

العلامة الكلية	المبحث :	الكيمياء	الصف العاشر الأساسي	مدة الامتحان : (ساعة ونصف)	اليوم والتاريخ : الثلاثاء - 26 / 12 / 2023
40	معلم / المبحث :		اسم الطالب/ة (رابعياً) :		الشعبة : ()

• عزيزي الطالب : أجب على جميع الأسئلة وعددها : (خمس)

السؤال الأول :	عدد العلامات المخصصة للسؤال : (15)	مجموع ما حصل عليه الطالب :
----------------	--------------------------------------	----------------------------

ضعي دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1- الطاقة اللازمة لنزع الإلكترون من الأيون الأحادي الموجب :

- أ- طاقة التأين الأولى
ب- طاقة التأين الثانية
ج- طاقة التأين الثالثة
د- طاقة التأين الرابعة

2- نوع الرابطة بين ذرات عنصر المغنيسيوم :

- أ- أيونية
ب- فلزية
ج- تساهمية أحادية
د- تساهمية ثنائية



لا تنسى تحمل تطبيق دبرني على تلفونك

3- العنصر الأعلى كهروسلبية مما يلي :

- أ- ${}^7\text{N}$
ب- ${}^{11}\text{Na}$
ج- ${}^8\text{O}$
د- ${}^{16}\text{S}$

4- العنصر الأصغر حجماً مما يلي:

- أ- ${}^{15}\text{P}$
ب- ${}^{14}\text{Si}$
ج- ${}^{13}\text{Al}$
د- ${}^{12}\text{Mg}$

5- الذرة التي لها أقل طاقة تأين هي:

أ- ^{17}Cl

ب- ^{13}Al

ج- ^{19}K

د- ^{20}Ca

6- تمثل المعادلة التالية $X + e \rightarrow X^- + 900\text{kJ}$:

أ- طاقة التأين الأولى

ب- الكهروسلبية

ج- الألفة الإلكترونية

د- طاقة التأين الثانية

7- عدد الروابط التساهمية التي يكونها عنصر الجرمانيوم ^{32}Ge هي:

أ- واحدة

ب- اثنتان

ج- ثلاثة

د- أربعة



8- عدد إلكترونات التكافؤ للعنصر ^{16}S :

أ- 4

ب- 5
كل ملفات الصفوف الأساسية والتوجيهي
د- على موقع دبرني

ج- 6



9- نوع الرابطة التساهمية في المركب HCl هي: لا تنس تحميل تطبيق دبرني على تلفونك

أ- أحادية

ب- ثنائية

ج- ثلاثية

د- غير ذلك

10- مادة موصلة للتيار الكهربائي:

أ- حبيبات السكر الصلب

ب- ملح MgCl_2 الصلب

ج- محلول NaCl

د- CH_4

السؤال الثاني : عدد العلامات المخصصة للسؤال : (6) مجموع ما حصل عليه الطالب :

من خلال دراستك لأنواع الروابط الكيميائية أكمل الجدول التالي:

المركب	نوع الرابطة	التجاذب
Cl_2		
K		
MgO		

السؤال الثالث : عدد العلامات المخصصة للسؤال : (6) مجموع ما حصل عليه الطالب :

أجيب عما يلي:



1- اكتب الصيغة الكيميائية لكل مما يلي مع توضيح طريقة الحل .

أ- هيدروكسيد الكالسيوم

كل ملفات الصفوف الأساسية والتوجيهي
على موقع دبرني



لا تنسى تحمل تطبيق دبرني على هاتفك

ب- كبريتات الخارصين

2- من خلال دراستك للسالبية الكهربائية بين نوع الرابطة الكيميائية فيما يلي :

أ- مركب الفرق في الكهروسالبية بين ذرتيه يساوي 1.5

ب- مركب الفرق في الكهروسالبية بين ذرتيه يساوي 5

السؤال الرابع :	عدد العلامات المخصصة للسؤال : (6)	مجموع ما حصل عليه الطالب :
-----------------	-------------------------------------	----------------------------

قارني بين المركبات التساهمية و الفلزية:

من حيث	المركبات التساهمية	المركبات الفلزية
التطاير		
توصيلها للتيار الكهربائي في الحالة الصلبة		
درجة الانصهار و الغليان		

السؤال الخامس : عدد العلامات المخصصة للسؤال : (7) مجموع ما حصل عليه الطالب :

بالاعتماد على الجدول الدوري المجاور أجيبني عما يلي:

1- أيهما أكبر حجمًا (Y, R) ؟

2- أيهما أصغر حجمًا (V^+, R^{-3}) ؟

3- أيهما أعلى شحنة نواة فعالة (E , X) ؟

4- أيهما طاقة تأينه الأولى أعلى (W, V) ؟

5- أيهما أقل كهروسلبية (M , R) ؟

6- أيهما أكبر حجمًا (X, X^-) ؟

7- فسري لماذا تكون طاقة تأين E الرابعة عالية جدًا.

(انتهت الأسئلة)

مع خالص الأمنيات بالتوفيق والنجاح