تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

almanahj.com/ae
2025 2024
موقع المناهج الإماراتية

الكراسة التدريبية للاختبار النهائي وفق الهيكل الوزاري

موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف العاشر المتقدم ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ اختبارات ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-11-20 19:45:21

المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

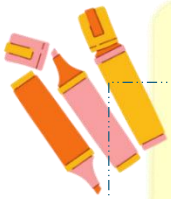
إعداد: لارا الرواشدة و بكري بكرو

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر المتقدم

صفحة المناهج الإماراتية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	تجميعة أسئلة وحلول وفق الهيكل الوزاري
2	حل بنك أسئلة شامل الوحدتين الأولى والثانية
3	بنك أسئلة شامل الوحدتين الأولى والثانية
4	الهيكل الوزاري الجديد منهج انسباير
5	تجميعة صفحات الكتاب وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج



مراجعة هيكل الكيمياء
الصف العاشر
الفصل الدراسي الأول 2024-2025
المعلمة: لارا الرواشدة + بكري بكرو

وحدات الكتاب للفصل الأول كاملة مطلوبة للاختبار	
الوحدة الأولى	الإلكترونات في الذرة
الوحدة الثانية	الجدول الدوري والقانون الدوري
الوحدة الثالثة	المركبات الأيونية والفلزات
الوحدة الرابعة	الترابط التساهمي

الهيكل الوزاري لمادة الكيمياء الصف العاشر الفصل الدراسي الأول 2024-2025

Term الفصل	1
Subject المادة	Chemistry /Bridge الكيمياء /بريدج
Grade الصف	10
Stream المسار	Advanced المتقدم
Number of MCQ عدد الأسئلة الموضوعية	20
Marks of MCQ درجة الأسئلة الموضوعية	5
Number of FRQ عدد الأسئلة المقالية	0
Marks per FRQ الدرجات للأسئلة المقالية	0
Type of All Questions نوع كافة الأسئلة	MCQ/ الأسئلة الموضوعية
Maximum Overall Grade الدرجة القصوى للمادة	100
Exam Duration - مدة الامتحان	120 minutes
Mode of Implementation - طريقة التطبيق	Swift/Asams
Calculator الآلة الحاسبة	Allowed مسموحة

السؤال*	نتاج التعلم/ معايير/إشارات**	Example/Exercise مثال/تمرين	Page الصفحة
MCQ - الأسئلة الموضوعية			
1	OHM.S.1.01.001 يشير هذا النموذج إلى نموذج ميكانيكا الكم الذرية - ويوضح تأثير الطبيعة المزدوجة (جسيم - موجة) لكل جزيء على الطبيعة العامة والالكترونات في الذرة - يحدد العلاقة بين مستويات الطاقة الذرية لهيدروجين وسلوكها الفيزيائي والكتلة الذرية OHM.S.1.01.001 Compare between Bohr model and the quantum mechanic model of atom and illustrate the effect of the dual nature 'wave-particle' of the Broglie and Heisenberg's uncertainty principle on the current view of electron in atom while determining the relationship between the energy levels of the hydrogen atom and its subtomic and atomic orbits	نص الكتاب Textbook	17 , 18
2	OHM.S.1.01.002 يصف الأعداد الكمية الأربعة وتأثيرها على الخصائص الفيزيائية للإلكترونات في الذرة OHM.S.1.01.002 Identify the four quantum numbers and their respective significance and calculates the number of electrons in each level	نص الكتاب + الأشكال 16 و 17 + الجدول 2 Textbook + figures 16 , 17 + table 2	21 , 22 , 23
3	OHM.S.1.01.003 يكتب التوزيع الإلكتروني لعينة مكونة من عناصر الجدول الدوري ، باستخدام مبدأ استبعاد باولي، والقاعدة هوند، ومبدأ أوفباو للبناء التصاعدي OHM.S.1.01.003 Write the electronic configuration of a variety of elements of the periodic table, employing the Pauli exclusion principle, the Hund rule, and the Aufbau principle for upward building	نص الكتاب + الشكل 18 + الجداول 3 و 4 و 5 Textbook + figure 18 + tables 3 , 4 ,5	24 , 25 , 26 , 27
4	OHM.S.1.01.003 يكتب التوزيع الإلكتروني لعينة مكونة من عناصر الجدول الدوري ، باستخدام مبدأ استبعاد باولي، والقاعدة هوند، ومبدأ أوفباو للبناء التصاعدي OHM.S.1.01.003 Write the electronic configuration of a variety of elements of the periodic table, employing the Pauli exclusion principle, the Hund rule, and the Aufbau principle for upward building	نص الكتاب Textbook	28
5	يعدد الميزات الرئيسية لجدول الدوري State the key features of the periodic table	نص الكتاب + الأشكال 1 و 2 + الجداول 1 و 2 Textbook + figures 1 , 2 + tables 1 , 2	42 , 43 , 44 , 45 , 46 ,47
6	OHM.S.1.01.004 يستكشف مواقع العناصر في الجدول الدوري بناءً على ترتيبها الإلكتروني وتأثيرها على خصائصها الفيزيائية والكيميائية OHM.S.1.01.004 Examine the different groups of elements in the periodic table and predict the physical and chemical properties of each group	نص الكتاب + مثال 1 + تطبيقات Textbook + Example problem 1 + practice problems	54
7	OHM.S.1.01.009 يتنبأ بالخصائص الدورية للعناصر (على سبيل المثال، نصف القطر الذري، طاقة تأين الأفة الإلكترونية والسالبية الكهربائية) في الجدول الدوري OHM.S.1.01.009 Predict the periodic properties of elements (e.g. atomic radius, ionization energy, and electronegativity) in the period and groups in the periodic table.	نص الكتاب Textbook	59 , 60 , 61
8	يوضح كيفية تكون الأيونات الموجبة والسالبة Illustrate how the positive and negative ions form	نص الكتاب + الشكلين 2 و 4 + الجدول 2 و 3 Textbook + Figures 2 m , 4+ tables 2 , 4	75 , 76 ,77
9	يوضح كيف تتكون الروابط الأيونية وكيفية ترتيب الأيونات في المركب الأيوني Illustrate how ionic bonds are formed and how ions are arranged in an ionic compound	نص الكتاب Textbook	79
10	يشرح بنية وخصائص المركبات الأيونية بناءً على أنواع روابطها وقوتها وتنظيمها Explain the structure and properties of ionic compounds based on their bonds types, strength and organization	نص الكتاب + الشكل 9 + الجدول 5 Textbook + Figure 9 + tables 5	80, 81 ,82 ,83
11	كتابة الصيغ الكيميائية للمركبات الثنائية وتسمية الذرات في استخدام نظام الأيزوبو في تلك التي لا تلتزم بقواعد التسمية وتسميتها باستخدام نظام التسمية الخاص بالاتحاد الدولي للكيمياء البحتة والتطبيقية (IUPAC) Write chemical formulas for binary and polyatomic components or use nomenclature software to choose it, including those that have more than one oxidation number, naming it by using nomenclature system of International Union of Pure and Applied Chemistry (IUPAC)	نص الكتاب + الجداول 8 و 9 و 10 + مثال 3 و 2 و 3 + تطبيقات Textbook + tables 8 ,9,10 + example problem 1,2 ,3 + practice problems	86 ,87, 88 ,89 ,90 ,91, 92
12	يشرح بنية وخصائص المركبات بناءً على أنواع روابطها وقوتها وتنظيمها Explain the structure and properties of metallic compounds based on their bonds types, strength and organization	نص الكتاب + الأشكال 11 و 12 + الجدول 12 Textbook + figures 11, 12 + table 12	93 , 94
13	يعرف الأنواع المختلفة من الروابط بين الذرات (الأيونية والتساهمية والمعدنية) Define both types and pi bonds and their differences	نص الكتاب + الأشكال 7 و 8 و 9 Textbook + figures 7 ,8 , 9	112 , 113 , 114
14	يشرح العلاقة بين قوة الرابطة وطولها وطاقة التفكك Explains the relationship between the strength, length, and dissociation energy of a covalent bond	نص الكتاب + الأشكال 10 و 11 + الجدول 1 ,2 Textbook + figures 10 ,11 + tables 1 ,2	114 , 115
15	يسمي مركب جزيئي ثنائي من صيغته الجزيئية Name a binary molecular compound from its molecular formula	نص الكتاب + مثال 2 + الجدول 3 + تطبيقات Textbook + example problem2+ table 3 + practice problems	116 , 117
16	يسمي المحاليل الحمضية Name acidic solutions	نص الكتاب + الجدول 4 و 5 + تطبيقات Textbook + tables 4 ,5 + practice problems	118 , 119
17	يمثل الجزيئات التي تعتبر بمثابة استثناءات لقاعدة الثمانيات ويفسر هذه الاستثناءات Represents molecules that are exceptions to the octet rule and explan these exceptions	نص الكتاب + الأشكال 15 و 16 و 17 + مثال 6 + تطبيقات Textbook + Figures 15 , 16 , 17 + Example 6 + practice problems	126 , 127 , 128
18	يرسم بنى لويس لعدد من الجزيئات والأيونات Draw Lewis structures for a number of molecules and ions	نص الكتاب + استراتيجيات حل المشكلات + الأمثلة 3 و 4 و 5 + تطبيقات Textbook +Problem solving strategy + example problem 3 ,4 , 5 + practice problems	122 , 123 , 124 , 125
19	يستخدم نموذج VESPER لتوقع شكل وزوايا الربط وأشكال التهجين في جزيء Use the VSEPR model to predict the shape of, and the bond angles and hybridization Orbitals in a molecule?	نص الكتاب + الشكل 19 + الجدول 6 + مثال 7 + تطبيقات Textbook + figure 19 + Table 6 + example problem 7 + practice problems	129 , 130 , 131 , 132
20	يحدد نوعي الاختلاف بين الروابط التساهمية القطبية وغير القطبية والجزيئات القطبية وغير القطبية وأوجه الشبه بينها calculate the amounts of gaseous reactants and products in a chemical reaction	نص الكتاب + الأشكال 21 و 22 و 23 + الجدول 7 Textbook + figures 21 , 22 , 23 + Table 7	133 , 134 , 135 , 136 , 137
*	Questions might appear in a different order in the actual exam		
*	قد تظهر الأسئلة بترتيب مختلف في الامتحان الفعلي		
**	As it appears in the textbook(UAE Edition Grade 10 Advance - Student Edition - Dawoun Edition) 2024 - 2025 , LMS, and		
**	كما وردت في (كتاب الطالب - الصف العاشر المتقدم - طبعة دولة الامارات العربية المتحدة - نسخة الدوان) 2024 - 2025 والخطة الفصلية , LMS		

يقارن بين نموذج بور ونموذج ميكانيكا الكم للذرة ،ويوضح تاثير الطبيعة المزدوجة (موجة _ جسيم)لدى دي بروغلي ومبدا الشك لهايزنبرغ على النظرة الحالية الخاصة بالالكترونات في الذرة _ يحدد العلاقة بين مستويات الطاقة لذرة الهيدروجين ومستوياتها الفرعية والافلاك الذرية

1_ العلاقة بين الجسيم و الموجة الكهرومغناطيسية للعالم دي بروغلي:

أ. $\lambda = \frac{h}{m \cdot v}$ ب. $\lambda = \frac{h}{m}$ ج. $\lambda = \frac{v}{m \cdot h}$ د. $\lambda = m.v$

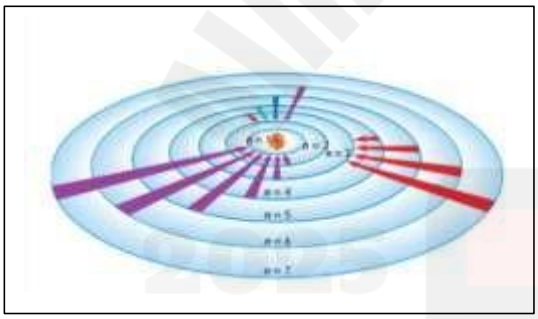
2) ما اسم سلسلة الطيف التي تبعث عندما يعود الالكترون من مستوى أعلى طاقة الى مستوى الطاقة n=2 ؟

أ- براكت ب- بالمر ج- باشن د- ليمان

3) ماذا تسمى الحالة التي تكون الذرة فيها عندما تكسب طاقة وفق نموذج بور ؟

أ.الحالة الارضية ب . الحالة المستثارة ج.الحالة الخاملة د.حالة انبعاث الاشعاع

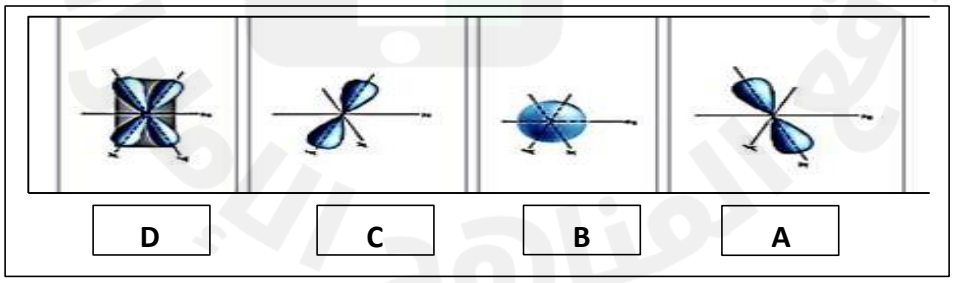
4) ما الذي يفسر انبعاث سلاسل الأشعة في الشكل السابق ؟



أ- سقوط الالكترون من مستوى طاقة أعلى الى مستوى طاقة أدنى
ب- انتقال الالكترون من مستوى طاقة أدنى الى مستوى طاقة أعلى
ج- دوران الالكترون حول النواة في نفس مستوى الطاقة
د- تواجد ذرة الهيدروجين في الحالة الارضية

يتعرف الارقام الكم الاربعة واهميتها وحساب عدد الالكترونات في كل مستوى

5 _أي من الافلاك التالية يظهر بدء من مستوى الطاقة الرئيسي الثالث n=3 ؟



6) عدد المستويات الثانوية في مستوى الطاقة الرئيسي الثاني هو:

أ.1 ب . 2 ج. 3 د. 4

7) عدد الالكترونات في مستوى الطاقة الرئيسي الثالث هو:

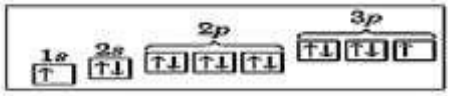
أ.2 ب . 8 ج . 18 د . 32

يكتب الترتيب الالكتروني لمجموعة متنوعة من عناصر الجدول الدوري ، باستخدام مبدأ باولي للاستبعاد،وقاعدة هوند ومبدأ اوفباو للبناء التصاعدي

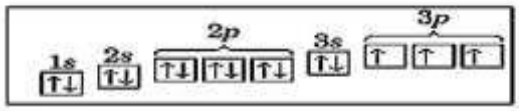
8_ أي ما يأتي صحيح فيما يتعلق بمخططات الافلاك أدناه ؟

A

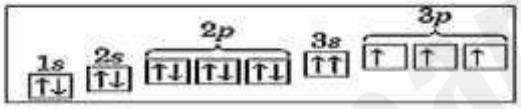
B



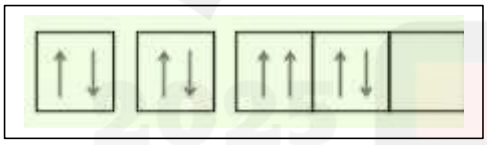
C



D



9_ فيما يتعلق بالترتيب الالكتروني بطريقة الافلاك ادناه ,
اي مما ياتي صحيح :



أ_ يتعارض مغ مبدأ اوفبار فقط
ب _ يتعارض مع مبدا باولي فقط
ج_ يتعارض مع قاعدة هوند واوفباو
د_ يتعارض مغ هوند وباولي

10_ ما ترميز الغاز النبيل الصحيح لعنصر النحاس (Cu العدد الذري = 29) ؟

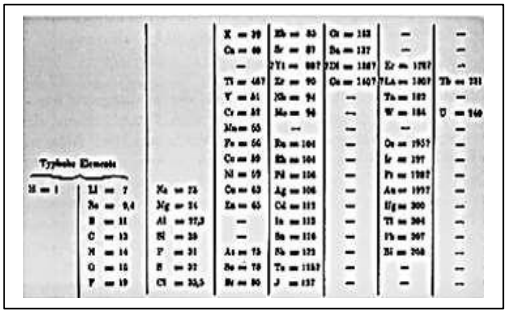
A	B	C	D
$[Ar]\ 4s^2\ 3d^8\ 4p^1$	$[Ar]\ 4s^2\ 3d^9$	$[Ar]\ 4s^1\ 3d^{10}$	$[Ar]\ 4s^1\ 3d^9\ 4p^1$

(Cd: $1s^2\ 2s^2 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10} 4p^6\ 5s^2\ 4d^{10}$)

11_ ما الترتيب الالكتروني للغاز شبه النبيل لذرة الكادميوم Cd عندما تفقد ($2\ e^-$) ؟

A	B	C	D
$[Ar]4s^2 3d^{10} 4p^6$	$[Kr]\ 4d^{10}$	$[Kr]5s^2 4d^8$	$[Ar]4d^{10}$

يعدد الميزات الرئيسية للجدول الدوري



12_ لماذا اصبح جدول مندليف الموضح بالشكل ادناه مقبولا على نطاق واسع :

أ_ تنبأ بوجود العناصر الغير مكتشفة وخصائصها

ب_ صنف كل العناصر المعروفة الى اربع فئات

ج_ وضع قانون الثمانيات

د_ رتب العناصر حسب اعدادها الكتلية

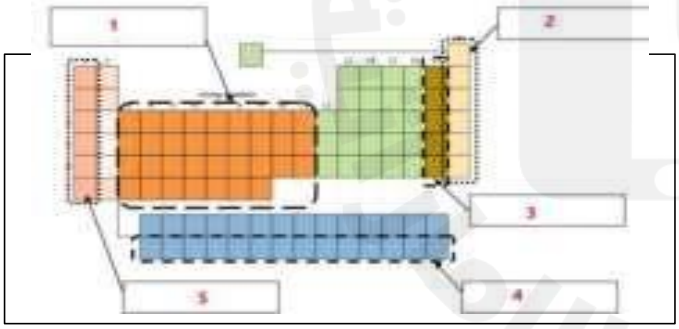
13 . تحتوي المربعات في الجدول الدوري على

أ.....أسم العنصروالحالة ب . العدد الذري والرمز ج.الكتلة الذرية المتوسطة د.جميع ما ذكر

14.تعرف الفلزات الداخلية بسلسلتي

أ. اللانثينيدات ب. ...الأكتنيدات ج. الهالوجينات د.أ+ب

يستكشف مواقع العناصر في الجدول الدوري بناءا على توزيعها الالكتروني والتنبؤ بخصائصها الكيميائية والفيزيائية



15_ ما هي العناصر التي تمثلها المنطقة المشار إليها بالرقم 4 في الشكل المجاور ؟

أ_ العناصر الانتقالية

ب_ العناصر الرئيسية

ج_ الأكتنيدات

د_ الفلزات القلوية

16 _ العناصر التي توجد في مجموعة واحدة من الجدول الدوري لها خواص كيميائية متشابهه لان لها :

أ.نفس عدد المستويات ب. نفس عدد الكترونات التكافؤ ج .اعداد ذرية ضعف الاخرى د . نفس مستويات الطاقة الرئيسية

يتنبا بالخصائص الدورية للعناصر (على سبيل المثال نصف القطر الذري ،طاقة التأين ،الألفة الالكترونية والسالبية الكهربية في الفترة والمجموعة والجدول الدوري

17_ أي من الايونات التالية له نصف القطر الايوني الاكبر ، (هذه الايونات لعناصر في المجموعة 2) ؟

Ca^{2+}	Sr^{2+}	Mg^{2+}	Ba^{2+}	Ions الأيون
20	38	12	56	العدد الذري Atomic number

أ- Ba^{+2} ب- Mg^{+2} ج- Sr^{+2} د- Ca^{+2}

18 _ ما الترتيب التصاعدي الصحيح حسب نصف القطر الذري بعناصر الدورة الرابعة المبينه في الجدول ادناه

Element symbol رمز العنصر	K	Ga	Ge	Ca
Atomic number العدد الذري	19	31	32	20

A. Ga (الأقل) ← Ge ← Ca ← K (الأكبر)

B. Ga (الأقل) ← Ge ← Ca ← K (الأكبر)

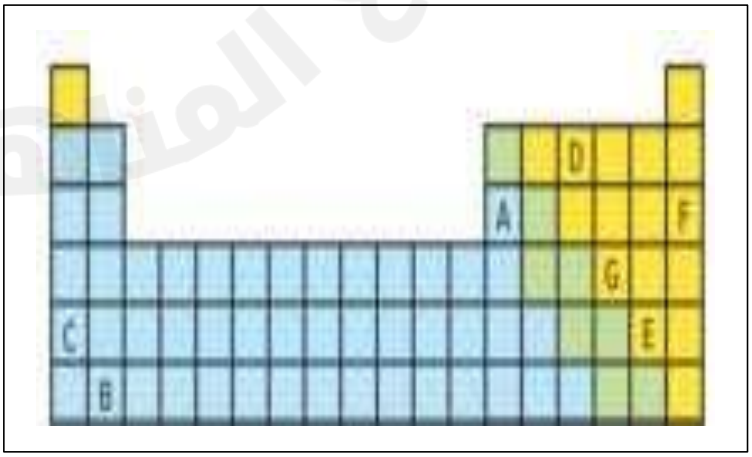
C. K (الأقل) ← Ca ← Ga ← Ge (الأكبر)

D. Ca (الأقل) ← Ga ← Ge ← K (الأكبر)

يوضح كيفية تكون الايونات الموجبه والسالبه

19_ ما الصيغة العامة للمركب أليوني الذي يتكون من العنصرين B و D في الجدول ؟

1. BD_3
2. B_3D_2
3. B_2D_3
4. B_2D



20 عنصر الخارصين (Zn) عدده الذري يساوي 30 وترتيبه الإلكتروني هو: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$. أي مما يأتي هو الترتيب الإلكتروني للغاز شبه النبيل لأيون هذا العنصر Zn^{2+}؟

A	B	C	D
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^8$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^9$

21 -الترتيب الإلكتروني للنيتروجين هو $1s^2 2s^2 2p^3$ ما عدد الإلكترونات الإضافية التي يحتاجها النيتروجين لتحقيق قاعدة الثمانية

1 ✍ 5 ✍ 3 ✍ 8 ✍

22 -ما الصيغة للمركب الأيوني الناتج عن هاتين الذرتين ؟ ←

X_2Y_5 ✍ X_3Y_2 ✍
X_5Y_2 ✍ X_2Y_3 ✍

يشرح بنية وخصائص المركبات الايونية بناءا على انواع روابطها وقوتها وتنظيمها

23 _ مركب ايوني يوصل محلولو التيار الكهربائي :

أ . البلورة ب . الالكتروليت ج_ سكر الجلوكور د _الفلزات

24 _ الترتيب الهندسي للجسميات ثلاثية الابعاد :

أ .الشبكة البلورية ب _ بحر من لاالكترونات ج_ وحدة الصيغة د_ الالكتروليت

25 _ الشحنة النهائية للمركب الايوني هي :

أ.صفر ب_ سالبة ج_ موجبة د_ حسب نوع الايونات

26 _ اي مما يلي ليست من صفات المركبات الايونية :

أ.لها درجة غليان مرتفعة ب .تمتاز بالمتانه والقوة ج. درجة انصهارها منخفضة د . لا توصل التيار وهي صلبة

كتابة الصيغ الكيميائية للمركبات الثنائية ومتعددة الذرات او استخدام برامج المحاكاه لاظهارها بما في ذلك تلك التي لها أكثر من رقم أكسدة وتسميتها باستخدام نظام التسمية الخاص بالاتحاد الدولي للكيمياء البحتة والتطبيقية

27_اسم المركب ذو الصيغة CCl_4.....

28_ اسم المركب ذو الصيغة N_2O_4..... .....

29 _ الصيغة الكيميائية لاكسيد الحديد (111) هي:

1 _Fe2O3

2_Fe3O2

3_ FE2O3

4_Fe(CO3)3

30 _الاسم الصحيح ل ClO4 -

أ_ بيركلورات ب_ كلورات ج_ الكلوريت د_ هيبوكلوريت

31 _ الاسم الصحيح للمركب التالي (NH4)2S

أ _ كبريتيد الامونيوم ب _ الامونيوم ج_ هيبوكبريتات الامونيوم د_ بيركبريتات الامونيوم

32 _ يسمى المركب الأيوني NH_4ClO_4 ؟

- كلورات النيتروجين
- بيركلورات الأمونيوم
- هيبو كلوريت النيتروجين
- بيركلورات الألمنيوم

يشرح بنية وخصائص الفلزات بناءا على انواع ترابطها وقوتها وتنظيمها

33 _ اي مما يلي ليست من صفات الفلزات :

أ-جيدة لتوصيل الكهرباء ب _ درجة غليانها مرتفعة ج_ غير موصلة للحرارة د_ لها بريق ولمعان

34 _ خليط من العناصر ذات الخواص الفلزية الفريدة :

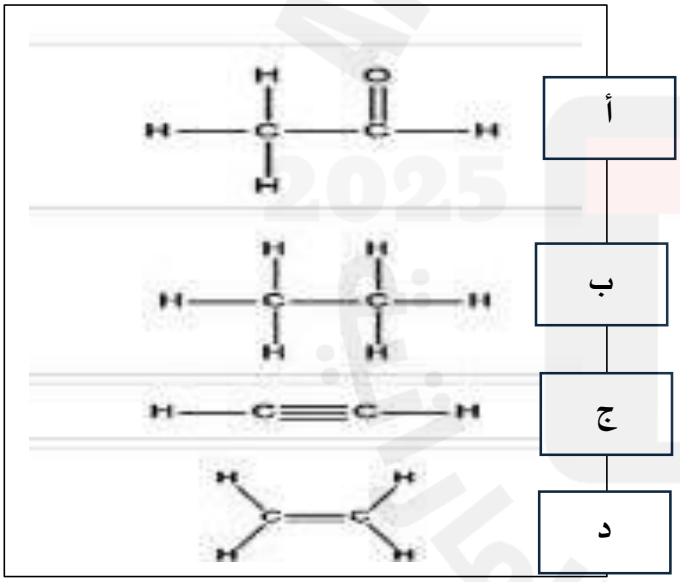
أ.السبيكة ب_ المركبات الايونية ج_ البلورات د_ الايون الاكسجيني

35 _ قوة تجاذب بين الايونات الموجبة للفلزات والالكترونات الحرة :

أ.الثنائية القطبية ب_ الرابطة التساهمية ج_الرابطة الايونية د_ الرابطة الفلزية

يعرف كل من الروابط سيجما وباي والاختلافات بينهما

36_ أي الصيغ الكيميائية تحوي رابطة سيجما ورابطتين باي بين ذرتي الكربون :



37 _ عدد الروابط التساهمية في جزيء الاكسجين :

أ.1 ب .2 ج_3 د_4

38 _ تتكون الرابطة سيجما عندما يحدث تداخل بين المستويات :

d مع d_4 d مع P_3 d مع S_2 P مع S_1

يوضح العلاقة بين قوة الرابطة التساهمية وطولها وطاقة تفككها

39_ اي الروابط التساهمية التالية اقوى في كل من الجزيئات التالية :

1_ F2

2_N2

3_O2

4_CL2

40_ كلما زاد طول الرابطة .....طاقة تفككها .

أ_نقصت ب_ زادت ج_ تضاعفة د_ لم تتغير

41 _ كم رابطه من نوع باي توجد في الرابطة الثلاثية :

أ.1 ب . 2 ج_3 د.4

يسمى مركب جزيئي ثنائي من صيغة الجزيئية

42_ الاسم العلمي للماء هو:

أ.كلوريدالصوديوم ب. اكسيد ثنائي الهيدروجين ج_اكسيد النيتروجين د.الهيدرازين

43_ الصيغة الجزيئية ل اول اكسيد ثنائي النيتروجين :

1_ N2O

2_NO2

3_ON2

4_O2N

44_الصيغة الجزيئية للهيدرازين هي :

1 _ N2H2

2_N2H4

3_N2H

4_NH2

يسمى المحاليل الحمضية

45_صيغة حمض الكلوروزهي :

1_ $HClO_2$

2_ $HClO_3$

3_ HNO_3

4_ HNO_2

46 _اسم المركب H_2SO_4

1_ حمض الكبريتوز

2_ حمض الكبريتيك

3_حمض الهيدروكلويك

4_ الهيدروكلوريك

47 _ اسم الحمض HI

1_ يوديد الهيدروجين

2_حمض الهيدرويوديك

3_ حمض يوديد الهيدروجين

4_حمض الهيدرويوديد

يمثل للجزيئات التي تعبر بمثابة استثناءات لقاعدة الثمانية وتفسير هذة الاستثناءات

48 _ مركب الذرة المركزية فيه لا تخضع لقاعدة الثمانية هو:

1 _ H_2O 2_ NH_3 3_ H_2O 4_ SF_6

49_ مركب الذرة المركزية فيه لا تخضع لقاعدة الثمانية هو

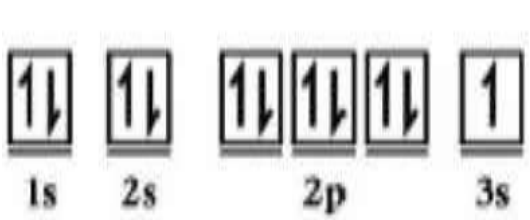
1_ H_2O 2_ NH_3 3_ BH_3 4_ CH_4

50 _ في جزيء PCl_5 تكون ذرة الفسفور محاطة ب ..... الكترون .

أ.4 ب.6 ج_8 د_ 10

يرسم بنى لويس لعدد من الجزيئات والايونات

51_



ما الأيون المرجح أن تكونه الذرة بالمخطط المقابل ؟

Na^+ Na^-

Ne Mg^{2+}

52_عند رسم بنى لويس للمركب التساهمي BH_3 ، كم عدد أزواج الألكترونات المتوفرة للرابطة ؟

أ_1 ب_2 ج_3 د_4

53 _ عند رسم بنية لويس يجب احاطة كل ذرة لافلزية ، عدا الهيدروجين ب .....؟

أ. الكترونان ب. 4 الكترونات ج. 8 الكترونات د. 10 الكترونات

54_ مجموع الكترونات التكافؤ في بنية لويس الخاصة بأيون الامونيوم ؟

أ.2 ب. 4 ج. 8 د.9

55 _ ما عدد الالكترونات الاضافية في بنية لويس الخاصة بأيون الفوسفات $PO4^-$

أ.0 ب_2 ج_3 د_4

يستخدم نموذج VESPER لتوقع شكل وزوايا الربط وافلاك التهجين في جزيء

56 _ شكل جزيء كلوريد الالمنيوم $AlCl_3$ هو :

أ_خطي ب _ مثلث مسطح ج_ منحني د_ رباعي الاوجة

57_زاوية الترابط في جزيء SF_6 هي :

أ.90 درجه ب _104.5 درجه ج_ 107.3 درجة د_120 درجه

58_تهجين ذرة النيتروجين في NH_3 هو :

1_SP 2.SP2 3.SP3 4.SP4

59_ اي الجزيئات التالية له تهجين من نوع SP2

1_$BeCl_2$ 2.BH_3 3.H_2O 4.PCl_5

يحدد اوجة الاختلاف بين الروابط التساهمية القطبية وغير القطبية والجزيئات القطبية وغير القطبية واوجة الشبة بينها

60 _عنصر..... له اعلى قيمة في الكهروسالبية .

أ.الفرانسيوم ب_الفلور ج_الكلور د_ النيتروجين

61_ في الالماس ترتبط كل ذرة كربون ب .....ذرات كربون أخرى :

أ.3 ب. 4 ج.5 د.6

62_جميع الجزيئات التالية تحتوي على رابطة تساهمية غيرقطبية ما عدا :

1_H_2 2_O_2 3_F_2 4_H_2O

63_ اي المركبات التالية قطبي :

1_ CH_4 2_ CO_2 3_ H_2O 4_ CO

Almanahj.com/ae
2025 2024
موقع المناهج الإماراتية

Almanahj.com/ae
2025 2024
موقع المناهج الإماراتية