تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الملف نموذج أسئلة اختبار قصير (1)

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

وزارة التربية	الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء	العام الدراسي ٢٠٢١ – ٢٠٢٢
ادارة	(الفترة الدراسية الأولى)	الصف : العاشر \ .....
مدرسة	٤	الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		الزمن : ٢٠ دقيقة

• **السؤال الأول** : **اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة** (✓) **في المربع المقابل لها لكل مما يلي** (٣ x ½)

١) **يحدد عدد الكم الثانوي (ℓ) :**

☐ مستويات الطاقة الرئيسية ☐ عدد الأفلاك في تحت المستويات

☐ تحت مستويات الطاقة ☐ اتجاه حركة الإلكترون حول محوره

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

٢) **عدد الكترونات التي يتشبع بها مستوى الطاقة الثالث :**

☐ 8 ☐ 32 ☐ 18 ☐ 12

٣) **عدد الالكترونات المفردة في ذرة النيتروجين** $_{7}N$ **:**

☐ 2 ☐ 4 ☐ 1 ☐ 3

• **السؤال الثاني** : **علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً** (١ x ١) :

١) **الذرة متعادلة كهربائياً**

.....

• **السؤال الثالث** : **لديك العناصر الافتراضية التالية** (٣ x ½) :

$_{12}A$, $_{6}X$ والمطلوب :

١) **اكتب الترتيب الالكتروني في تحت مستويات الطاقة للعنصر** $_{12}A$ .....

٢) **عدد الالكترونات في مستوى الطاقة الأخير للعنصر** $_{6}X$ .....

٣) **قيمة عدد الكم الثانوي لتحت مستوى الطاقة الأخير في العنصر** $_{12}A$ .....

وزارة التربية	الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء	العام الدراسي ٢٠٢١ – ٢٠٢٢
ادارة	(الفترة الدراسية الأولى)	الصف : العاشر \ .....
مدرسة	٤	الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		الزمن : ٢٠ دقيقة

◈ **السؤال الأول** : **اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة** (✓) **في المربع المقابل لها لكل مما يلي** (½ x ٣)

١ ﴿ **نموذج اعتمد في دراسته على طيف الانبعاث الخطي لذرة الهيدروجين :**

☐ نموذج بور ☐ نموذج رذرفورد ☐ نموذج طومسون ☐ نموذج دالتون

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

٢ ﴿ **ذرة بها (٨) الكترونات في تحت المستوى d , فإن عدد أفلاك d نصف الممتلئة في هذه الحالة يساوي :**

☐ 1 ☐ 4 ☐ 3 ☐ 2

٣ ﴿ **الرمز الكيميائي للعنصر الذي له الترتيب الالكتروني التالي** $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^5$ **هو :**

☐ Mg ☐ S ☐ Cℓ ☐ K

◈ **السؤال الثاني** : **علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً** (١ x ١) :

١ ﴿ يختلف الترتيب الالكتروني الفعلي لذرة الكروم $_{24}Cr$ عن الترتيب الالكتروني المُستنتج حسب مبدأ أوفباو

.....

◈ **السؤال الثالث** : **لديك العنصرين الافتراضيين التاليين** (¼ x ٦) :

وجه المقارنة	$_4X$	$_{11}Y$
الترتيب الالكتروني في مستويات الطاقة		
عدد الالكترونات المفردة		
رمز مستوى الطاقة الأخير		