SMART STUDENT

مادة الكيمياء

القصير الأول

الصف العاشر

أ/ ايمن رضا

Download App

GET IT ON Google Play

Download on the App Store

فترة أولى

وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة ..... التعليمية
ثانوية .....بنين
قسم الكيمياء والفيزياء

نموذج (1)

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

السؤال الأول : أكمل الفراغات فيما يلي : (1/2 × 3)

1- الفلك الوحيد في تحت المستوي S له شكل ..... بينما الفلك P له شكل .....

2- تحت المستوى 4d يتسع لعدد من الإلكترونات يساوي .....

3- مجموع عدد الأفلاك في مستوى الطاقة الرئيسي الرابع يساوي .....

السؤال الثاني : (أ) علل ما يلي تعليلا علميا دقيقا (1 × 3)

تتركز معظم كتلة الذرة بالنواة

.....

.....

(ب) لديك عنصرين $_{3}Li$, $_{17}Cl$ (1/2 × 3)

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= ..... , n= .....

Scan Me

smartstudent.live

وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة ..... التعليمية
ثانوية .....بنين
قسم الكيمياء والفيزياء

نموذج (2)

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

السؤال الأول : أكمل الفراغات فيما يلي : (1/2 × 3)

1- يختلف الكتروني $4P_x$ في عدد الكم .....

2- تبعا للنموذج الميكانيكي للكم تسمي المناطق المحتمل وجود الالكترون فيها باسم ....

3- تدور الإلكترونات حول النواه في .....كما افترض بور .

السؤال الثاني : (أ) علل ما يلي تعليلا علميا دقيقا (1 × 3)

تملأ الالكترونات تحت المستوي 4S قبل أن تملأ تحت المستوي 3d ؟

.....

.....

(ب) لديك عنصرين $_{6}C$, $_{18}Ar$ (1/2 × 3)

المطلوب :

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

2-احسب عدد الإلكترونات المفردة في ذرة C

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

Scan Me

smartstudent.live

وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة ..... التعليمية
ثانوية .....بنين
قسم الكيمياء والفيزياء

نموذج (3)

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

السؤال الأول : أكمل الفراغات فيما يلي : (1/2 × 3)

1- يختلف الكتروني $2S^2$ في عدد الكم .....

2- عدد تحت مستويات الطاقة في مستوي الطاقة الخامس .....

3- تحت المستوى 3S يتسع لعدد من الإلكترونات يساوي .....

السؤال الثاني : (أ) علل ما يلي تعليلا عليما دقيقا (1 × 3)

يتسع مستوي الطاقة الرئيسي الثاني لـ 8 e ؟

.....

.....

(ب) لديك عنصرين $_{16}S$, $_{4}Be$ (1/2 × 3)

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= ..... , n= .....

Scan Me

smartstudent.live

وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة ..... التعليمية
ثانوية .....بنين
قسم الكيمياء والفيزياء

نموذج (4)

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

السؤال الأول : أكمل الفراغات فيما يلي : (1/2 × 3)

1- أقرب المستويات الرئيسية إلى النواة وأقلها طاقة رمزه ..... وقيمته.....

2- أفلاك تحت المستوي P الثلاثة ..... في الاتجاهاتها الفراغية
ولكنها ..... في الطاقة

3- العنصر الذي ينتهي ترتيبه الالكتروني بـ $3P^2$ عدده الذري .....

السؤال الثاني : (أ) علل ما يلي تعليلا عليما دقيقا (1 × 3)

يتسع تحت المستوي P لـ e 6 ؟

.....

.....

(ب) لديك عنصرين $_{15}P$, $_{5}B$ (1/2 × 3)

المطلوب :

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

2- احسب عدد الإلكترونات المفردة في ذرة B

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

Scan Me

smartstudent.live

وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة ..... التعليمية
ثانوية .....بنين
قسم الكيمياء والفيزياء

نموذج (5)

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

السؤال الأول : أكمل الفراغات فيما يلي : (1/2 × 3)

1- يختلف الكتروني $2P^2$ في عدد الكم .....

2- عدد الالكترونات في مستوي M يساوي.....

3- يرمز لعدد الكم المغزلي بالحرف (m_s) ويأخذ قيمتين فقط هما .....و.....

السؤال الثاني : (أ) علل ما يلي تعليلا عليما دقيقا (1 × 3)

لا يتنافر الالكترونان المتشابهان في الشحنة في نفس الفلك ؟

.....

.....

(ب) لديك عنصرين $_{8}O$, $_{20}Ca$ (1/2 × 3)

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 = ... , n= .....

Scan Me

smartstudent.live