

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



أسئلة اختبار تجريبي وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-12-05 18:46:54

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر المتقدم



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

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

حل تجميعية أسئلة وفق الهيكل الوزاري منهج انسابير

1

تجميعية أسئلة مراجعة وفق الهيكل الوزاري

2

تجميعية أسئلة وفق الهيكل الوزاري بعد التعديل

3

حل أسئلة الامتحان النهائي القسم الالكتروني للعام 2021-2022

4

مراجعة عامة وفق الهيكل الوزاري مع بعض الحلول

5



وزارة التربية والتعليم
MINISTRY OF EDUCATION

الفصل الدراسي الأول

2025

2025-2024

امتحان تجريبي في مادة

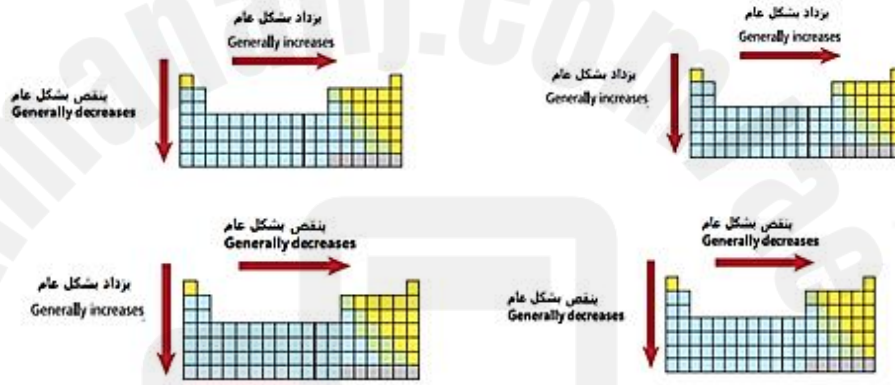
الكيمياء

برنامج الشراكة المدرسية بين

مدرسة أم عمارة للتعليم الثانوي
مدرسة المعرفة (2) الحلقة الثانية والثالثة بنات

السؤال الأول : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي بوضع خط تحتها

- 1- مجموعة غير نشطة كيميائياً من مجموعات الجدول الدوري وتستخدم في أشعة الليزر
- أ- مجموعة الهالوجينات ب- الغازات النبيلة
ب- الفلزات القلوية د- اللانثيدات
- 2- أي المخططات التالية تعرض تدرج السالبية الكهربائية بشكل صحيح



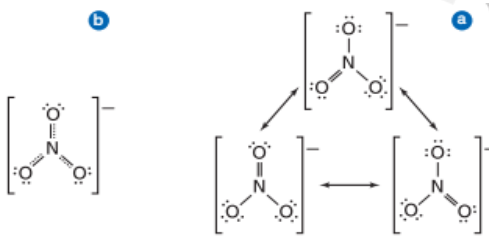
- 3- ما الصيغة الصحيحة لحمض الكبريتوز
- أ- $H_2S_2O_3$ ب- H_2SO_3 ج- H_2SO_4 د- H_2S

- 4- ما الذي يفسر زيادة طاقة التأين الأولى عند الانتقال من اليسار إلى اليمين خلال الدورة

- أ- زيادة الشحنة النووية الموجبة ج- زيادة مستويات الطاقة
ب- زيادة المسافة بين الإلكترونات الخارجية والنواة د- زيادة عدد إلكترونات التكافؤ

- 5- تظهر ظاهرة الرنين في أيون النترات بسبب

- أ- الاختلاف في مواقع الذرات
ب- الاختلاف في مواقع أزواج الإلكترونات
ت- عدد الإلكترونات المشاركة في الارتباط
ث- اختلاف السالبية الكهربائية

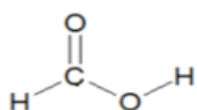




6- الصيغة الجزيئية لمركب خامس أكسيد ثنائي الفوسفور هي

أ- P_2O_5 ب- P_5O_2 ج- $(PO_2)_5$ د- F_2O_5

7- كم عدد روابط سيجما (σ) وروابط باي (π) في هذا المركب



أ- $\sigma 3$ و $\pi 1$ ج- $\sigma 3$ و $\pi 2$

ب- $\sigma 4$ و $\pi 2$ د- $\sigma 4$ و $\pi 1$

8- يطلق على عناصر المجمع (d) في الجدول الدوري بـ

أ- الفلزات القلوية ب- الفلزات القلوية الأرضية

ج- الفلزات الانتقالية د- الفلزات الانتقالية الداخلية

9- كم عدد الروابط التساهمية الأحادية التي يكونها النيتروجين (N) ذو الترتيب الإلكتروني

$1s^2 2s^2 2p^3$ عندما يرتبط بالهيدروجين (H)

أ- 1 ب- 2 ج- 3 د- 8

10- ما الاسم العلمي للصيغة الكيميائية (NH_4Br)

أ- برومات الأمونيا ج- بروميد الأمونيوم

ب- بروميت الأمونيوم د- بروميد الأمونيا

11- ما الصيغة الكيميائية الصحيحة للمركب الأيوني الذي يتكون من أيونات الحديد (II)

وأيونات الهيدروكسيد

أ- $Fe(OH)_2$ ج- $FeOH$

ب- Fe_2OH د- FeO_2

12- أي مما يلي صحيح فيما يتعلق بالخصائص الفيزيائية للمركب الأيوني

1	تكون الأيونات مقيدة في أماكنها بفعل قوى التجاذب ولا يوصل الكهرباء عندما يكون المركب في الحالة الصلبة
---	--



عندما يكون المركب في الحالة السائلة أم المحلول تكون الأيونات ثابتة في أماكنها بفعل قوى التجاذب ولايوصل الكهرباء	2
عندما يكون المركب في الحالة السائلة أم المحلول تكون الأيونات حرة الحركة وتوصل الكهرباء	3

أ- 1 و 2 ب- 1 و 3 ج- 3 فقط د- 1 فقط

13- ما الصيغة الكيميائية الصحيحة لمركب **كلوريد الماغنسيوم**

أ- Mg_2Cl ب- $MgCl$ ج- $MgCl_2$ د- $MgClO_2$

14- عنصر توزيعه الالكتروني $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ يقع في

أ- المجموعة 5 والدورة 3 المجمع p
ب- المجموعة 17 والدورة 3 المجمع p
ج- المجموعة 15 والدورة 3 المجمع p
د- المجموعة 3 والدورة 7 المجمع p

15- ما الترتيب الصحيح للعناصر التالية تبعا لنصف القطر الذري

رمز العنصر	Sr	Mg	Be	Ca
العدد الذري	38	12	4	20

أ- الأقل هو Sr ← Ca ← Mg ← Be الأعلى
ب- الأقل هو Ca ← Sr ← Mg ← Be الأعلى
ج- الأقل هو Mg ← Ca ← Be ← Sr الأعلى
د- الأقل هو Be ← Mg ← Ca ← Sr الأعلى

16- تنتمي المجموعة الأولى والثانية في الجدول الدوري إلى المجمع

أ- s ب- p ج- d د- f

17- الترتيب الالكتروني لذرة الخارصين

ما ترتيب الغاز شبه النبيل لأيون الخارصين؟

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^8$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^9$



ج-

ب-

د-

18- إذا كان الترميز النقطي للعنصر X هو $\text{:}\ddot{\text{X}}\text{:}$ فإن الترتيب الإلكتروني الصحيح له

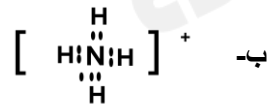
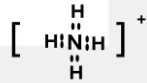
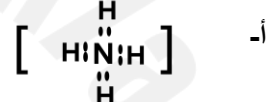
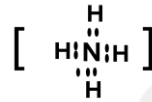
ج- $1s^2 2s^2 2p^6$

أ- $1s^2 2s^2 2p^4$

د- $1s^2 2s^2 2p^2$

ب- $1s^2 2s^2 2p^3$

19- أي الأشكال التالية تدل على بنية لويس الصحيحة لأيون الأمونيوم
علما بأن عدد الكترونات التكافؤ للنيتروجين (N) = 5 والهيدروجين (H) = 1



20- أي مما يلي صحيح فيما يتعلق بالأيون السالب

أ- تكتسب الذرة المتعادلة الكترون أو أكثر ويتطلب ذلك اكتساب طاقة

ب- تكتسب الذرة المتعادلة الكترون أو أكثر ويتطلب ذلك فقدان طاقة

ت- تفقد الذرة المتعادلة الكترون أو أكثر ويتطلب ذلك اكتساب طاقة

ث- تفقد الذرة المتعادلة الكترون أو أكثر ويتطلب ذلك فقدان طاقة

