

0790691456

2020

مراد حسين الزغل

# المراد في الكيمياء الأول ثانوي العلمي



إعداد المعلم :- مراد حسين الزغل

## العقبة

0790691456



Made with PosterMyWall.com

0790691456

2020

مراد حسين الزغل

تبدء

الدراسة

قريبا

جدا

خصم

50 %

عدد  
المقاعد  
محدودة

بادر

بحجز

مقعدك

0790691456

Made with PosterMyWall.com

اختيارك  
الافضل

مركز  
الهداية  
التعليمي

المعلم

مراد حسين الزغل

الكيمياء

الذول ثانوي / التوجيهي

بادر بحجز مقعدك

فاتن الدردساوي ( ام تاجر ) 0796154133  
مدير الأكاديمية : مراد الزغل 0790691456  
السكرتيرة : أسماء الزغول 0798282372



مقابل احمد المصري

جمعية دار الهداية الخيرية \_ الوحدات الشرقية

Made with PosterMyWall.com

## السؤال الأول

اعتماداً على الجدول الآتي الذي يتضمن رموزاً افتراضية لبعض العناصر و أعدادها الذرية , أجب عن الأسئلة التي تليه :

10A	5D	19E	17M	11G	15J	16L	14Q
-----	----	-----	-----	-----	-----	-----	-----

1. أي العنصرين : L أم J له أعلى طاقة تأين أول ؟
2. ما رمز العنصر الذي له أكبر حجم ذري ؟
3. ما رمز العنصر الذي له أعلى طاقة تأين ثان ؟
4. ما عدد الإلكترونات المنفردة في ذرة العنصر J ؟
5. يتحد كل من العنصرين : D , Q مع العنصر M فيتكون جزيئان , قارن بين الجزيئين المتكونين من حيث :
  - نوع التهجين الذي تستخدمه الذرة المركزية.
  - الشكل الهندسي.
  - مقدار الزاوية بين الروابط .

## السؤال الثاني

اختر رمز الاجابة الصحيحة علميا :

1 فرق الطاقة الأكبر يكون بين  
المستويين الفرعيين :

ب-  $3s, 2s$   
د-  $6s, 5s$

أ-  $2s, 1s$   
ج-  $5s, 4s$

2 عدد الأفلاك الفرعية في  
المستوى الرئيس (  $n$  ) يساوي :

أ-  $n$       ب-  $2n$       ج-  $n^2$       د-  $2n^2$

3 الذرة التي لها أعلى كهرسلبية بين  
الذرات الآتية هي :

أ-  $_{14}\text{Si}$       ب-  $_{11}\text{Na}$       ج-  $_{17}\text{Cl}$       د-  $_{35}\text{Br}$

4 عدد المستويات الفرعية في  
المستوى الرئيسي الرابع لذرة ما يساوي:

أ- 4      ب- 8      ج- 16      د- 32

5 الفلك الذي يملأ بالإلكترونات أولاً من بين الأفلاك الآتية هو :

أ- 6s      ب- 5p      ج- 4d      د- 4f

6 الأيون الأكبر حجماً من بين الأيونات الآتية هو :

أ-  ${}^3_7\text{N}^{-3}$       ب-  ${}^{11}_{11}\text{Na}^{+}$       ج-  $\text{F}^{-}$       د-  ${}^{12}_{12}\text{Mg}^{+2}$

7 السعة القصوى من الإلكترونات في المستوى الرئيس الثالث لذرة ما يساوي :

أ- 6      ب- 9      ج- 12      د- 18

8 التركيب الإلكتروني للأيون  $\text{Fe}^{2+}$  (ع. ذ ل Fe = 26) هو :

أ-  $[\text{Ar}]3d^54s^1$       ب-  $[\text{Ar}]3d^44s^2$   
ج-  $[\text{Ar}]3d^6$       د-  $[\text{Ar}]3d^64s^1$

9 عدد الأفلاك في مستوى الطاقة الرئيس الثالث يساوي :

أ- 3      ب- 6      ج- 9      د- 18



10 عدد الإلكترونات المنفردة في الأيون  $26X^{+3}$  يساوي عدد الإلكترونات المنفردة في

أ-  $25Mn$  ب-  $27Co^{+2}$  ج-  $26Ni^{+2}$  د-  $24Cr$

11 عدد الإلكترونات المنفردة في الأيون  $Ni^{2+}$  يساوي: العدد الذري لـ  $Ni = 28$

أ- 0 ب- 4 ج- 2 د- 6

12 إذا كانت قيم طاقات التآين الأربعة الأولى لعنصر ما هي ( 737 ، 1450 ، 7732 ، 10550 ) كيلوجول/مول فإن عدد إلكترونات المستوى الأخير لذرة العنصر يساوي :

أ- 1 ب- 2 ج- 3 د- 4

