

العام الدراسي ٢٠١٩ - ٢٠٢٠

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: العاشر \ .....

( الفترة الدراسية الأولى )

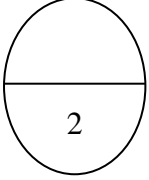
ادارة .....

الاسم : .....

مدرسة .....

قسم الكيمياء و الفيزياء

• السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي ( ٢ x ½ )



١ عدد الكترونات التي يتشعب 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 ½ ) :

١ طاقة المستوى الرئيسي الرابع ..... طاقة المستوى الرئيسي الثاني

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

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

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

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

١  يختلف الإلكترونان الوجودان 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 .....

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 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 ..... ، بينما يرمز لعدد الكم الثانوي بالرمز .....

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

العام الدراسي ٢٠١٩ - ٢٠٢٠

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: العاشر \ .....

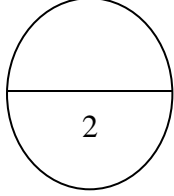
( الفترة الدراسية الأولى )

ادارة .....

الاسم: .....

مدرسة .....

قسم الكيمياء و الفيزياء



السؤال الأول : اختر 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 3P<sup>2</sup> في عدد الكم .....