

**SMART
STUDENT**

مادة الكيمياء

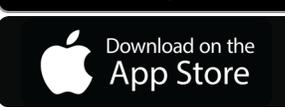
القصير الأول

الصف العاشر

أ / أيمن رضا



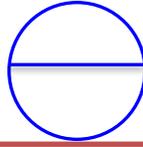
Download App



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 × 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 × 3)

(ب) لديك عنصرين $3Li$, $17Cl$

المطلوب :

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

(2) احسب عدد الإلكترونات المفردة في ذرة Li

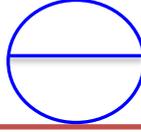
(3) لتحت المستوى 2S

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



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 × 3)

السؤال الأول : أكمل الفراغات فيما يلي :

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

(1 × 3)

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

تتلاءم الالكترونات تحت المستوي $4S$ قبل أن تتلاءم تحت المستوي $3d$ ؟

.....
.....

(1/2 × 3)

(ب) لديك عنصرين ${}_{18}Ar$, ${}_{6}C$

المطلوب :

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

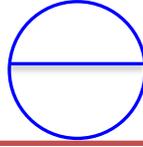
2- احسب عدد الإلكترونات المفردة في ذرة C

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 × 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 × 3)

(ب) لديك عنصرين $4Be$, $16S$

المطلوب :

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

2- احسب عدد الإلكترونات المفردة في ذرة Be

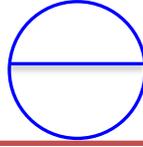
3- لتحت المستوى $5f$

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



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 × 3)

السؤال الأول : أكمل الفراغات فيما يلي :

- 1- أقرب المستويات الرئيسية إلى النواة وأقلها طاقة رمزه وقيمه.....
- 2- أفلاك تحت المستوي 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 المستوي $6e_l P$ ؟

.....

.....

(1/2 × 3)

(ب) لديك عنصرين B , 5P , 15P

المطلوب :

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

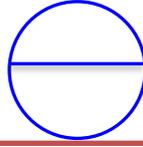
2- احسب عدد الإلكترونات المفردة في ذرة B

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 × 3)

السؤال الأول : أكمل الفراغات فيما يلي :

- 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

(1 × 3)

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

لا يتنافر الالكترونان المتشابهان في الشحنة في نفس الفلك ؟

.....
.....

(1/2 × 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 $l = \dots\dots$, $n = \dots\dots$

