



القصير (1)





كيمياء الصف العاشر / الامتحان القصير الأول / النموذج الأول

السؤال الأول : ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة :

1- نموذج شبه الذرة بالمجموعة الشمسية :

☐ رذرفورد ☐ طومسون

☐ بور ☐ دالتون

2- عدد تحت مستويات الطاقة في مستوى الطاقة الرابع هو :

☐ 1 ☐ 2 ☐ 3 ☐ 4

3- عدد الأفلاك في مستوى الطاقة الرئيسي الثاني يساوي :

☐ 2 ☐ 4 ☐ 6 ☐ 8

السؤال الثاني : أكمل الجدول التالي :

وجه المقارنة	d	f
عدد الأفلاك		
عدد الإلكترونات		

السؤال الثالث : لديك العنصران التاليان والمطلوب :



1- الترتيب الإلكتروني الكامل للنحاس

2- عدد الإلكترونات المفردة في ذرة الكلور

3- قيمة عدد الكم الرئيسي لمستوى الطاقة الأخير في ذرة الكلور



كيمياء الصف العاشر / الامتحان القصير الأول / النموذج الثاني

السؤال الأول : ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة :

1- نموذج اعتمد في دراسته على طيف الانبعاث الخطي لذرة الهيدروجين :

☐ رذرفورد ☐ طومسون

☐ بور ☐ دالتون

2- يرمز لمستوى الطاقة الرئيسي الثالث بالرمز :

☐ K ☐ L ☐ M ☐ N

3- عدد الإلكترونات اللازمة لملء تحت المستوى p يساوي :

☐ 2 ☐ 4 ☐ 6 ☐ 8

السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً مناسباً :

يملاً تحت المستوى 4s قبل 3d

السؤال الثالث : لديك العنصران التاليان والمطلوب :

^{13}Al , ^{16}S

1- الترتيب الإلكتروني الكامل للكبريت

2- عدد الإلكترونات المفردة في ذرة الألمنيوم

3- قيمة عدد الكم الرئيسي لمستوى الطاقة الأخير في ذرة الألمنيوم



كيمياء الصف العاشر / الامتحان القصير الأول / النموذج الثالث

السؤال الأول : ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة :

1- نموذج حدد طبيعة حركة الإلكترون الموجية :

☐ رذرفورد ☐ طومسون

☐ بور ☐ شرودنغر

2- إذا كانت $n = 3$, $l = 2$ فهذا يدل على أن تحت المستوى هو :

☐ 4s ☐ 3p ☐ 3d ☐ 3s

3- تحت المستوى الذي يتسع لعشر إلكترونات فقط هو :

☐ s ☐ p ☐ d ☐ f

السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً مناسباً :

تتركز كتلة الذرة في النواة

السؤال الثالث : لديك العنصران التاليان والمطلوب :

^{12}Mg , ^{21}Sc

1- الترتيب الإلكتروني الكامل للمغنسيوم

2- عدد الإلكترونات المفردة في ذرة المغنسيوم

3- قيمة عدد الكم الثانوي لتحت المستوى الأخير في ذرة الإسكانديوم



كيمياء الصف العاشر / الامتحان القصير الأول / النموذج الرابع

السؤال الأول : ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة :

1- يتشبع تحت المستوى f بعدد من الإلكترونات يساوي :

10 ☐ 2 ☐

14 ☐ 6 ☐

2- يوجد في المستوى الرئيسي الخامس عدد من تحت المستويات يساوي :

5 ☐ 4 ☐ 3 ☐ 2 ☐

3- عدد الإلكترونات التي يتسع لها المستوى الذي رمزه M يساوي :

18 ☐ 10 ☐ 8 ☐ 2 ☐

السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً مناسباً :

عندما يدور الإلكترون فإنه لا يسقط على النواة .

السؤال الثالث : لديك العنصران التاليان والمطلوب :

$^{14}_{14}\text{Si}$, $^{18}_{18}\text{Ar}$

1- الترتيب الإلكتروني الكامل للسيليكون

2- عدد الإلكترونات المفردة في ذرة الأرجون

3- قيمة عدد الكم الرئيسي لمستوى الطاقة الأخير في ذرة الأرجون



كيمياء الصف العاشر / الامتحان القصير الأول / النموذج الخامس

السؤال الأول : ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة :

1- نموذج درس ذرة الهيدروجين :

☐ رذرفورد ☐ طومسون

☐ بور ☐ دالتون

2- عدد الكم الرئيسي للمستوى الذي رمزه M هو :

☐ 1 ☐ 2 ☐ 3 ☐ 4

3- العنصر الذي ينتهي ترتيبه الإلكتروني وفق تحت المستويات بـ $3P^1$ هو :

☐ صوديوم ☐ بوتاسيوم ☐ ألومنيوم ☐ كلور

السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً مناسباً :

تحت المستوى p يتسع لست إلكترونات فقط

السؤال الثالث : لديك العنصران التاليان والمطلوب :

$^{10}_{10}\text{Ne}$, $^{15}_{15}\text{P}$

1- الترتيب الإلكتروني الكامل للفوسفور

2- عدد الإلكترونات المفردة في ذرة الفوسفور

3- قيمة عدد الكم الثانوي لتحت المستوى الأخير في ذرة النيون