

SMART
STUDENT

مادة الكيمياء

القصير الأول

الصف العاشر

أ / أيمن رضا



Download App



فترة أولى

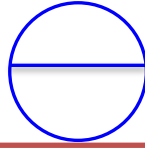
العام الدراسي 2024 - 2025

امتحان قصيرة أول فصل دراسي أول

الصف العاشر كيمياء

الزمن: 20 دقيقة

نموذج (1)



وزارة التربية

الإدارة العامة لمنطقة التعليمية

ثانوية بنين

قسم الكيمياء والفيزياء

($1/2 \times 3$)

السؤال الأول : أكمل الفراغات فيما يلي :

1- الفلك الوحيد في تحت المستوى S له شكل بينا الفلك P له شكل

2- تحت المستوى 4d يتسع لعدد من الإلكترونات يساوي

3- مجموع عدد الأفلاك في مستوى الطاقة الرئيسي الرابع يساوي

(1×3)

السؤال الثاني : (أ) علل ما يلي تعليلا علميا دقيقا

تتركز معظم كتلة الذرة بالنواة

.....
.....

($1/2 \times 3$)

(ب) لديك عنصرين $_{17}\text{Cl}$, $_{3}\text{Li}$

المطلوب :

(1) أكتب الترتيب الإلكتروني الكامل (حسب تحت المستويات) للعنصر Cl

(2) احسب عدد الإلكترونات المفردة في ذرة Li

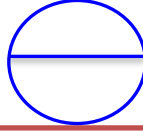
(3) لتحت المستوى 2s

قيمة $l = \dots\dots\dots$, $n = \dots\dots\dots$



العام الدراسي 2024 - 2025
امتحان قصيرة أول فصل دراسي أول
الصف العاشر كيمياء
الزمن: 20 دقيقة

نموذج (2)



وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة التعليمية
ثانوية بنين
قسم الكيمياء والفيزياء

($1/2 \times 3$)

السؤال الأول : أكمل الفراغات فيما يلي :

- 1- يختلف الكتروني $4P_x$ في عدد الكم
- 2- تبعا للنموذج الميكانيكي لكم تسمى المناطق المحتمل وجود الإلكترون فيها باسم
- 3- تدور الإلكترونات حول النواة في كما افترض بور .

(1×3)

السؤال الثاني : (أ) علل ما يلي تعليلا علميا دقيقا

تملأ الإلكترونات تحت المستوي $4S$ قبل أن تملأ تحت المستوي $3d$ ؟

.....
.....

($1/2 \times 3$)

(ب) لديك عنصرين ^{18}Ar , ^6C

المطلوب :

1- أكتب الترتيب الإلكتروني الكامل (حسب تحت المستويات) للعنصر Ar

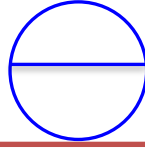
2- احسب عدد الإلكترونات المفردة في ذرة C

3- اذا كان قيمة ($l = 0$) و ($n = 2$) فان تحت المستوي هو



العام الدراسي 2024 - 2025
امتحان قصيرة أول فصل دراسي أول
الصف العاشر كيمياء
الزمن: 20 دقيقة

نموذج (3)



وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة التعليمية
ثانوية بنين
قسم الكيمياء والفيزياء

($1/2 \times 3$)

السؤال الأول : أكمل الفراغات فيما يلي :

- 1- يختلف الكتروني $2s^2$ في عدد الكم
- 2- عدد تحت مستويات الطاقة في مستوى الطاقة الخامس
- 3- تحت المستوى $3s$ يتسع لعدد من الإلكترونات يساوي

(1×3)

السؤال الثاني : (أ) علل ما يلي تعليلا علميا دقيقا

يتسع مستوى الطاقة الرئيسي الثاني لـ $8e$ ؟

.....
.....

($1/2 \times 3$)

(ب) لديك عنصرين ^{16}S , ^4Be

المطلوب :

1- أكتب الترتيب الإلكتروني الكامل (حسب تحت المستويات) للعنصر S

2- احسب عدد الإلكترونات المفردة في ذرة Be

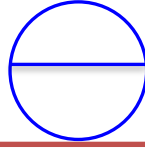
3- لتحت المستوى $5f$

قيمة $l = \dots\dots\dots$, $n = \dots\dots\dots$



العام الدراسي 2024 - 2025
امتحان قصيرة أول فصل دراسي أول
الصف العاشر كيمياء
الزمن: 20 دقيقة

نموذج (4)



وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة التعليمية
ثانوية بنين
قسم الكيمياء والفيزياء

($1/2 \times 3$)

السؤال الأول : أكمل الفراغات فيما يلي :

- 1- أقرب المستويات الرئيسية إلى النواة وأقلها طاقة رمزه وقيمته.....
- 2- أفلاك تحت المستوى P الثلاثة في الاتجاهاتها الفراغية ولكنها في الطاقة
- 3- العنصر الذي ينتهي ترتيبه الإلكتروني بـ $3P^2$ عدده الذري

(1×3)

السؤال الثاني : (أ) علل ما يلي تعليلا علميا دقيقا

يتسع تحت المستوى $6e \downarrow P$ ؟

.....
.....

($1/2 \times 3$)

(ب) لديك عنصرين $5B$, $15P$

المطلوب :

1- أكتب الترتيب الإلكتروني الكامل (حسب تحت المستويات) للعنصر P

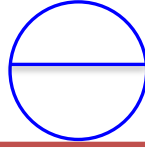
2- احسب عدد الإلكترونات المفردة في ذرة B

3- اذا كان قيمة ($l = 2$) و ($n = 3$) فان تحت المستوي هو



العام الدراسي 2024 - 2025
امتحان قصيرة أول فصل دراسي أول
الصف العاشر كيمياء
الزمن: 20 دقيقة

نموذج (5)



وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة التعليمية
ثانوية بنين
قسم الكيمياء والفيزياء

($1/2 \times 3$)

السؤال الأول : أكمل الفراغات فيما يلي :

- 1- يختلف الكتروني $2P^2$ في عدد الكم
2- عدد الإلكترونات في مستوي M يساوي
3- يرمز لعدد الكم المغزلي بالحرف (m_s) ويأخذ قيمتين فقط هما و.....

(1×3)

السؤال الثاني : (أ) علل ما يلي تعليلا علميا دقيقا

لا يتنافر الإلكترونان المتشابهان في الشحنة في نفس الفلك ؟

.....
.....

($1/2 \times 3$)

(ب) لديك عنصرين ^{20}Ca , ^{8}O

المطلوب :

1- أكتب الترتيب الإلكتروني الكامل (حسب تحت المستويات) للعنصر Ca

2- احسب عدد الإلكترونات المفردة في ذرة O

3- لتحت المستوى 5d

قيمة $l = \dots\dots\dots$, $n = \dots\dots\dots$

