

تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية



[com.kwedufiles.www//:https](https://www.kwedufiles.com)

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/10>

* للحصول على جميع أوراق الصف العاشر في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/10chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/10chemistry1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف العاشر اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade10>

[bot_kwlinks/me.t//:https](https://me.t/bot_kwlinks)

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الروابط التالية هي روابط الصف العاشر على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

العام الدراسي ٢٠١٩ - ٢٠٢٠

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: العاشر \

(الفترة الدراسية الأولى)

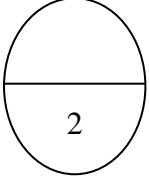
ادارة

الاسم :

مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

• السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (٢ x ١/٢)



١ عدد الكترونات التي ينتشع بها مستوى الطاقة الثالث :

12

18

32

8

٢ عدد الالكترونات المفردة في ذرة النيتروجين ${}^7\text{N}$:

3

1

4

2

• السؤال الثاني : اكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علميا (٢ x ١/٢) :

١ طاقة المستوى الرئيسي الرابع طاقة المستوى الرئيسي الثاني

٢ الترتيب الالكتروني لإلكترونات ذرة الاكسجين ${}^8\text{O}$ في الأفلاك الذرية هو

⊙ السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (٢ x 1/2)

١ ✎ يحدد عدد الكم الثانوي (l) :

عدد الأفلاك في تحت المستويات

مستويات الطاقة الرئيسية

اتجاه حركة الإلكترون حول محوره

تحت مستويات الطاقة

٢ ✎ عدد تحت مستويات الطاقة في مستوى الطاقة الخامس $n = 5$ هو :

6

3

4

5

⊙ السؤال الثاني : اكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علميا (٢ x 1/2) :

١ ✎ يختلف الإلكترونان الموجودان في تحت المستوى $3s$ في عدد الكم

٢ ✎ عدد الإلكترونات غير المزدوجة في ذرة ^{15}P هو

وزارة التربية

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

العام الدراسي ٢٠١٩ - ٢٠٢٠

ادارة

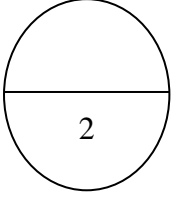
(الفترة الدراسية الأولى)

الصف : العاشر \

مدرسة

الاسم :

قسم الكيمياء و الفيزياء



السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (٢ x ١/٢)

١ إذا كانت قيمة $n = 3$ ، $l = 2$ فهذا يدل على :

3s

3d

3p

4s

٢ يمتلك تحت المستوى 5f بعدد من الإلكترونات يساوي :

10

6

14

2

السؤال الثاني : اكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علميا (٢ x ١/٢) :

١ يأخذ عدد الكم المغزلي قيمتين هما ،

٢ يكون أقرب المستويات للنواة طاقة

وزارة التربية

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

العام الدراسي ٢٠١٩ - ٢٠٢٠

ادارة

(الفترة الدراسية الأولى)

الصف : العاشر \

مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

الاسم :

السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (٢ x ١/٢)

2

١ اُحد تسميات الأفلاك التالية غير صحيحة :

3f

3d

4f

6s

٢ تحت المستوى الذي يهلاً أولاً من تحت المستويات التالية هو :

5s

3d

4p

4s

السؤال الثاني : اكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً (٢ x ١/٢) :

١ يرمز لعدد الكم الرئيسي بالرمز ، بينها يرمز لعدد الكم الثانوي بالرمز

٢ يتسع مستوى الطاقة الرابع $n = 4$ إلكترون .

وزارة التربية

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

العام الدراسي ٢٠١٩ - ٢٠٢٠

ادارة

(الفترة الدراسية الأولى)

الصف : العاشر \

مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

الاسم :

2

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (٢ x ١/٢)

١ أحد النماذج الذرية استخدم الطبيعة الموجية للإلكترون لتحديد طبيعة حركة الإلكترون في مستويات الطاقة حول النواة :

نموذج شرودنغر نموذج رذرفورد نموذج طومسون نموذج دالتون

٢ يمتلك تحت المستوى 5f بعدد من الإلكترونات يساوي :

2 14 6 10

السؤال الثاني : اكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً (٢ x ١/٢) :

١ يمتلك تحت المستوى 4s تحت المستوى 3d.

٢ يختلف الإلكترونان الموجودان في تحت المستوى 3P² في عدد الكم