

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف نموذج أسئلة اختبار قصير (1)

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الكويتية](#) ← [الصف العاشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

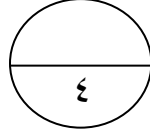
[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

توزيع الحصص الإفتراضية (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 الأول : اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (٣ x 1/2)

١ ✎ يحدد عدد الكم الثانوي (l) :

عدد الأفلاك في تحت المستويات

مستويات الطاقة الرئيسية



اتجاه حركة الإلكترون حول محوره

تحت مستويات الطاقة

٢ ✎ عدد الكترونات التي يتشبع بها مستوى الطاقة الثالث :

12

18

32

8

٣ ✎ عدد الالكترونات المفردة في ذرة النيتروجين 7N :

3

1

4

2

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

١ ✎ الذرة متعادلة كهربائياً

• السؤال الثالث : لديك العناصر الافتراضية التالية (٣ x 1/2) :

${}_{12}A$, ${}_{6}X$ 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 ${}_{12}A$

◆ السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (٣ x 1/2)

١ نموذج اعتهد في دراسته على طيف الانبعاث الخطي لذرة الهيدروجين :

نموذج دالتون

نموذج طومسون

نموذج رذرفورد

نموذج بور

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

2

3

4

1

٣ الرمز الكيمائي للعنصر الذي له الترتيب الالكتروني التالي $3p^5 3s^2 2p^6 2s^2 1s^2$ هو :

K

Cl

S

Mg

◆ 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 (٦ x 1/4) :

^{11}Y	4X	وجه المقارنة
		الترتيب الالكتروني في مستويات الطاقة
		عدد الالكترونات المفردة
		رمز مستوى الطاقة الأخير