

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف نموذج الإجابة بخط اليد

[موقع المناهج](#) ⇌ [المناهج الكويتية](#) ⇌ [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

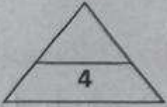
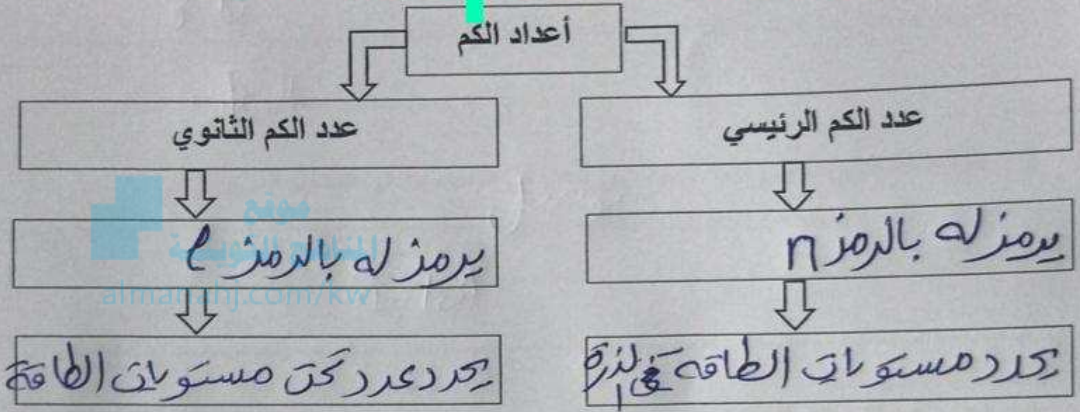
توزيع الحصص الافتراضية (المتزامنة وغير المتزامنة)	1
نموذج اختبار قصير 1	2
مراجعة المعادلات الكيميائية	3
أسئلة مراجعة اختبار قصير 1	4
مراجعة احابة اختبار قصير 1	5

السؤال الثالث :



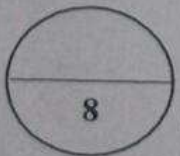
(أ) من خلال المفاهيم والمصطلحات التالية املأ خريطة المفاهيم: (4 × 1 = 4)

يرمز له بالرمز n / يرمز له بالرمز l / يحدد عدد تحت مستويات الطاقة / يد - م - يات الطاقة في الذرة .



(ب) أكمل الجدول التالي (4 × 1 = 4) :

الصيغة	اسم المركب
KI	يوريد اليوتاسيوم
Li ₂ O	أكسيد الليثيوم
HCl	كلوريد الهيدروجين
CO	أول أكسيد الكربون

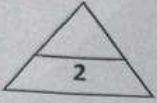


درجة السؤال الثالث

امتحان نهاية الفترة الدراسية الأولى في الكيمياء - الصف العاشر - العام الدراسي 2021-2022 م

السؤال الخامس :

(أ) أكمل الجدول التالي مقارنة : ($4 \times \frac{1}{2} = 2$)



$_{17}\text{Cl}$	$_{12}\text{Mg}$	وجه المقارنة
7	2	عدد إلكترونات التكافؤ
لافلز	فلز	نوع العنصر (فلز - لافلز)

المناهج التعليمية
almanahi.com/kw

Snap:nwk

(ب) عناصر افتراضية ($1 \times 6 = 6$)

لديك أربعة عناصر افتراضية رموزها $3X - 17Y - 11Z - 9M$ والمطلوب :

1- اسم العنصر $11Z$ بالصوري

2- الترتيب الإلكتروني للعنصر $17Y$ حسب تحت المستويات .

$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^5$

Snap:nwk

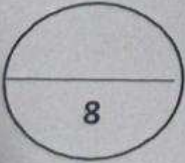
3- نوع العنصر $3X$ (مثالي - انتقالي) مثالي

Snap:nwk

4- يقع العنصر $11Z$ في الجدول الدوري في الدورة الثالثة

5- نصف القطر الذري للذرة $3X$ (أقل - أكبر) أكبر من نصف القطر الذري للذرة $9M$

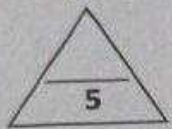
6- السالبية الكهربائية للذرة $11Z$ (أقل - أكبر) أقل من السالبية الكهربائية للذرة $17Y$



درجة السؤال الخامس

انتهت الأسئلة

(أ) ضع علامة (✓) في المربع أمام الإجابة الصحيحة التي تكمل كلاً من الجمل التالية (5×1=5)



1- إذا كانت ($n=3$, $l=1$) فإن رمز تحت المستوى هو :

4f ☐

3d ☐

3s ☐

3p ☒

2- يختلف الإلكترونان الموجودان في ذرة الهيليوم (^2He) في عدد الكم :

المغناطيسي ☐

الرئيسي ☐

المغزلي ☒

الثانوي ☐

3- تسمى عناصر المجموعة الأولى (1A) في الجدول الدوري الحديث :

الفلزات القلوية ☒

الفلزات القلوية الأرضية ☐

الغازات النبيلة ☐

الهالوجينات ☐

4- أحد الترتيبات الإلكترونية التالية يمثل الترتيب الإلكتروني لعنصر يقع في مجموعة الفلزات القلوية الأرضية وهو :

$1s^2, 2s^2 2p^1$ ☐

$1s^2, 2s^2$ ☒

$1s^2, 2s^2 2p^6$ ☐

$1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^1$ ☒

5 - أعلى العناصر التالية طاقة تأين هو :

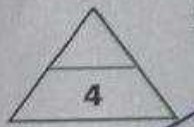
^{14}Si ☒

^{12}Mg ☐

^{13}Al ☐

^{11}Na ☐

(ب) أكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين المقابلين للعبارة الخاطئة في كل ما يلي : (4×1=4)



(✓)

(X)

(✓)

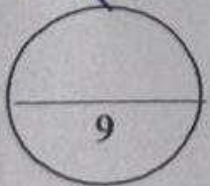
(X)

1- يتكون تحت مستوى الطاقة p من ثلاثة أفلاك.

2- يقل الحجم الذري للعناصر في المجموعة الواحدة بزيادة العدد الذري.

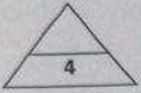
3- تتميز المركبات الأيونية بدرجات انصهار عالية.

4- الرابطة بين كاتيون الهيدروجين H^+ وجزيء الأمونيا NH_3 هي رابطة أيونية.



درجة السؤال الأول

السؤال الرابع:



(أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً: (2×2=4)

1- يتسع مستوى الطاقة الرئيسي الثاني لثمانية إلكترونات.

للمستوى الثاني على كحد مستويين (s و p) وبالتالي فإنه يحتوى على أربع إلكترونات وكل فلك يتسع إلى إلكترونين

2- تقل طاقة التأين الأولى كلما اتجهنا إلى أسفل في المجموعة في الجدول الدوري.

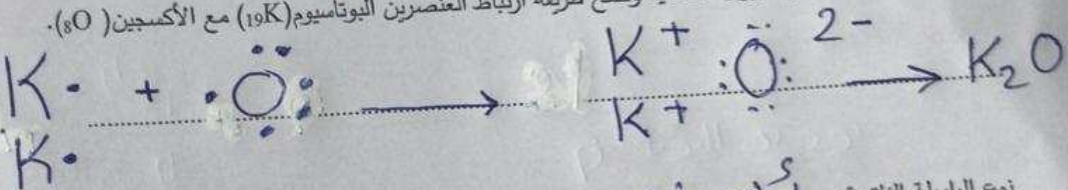
بسبب زيادة نصف القطر الذري وبالتالي تقع الإلكترونات على مسافة أبعد من النواة فيسهل نزاعها



(ب) أجب عن السؤال التالي: (2×7=14)

لديك العناصر التالية: ${}^1_1\text{H}$ ، ${}^{16}_8\text{O}$ ، ${}^{39}_{19}\text{K}$ المطلوب:

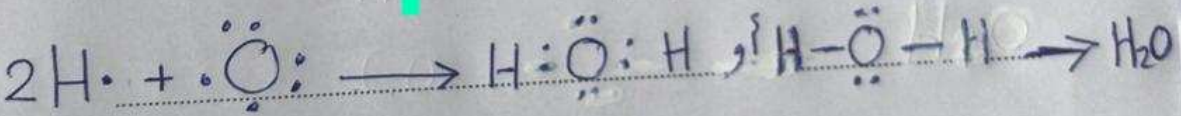
1- مستخدماً الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح طريقة ارتباط العنصرين البوتاسيوم (${}^{39}_{19}\text{K}$) مع الأكسجين (${}^{16}_8\text{O}$).



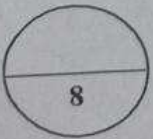
نوع الرابطة الناتجة: أيونية

Snap:nwk

2- ارتباط الهيدروجين مع الأكسجين في جزيء الماء.

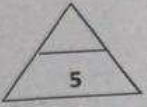


نوع الرابطة الناتجة: تساهمية



درجة السؤال الرابع

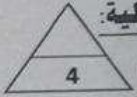
السؤال الثاني :



(أ) املأ الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها : $(5 \times 1 = 5)$

- 1- مجموع عدد الألكترونات في مستوى الطاقة الرئيسي الثالث يساوي 9
- 2- عند الإلكترونات المفردة (غير المزدوجة) في ذرة النيتروجين $7N$ يساوي 3 إلكترون.
- 3- أعلى العناصر سالبة كهربائية في الجدول الدوري رمزه الكيميائي هو F
- 4- محاليل ومصاهير المركبات الأيونية توصيل التيار الكهربائي.
- 5- يحتوي جزيء الأكسجين O_2 على رابطة تساهمية ثنائية

المناهج الكويتية
almanahj.com/kw



(ب) اكمل ما بين الأقوسين باسم أو صطلح لكل واحد مما يلي تدل عليه كل من العبارات التالية :

$(4 \times 1 = 4)$

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

(كم الطاقة)

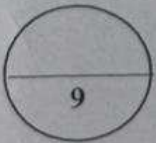
2- الطاقة اللازمة للتغلب على جذب شحنة النواة ، ونزع الإلكترون من ذرة في الحالة الغازية. (طاقة التأين)

الترتيب الإلكتروني

3- الأشكال التي توضح إلكترونات التكافؤ في صورة نقاط.

الرابطة التساهمية

4- روابط يتقاسم فيها زوج من الذرات زوجين من الإلكترونات.



درجة السؤال الثاني