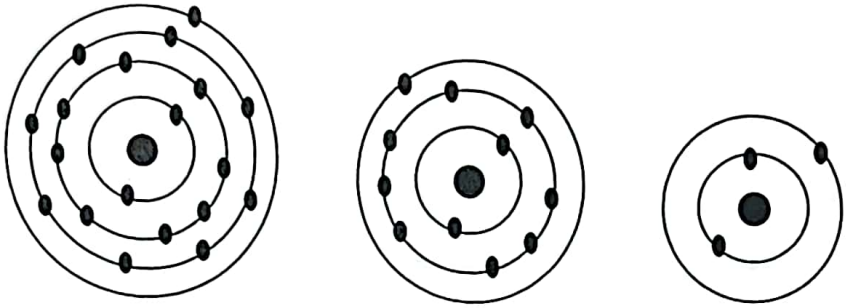
مطبعة الرئيسية ديوان عام الوزارة

الممسوحه ضوئيا بـ CamScanner

السؤال الخامس: (أ) **المخططات التالية توضح الترتيبات الإلكترونية لذرات ثلاثة عناصر لها الرموز الافتراضية** (X , Y , M):

(4x1=4)

4



X Y M

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

المطلوب، أجب عن ما يلي:

1- الترتيب الإلكتروني لأقرب غاز نبيل للعنصر (M) ..... .

2- العنصر (Y) يقع في الدورة ..... في الجدول الدوري.

3- أعلى العناصر السابقة في طاقة التأين الأولى ..... .

4- الترتيب الإلكتروني النقطي للعنصر (X) . ...

4

السؤال الخامس: (ب): **صحح ما تحته خط في كل مما يلي مع ذكر السبب** : (4x1=4)

1- الترتيب الإلكتروني الفعلي لعنصر الكروم هو $1s^2\,2s^2\,2p^6\,3s^2\,3p^6\,4s^2\,3d^4$.

التصحيح: .....

السبب: .....

2- جميع المركبات الأيونية في الحالة الغازية.

التصحيح: .....

السبب: .....

وزارة التربية
مطبعة السرية الرئيسية ديوان عام الوزارة

8

درجة السؤال الخامس

الممسوحه ضوئيا بـ CamScanner

4

السؤال السادس: (أ) أجب عن السؤال التالي: (4x1=4)

الجدول التالي يحتوي على مجموعة من العناصر الإفتراضية و أعدادها الذرية:

العناصر	X	Y	Z	M
الأعداد الذرية	9	10	18	21

والمطلوب كما يلي:

1- الترتيب الإلكتروني للعنصر (Y) حسب تحت مستويات الطاقة ..... .

2- العنصر الذي يقع في مجموعة الهالوجينات في الجدول الدوري ..... .

3- العنصر (M) يعتبر حسب ترتيبه الإلكتروني عنصر (مثالي / انتقالي) ..... .

4- العنصر (Z) يشابه في خواصه الكيميائية والفيزيائية العنصر ..... .

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

4

السؤال السادس : (ب) اختر من القائمة (ب) ما يناسب القائمة (أ) بوضع الرقم المناسب أمامها بين القوسين: (4x1=4)

الرقم	القائمة (أ)	الرقم	القائمة (ب)
(....)	السعة القصوى من الإلكترونات في تحت مستوى الطاقة (s).	1	خمسة
(....)	العنصر الأقل في السالبية الكهربائية في الجدول الدوري.	2	الفلور
(....)	عدد إلكترونات التكافؤ لذرة الفسفور ($_{15}P$).	3	إثنان
(....)	عدد الروابط التساهمية في جزيء الأمونيا.	4	السيزيوم
		5	ثلاثة

وزارة التربية مطبعة السرية الرئيسية ديوان عام الوزارة

8

درجة السؤال السادس

***** انتهت الأسئلة *****

الممسوحه ضوئيا بـ CamScanner