تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج البحرينية

امتحان نهايةالدور الثالث

موقع المناهج ⇦ المناهج البحرينية ⇦ الصف الثاني الثانوي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ الامتحان النهائي ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-01-04 21:27:01

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

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني الثانوي

صفحة المناهج البحرينية على فيسبوك					

المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	نموذج امتحان نهاية الدور الثالث
2	أسئلة امتحان نهاية الدور الثاني مقرر كيم 211
3	نموذج الإجابة لامتحان الدور الثاني
4	نموذج الإجابة لامتحانات نهاية الفصل الأول
5	نماذج أسئلة امتحانات نهاية الفصل الأول

لاحظ أن أسئلة الامتحان في 5 صفحات

مملكة البحرين

وزارة التربية والتعليم

قسم الامتحانات الداخلية

امتحان الدور الثالث للتعليم الثانوي للعام الدراسي 2023 / 2024 م

اسم المقرر: الكيمياء 2 **المسار: توحيد المسارات**

رمز المقرر: كيم 211 **الزمن: ساعتان**

الدرجة الكلية:80

أجب عن جميع الأسئلة الآتية

السؤال الأوّل: (12 درجة)

يتكوّن هذا السؤال من ست (6) فقرات، كل فقرة متبوعة بأربع إجابات محتملة، واحدة منها فقط صحيحة، حدّد هذه الإجابة بوضع دائرة حول الرمز الممثل لها:

1. **ما شحنة الأيون الأكثر استقرارًا للعنصر الذي عدده الذري يساوي 19؟**

أ. (-1) ب. (+1) ج. (+3) د. (-3)

2. **ما نوع الرابطة B-F في المركب BF_3؟ علما بأنّ قيم الكهروسالبية (B = 2.0 و F = 4.0)**

أ. أيونية ب. تساهمية نقية ج. تساهمية قطبية د. تساهمية غير قطبية

3. **إذا كانت الكتلة المولية للكربون تساوي 12g\mol والكتلة المولية للهيدروجين تساوي 1g\molوالكتلة المولية للنيتروجين تساوي 14g\mol، فإنّ الكتلة المولية لمركب البروبيل أمين C_3H_9N تساوي:**

أ. 27g\mol ب. 45g\mol ج. 59g\mol د. 63g\mol

4. **أي الدقائق التالية تحتاج إلى طاقة تأين أعلى لنزع إلكترونات تكافؤ منه؟**

أ. $_{20}Ca^{2+}$ ب. $_{19}K^{+}$ ج. $_{18}Ar$ د. $_{12}Mg^{2+}$

5. **ما عدد مولات الأكسجين O الموجودة في 6.25mol من Fe_2O_3؟**

أ. 6.25mol ب. 12.5mol ج. 18.75mol د. 2.083mol

6. **ما اسم المبدأ الذي نصّهُ: "من المستحيل معرفة سرعة الجسيم ومكانه في الوقت نفسه وبدقة"؟**

أ. شرودينجر ب. هايزنبرج ج. بور د. رادرفورد

السؤال الثاني: (17 درجة)

أ- أكمل الجدول التالي:

المفهوم / المصطلح	التعريف
.....	الإلكترونات في أفلاك مستوى الطاقة الأخير في الذرة، والتي تحدد الخواص الكيميائية لهذه الذرة.
.....	قوة التجاذب بين الأيونات الموجبة في الفلز والإلكترونات الحرة الحركة.
.....	المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربي.
.....	حالة تحدث عندما يكون هناك احتمال لرسم أكثر من تركيب لويس لشكل الجزيء أو الأيون.

ب- فسّر كل ممّا يلي تفسيرا علمياً:

1. **درجة انصهار المركبات التساهمية أقل من المركبات الأيونية.**

2. **لا يمكن ملاحظة الأطوال الموجية للأجسام المتحركة مثل السيارات.**

3. **لا يتحد عنصر البوتاسيوم وعنصر الأرجون لتكوين مركب.**

Almanahj.com

لاحظ أن أسئلة الامتحان في 5 صفحات

السؤال الثالث: (23 درجة)

أ. الصيغة الكيميائية لسيلينيد ثنائي الهيدروجين هي H_2Se، فإذا علمت أن العدد الذري للسيلينيوم يساوي 34 والعدد الذري للهيدروجين يساوي 1، أجب عن الأسئلة التالية:

1. حدّد الذرة المركزية: .....

2. احسب العدد الكلي لإلكترونات التكافؤ: .....

3. احسب العدد الكلي لأزواج الترابط: .....

4. ارسم شكل لويس للجزيء:

مكان الرسم:

5. ما اسم شكل الجزيء؟ وما مقدار زاوية الربط؟

اسم الشكل: .....

مقدار الزاوية: .....

6. ما نوع التهجين؟ .....

7. لماذا يعتبر هذا الجزيء قطبيًا؟

.....

.....

ب. وضح بالرسم تكوين الرابطة بين الليثيوم $_3Li$ والفلور $_9F$ باستخدام التمثيل النقطي (تمثيل لويس) مع توضيح عمليّة انتقال الإلكترونات ونوع الرابطة:

مكان الرسم:

نوع الرابطة : .....

Almanahj.com/bh 2025 2024 موقع المناهج البحرين

لاحظ أن أسئلة الامتحان في 5 صفحات

السؤال الرابع: (18 درجة)

أ. أعطيت النسبة المئوية بالكتلة لمركب يتكوّن من 29.09% صوديوم (Na) ، 40.55% كبريت (S) و 30.36% أكسجين (O). الكتل الذرية للعناصر بوحدة g/mol : O: 16 - Na:22.99 - S:32.06
اتبع الخطوات التالية والتي تعلمتها لتحدّد الصيغة الأوّلية للمركب.

1. حساب عدد المولات:

عدد مولات الصوديوم =

عدد مولات الكبريت =

عدد مولات الأكسجين =

2. حساب أصغر نسبة عدد المولات (القسمة على أصغر عدد مولات):

= Na

= S

= O

3. التحويل لأصغر معاملات صحيحة:

4. الصيغة الأوّلية:

ب. عندما تتحلل نترات الأمونيوم NH_4NO_3 ينتج غاز أكسيد ثنائي النيتروجين والماء،وفقا للمعادلة الموزونة التالية:

$$NH_4NO_{3(s)} \rightarrow N_2O_{(g)} + 2H_2O_{(g)}$$

، حدّد كتلة H_2O الناتجة عن تحلل 25.0g من نترات الأمونيوم الصلبة. علما بأن الكتلة المولية لنترات الأمونيوم والماء على الترتيب تساوي 80.04 g/mol و 18.02g/mol

Almanahj.com/bh

السؤال الخامس: (10 درجات)

لديك رموز العناصر الافتراضية مع أعدادها الذرية، أجب عن الأسئلة التي تليها:

$$_{19}F\ ,_{17}E\ ,_{15}D\ ,_{13}C\ ,_{12}B\ ,_{11}A$$

1. رتّب جميع العناصر السابقة حسب تزايد طاقة تأينها الأولى:

.....

2. رتّب جميع العناصر السابقة حسب تزايد نصف قطرها:

.....

3. أيّ العناصر السابقة أعلى كهروسالبية؟

.....

4. ما رمز العنصر الذي يقع في المجموعة الخامسة عشر والدورة الثالثة؟

.....

5. اكتب التوزيع الإلكتروني للعنصر B بطريقة الترميز للغاز النبيل، علما بأن العدد الذري للنيون Ne يساوي10:

.....

– انتهت الأسئلة –

مع تمنياتنا لكم بالنجاح والتوفيق

Amanabi.com