

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج المصرية



جدول امتحان شهادة إتمام الدراسة الثانوية العامة بجمهورية مصر العربية

موقع المناهج ← المناهج المصرية ← مرحلة ثانوية ← الامتحانات ← الفصل الثاني ← الامتحان النهائي ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 00:15:45 2025-03-12

ملفات اكتب للمعلم اكتب 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

المزيد من مادة
الامتحانات:

التواصل الاجتماعي بحسب مرحلة ثانوية

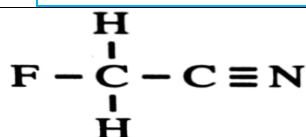


صفحة المناهج
المصرية على
فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب مرحلة ثانوية والمادة الامتحانات في الفصل الثاني

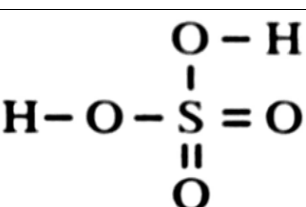
جدول امتحان شهادة إتمام الدراسة الثانوية العامة بجمهورية مصر العربية

1



1- اي مما يأتي يعبر عن عدد كل من الالكترونات الارتباط و الالكترونات الحرة في جزئ المركب المقابل ؟

12 الكترون ارتباط , 6 الالكترونات حرة	14 الكترون ارتباط , 8 الالكترونات حرة	14 الكترون ارتباط , 6 الالكترونات حرة	12 الكترون ارتباط , 8 الالكترونات حرة
---	---	---	---



2- ما عدد الالكترونات الارتباط بين ذرة الكبريت و ذرات الاكسجين في جزئ حمض الكبريتيك الموضح بالشكل المقابل ؟

16	12	8	6
----	----	---	---

3- جزئ العنصر الذي توزيعه الالكتروني: $1s^2, 2s^2, 2p^6$ يتكون من

ذرة واحدة	ذرتين	ثلاث ذرات	اربع ذرات
-----------	-------	-----------	-----------

4- الشكل المقابل يعبر عن نموذج لويس لذرة العنصر

^{53}D	^{38}C	^{34}B	^{15}A
-----------------	-----------------	-----------------	-----------------

5- ما عدد الالكترونات المفردة في نموذج لويس النقطة لايون N^{3-} ؟

$3e^-$	$2e^-$	$1e^-$	ZERO
--------	--------	--------	------

6- اي الجزيئات الاتية يتضمن ثلاثة ازواج ارتباط ؟

O_2	NF_3	H_2O	HBr
--------------	---------------	----------------------	--------------

7- ما عدد الالكترونات المشتركة في تكوين الروابط التساهمية في جزئ الميثان CH_4 ؟

$2e^-$	$4e^-$	$8e^-$	$10e^-$
--------	--------	--------	---------

8- ما عدد ازواج الالكترونات الحرة على الزرنيخ ^{33}As في مركب الارزين AsH_3 ؟


3	2	1	ZERO
---	---	---	------

9- كل المركبات الاتية تتضمن ازواج ارتباط , عدا

NCl_3	HF	NaCl	HCl
----------------	-------------	---------------	--------------

10- يكون عنصر الكالسيوم ^{20}Ca رابطة ايونية مع عنصر

${}^4\text{Be}$	${}^{19}\text{K}$	${}^{12}\text{Mg}$	${}^{34}\text{Se}$
11- من المركبات الايونية			
HCl	CH ₄	KNO ₃	CH ₃ Cl
12- اى مصاهير المركبات التالية يتميز بقدرته على توصيل التيار الكهربى ؟			
SiO ₂ (s)	C ₆ H ₁₂ O ₆ (s)	AlCl ₃ (s)	KCl(s)
13- اى مما يأتى يتميز بقدرته على توصيل التيار الكهربى ؟			
CCl ₄ (l)	AlCl ₃ (l)	KCl(s)	NaCl(s)
14- اى هاليدات الصوديوم الاتية تكون درجة انصهاره هي الاعلى ؟			
NaI	NaBr	NaCl	NaF
15- اى الجزيئات التالية تقضى فيها الكترونات الرابطة وقتا متساويا في حيازة كل من الذرتين المرتبطتين ؟			
HBr	HI	MgO	O ₂
16- اى المواد التالية تمثل مركب تساهمى ؟			
CO	KCl	CaS	H ₂
17- اى عناصر المجموعة (2A) التالية يكون مركبات تغلب عليها خواص المركبات التساهمية ؟			
${}^{38}\text{Sr}$	${}^{20}\text{Ca}$	${}^{12}\text{Mg}$	${}^4\text{Be}$
18- اى المركبات الاتية يحتوى على نوعين من الروابط الكيميائية ؟			
NH ₃	NaCN	NaCl	PCl ₃
19- علل لما يأتى : درجة انصهار ملح الطعام اكبر مما لملاح كلوريد الماغنسيوم؟			
20- اكتب التوزيع الالكترونى للعنصرين ${}^{20}\text{Ca}$, ${}^{17}\text{Cl}$ ثم استنتج نوع الرابطة التى تنشأ بينهما و كذلك صيغة المركب الناتج من اتحادهما			
21- اى زوج من ازواج مركبات الفلور الاتية لا تنطبق عليه نظرية الثمانيات ؟			

OF ₂ , NF ₃	SF ₆ , PF ₅	OF ₂ , PF ₅	SF ₆ , NF ₃
22- ما نوع التهجين في ذرة الكربون في جزيء HCN ؟			
dsp ²	sp	sp ²	sp ³
23- في المركب المقابل ما نوع التهجين الحادث في ذرتي الكربون (2) و (3) على الترتيب؟			
$\overset{1}{\text{CH}_2}=\overset{2}{\text{CH}}-\overset{3}{\text{CH}_2}-\overset{4}{\text{C}}\equiv\overset{5}{\text{CH}}$			
sp ³ , sp ²	sp ³ , sp	sp ³ , sp ³	sp , sp ²
24- ما عدد أزواج الإلكترونات الحرة على الذرة المركزية في جزيء PCl₅ ؟			
5	4	3	ZERO
25- يمكن تطبيق نظرية كوسل و لويس على جزيء			
BCl ₃	BF ₃	PCl ₅	PCl ₃
26- كل المركبات الآتية تخضع لنظرية الثمانية عدا.....			
SbF ₃	IF ₃	BF ₃	NF ₃
27- تركيب الجزيئات التالية يتعارض مع قاعدة الثمانية عدا			
AlCl ₃	BCl ₃	SF ₆	CCl ₄
28- من الصيغة البنائية المقابلة : ما احتمالات كل من العناصر X , Y, Z ؟			
			
Z	Y	X	الاختيارات
⁸ O	¹⁵ P	⁵ B	أ
¹⁷ Cl	¹⁵ P	⁷ N	ب
¹⁷ Cl	¹⁶ S	⁷ N	ج
¹ H	¹⁴ Si	¹⁵ P	د
29- طبقا لنظرية رابطة التكافؤ اى اوربيتالات المستويات الفرعية الآتية يحدث بينها تداخل لتكوين جزيء البروم Br₂ ؟			
4p	4s	3p	3s

30- ما عدد الالكترونات المفردة في ذرة الكربون المثارة ؟

4

3

2

1

31- يمكن حدوث تهجين بين اوربيتالات المستويات الفرعية

3p , 4d

3d , 5s

2p , 2s

1p , 1s

32- ما عدد الاوربيتالات المهجنة الداخلة في تكوين الاوربيتالات الجزيئية في الجزئ الواحد من الايثيلين $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ ؟

6

5

3

2

33- من خصائص الاوربيتالات المهجنة sp

خطية الاتجاه و عددها اثنان

خطية الاتجاه و عددها ثلاثة

عددها اثنان فقط

عددها ثلاثه فقط

34- تنشأ الرابطة سيجما σ بين ذرتي الكربون في جزئ C_2H_2 من التداخل بالراس بين الاوربيتالين

sp^3 مع sp^3

sp^2 مع sp^2

sp مع sp

s مع sp

35- ما عدد الروابط σ و الروابط π في جزئ الاسيتيلين ؟

2π , 3σ

0π , 5σ

3π , 4σ

4π , 3σ

36- ما نوع تهجين ذرة النيتروجين في جزئ النشادر NH_3 ؟

sp^3

sp^3

sp^3

sp^3

37- اى الجزيئات الاتية تثار احدى ذراتها قبل حدوث عملية التهجين فيها؟

CHCl_3

H_2

NH_3

N_2

38- ما عدد كل من الروابط سيجما و باى في الجزئ الواحد من المركب : HCCCCCH_3 ؟

4π , 8σ

6π , 4σ

4π , 7σ

8π , 6σ

39- علل لا تنطبق نظرية الثمانيات علي جزئ ثالث فلوريد البورن؟

40- لماذا يتميز الاستيلين بانه اكثر نشاطا كيميائيا من الايثيلين ؟