



القصرين ((I))



كيمياء الصف العاشر / الامتحان القصير الأول / النموذج الأول

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

1- نموذج شبه الذرة بالمجموعة الشمسية :

طومسون رذرфорد

دالتون بور

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

4 3 2 1

3- عدد الأفلاك في مستوى الطاقة الرئيسي الثاني يساوي :

8 6 4 2

السؤال الثاني : أكمل الجدول التالي :

| f | d | وجه المقارنة |
|----------|----------|---------------|
| | | عدد الأفلاك |
| | | عدد إلكترونات |

السؤال الثالث : لديك العناصر التالية والمطلوب :

^{17}Cl , ^{29}Cu

1- الترتيب الإلكتروني الكامل للنحاس

2- عدد إلكترونات 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 :

طومسون رذرфорد

دالتون بور

2- يرمز لمستوى الطاقة الرئيسي الثالث بالرمز :

N M L K

3- عدد الإلكترونات الالزامية لملء تحت المستوى m يساوي :

8 6 4 2

السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً مناسباً :

يملأ تحت المستوى $4s$ قبل $3d$

السؤال الثالث : لديك العناصر التالية 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 :

طومسون رذرфорد

شروننغر بور

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

3s 3d 3p 4s

3- تحت المستوى الذي يتسع لعشرين إلكترونات فقط هو :

f d p s

السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً مناسباً :

تتركز كتلة الذرة في النواة

السؤال الثالث : لديك العناصر التالية والمطلوب :

$^{12}_{\text{Mg}}$, $^{21}_{\text{Sc}}$

1- الترتيب الإلكتروني الكامل للمغنيسيوم

2- عدد الإلكترونات المفردة في ذرة المغنيسيوم

3- قيمة عدد الكم الثانوي ل低于 المستوى الأخير في ذرة الإسكانديوم



كيمياء الصف العاشر / الامتحان القصير الأول / النموذج الرابع

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

1- يتتبع تحت المستوى f بعدد من الإلكترونات يساوي :

- | | | | |
|----|--------------------------|---|--------------------------|
| 10 | <input type="checkbox"/> | 2 | <input type="checkbox"/> |
| 14 | <input type="checkbox"/> | 6 | <input type="checkbox"/> |

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

- | | | | | | | | |
|---|--------------------------|---|--------------------------|---|--------------------------|---|--------------------------|
| 5 | <input type="checkbox"/> | 4 | <input type="checkbox"/> | 3 | <input type="checkbox"/> | 2 | <input type="checkbox"/> |
|---|--------------------------|---|--------------------------|---|--------------------------|---|--------------------------|

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

- | | | | | | | | |
|----|--------------------------|----|--------------------------|---|--------------------------|---|--------------------------|
| 18 | <input type="checkbox"/> | 10 | <input type="checkbox"/> | 8 | <input type="checkbox"/> | 2 | <input type="checkbox"/> |
|----|--------------------------|----|--------------------------|---|--------------------------|---|--------------------------|

السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً مناسباً :

عندما يدور الإلكترون فإنه لا يسقط على النواة .

السؤال الثالث : لديك العناصر التالية والمطلوب :



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 :

طومسون رذرфорد

دالتون بور

2- عدد الكم الرئيسي لل المستوى الذي رمزه M هو :

4 3 2 1

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

كلور ألمانيوم بوتاسيوم صوديوم

السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلًا علميًّاً مناسباً :

تحت المستوى p يتسع لست إلكترونات فقط

السؤال الثالث : لديك العناصر التالية والمطلوب :

^{10}Ne , ^{15}P

1- الترتيب الإلكتروني الكامل للفوسفور

2- عدد الإلكترونات المفردة في ذرة الفوسفور

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