تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

تدريبات محاكية للاختبار المركزي لفصل البناء الذري والروابط الكيميائية

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 12-02-2025 22:15:38

المزيد من مادة علوم:	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 الثالث المتوسط

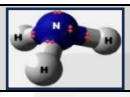
صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث المتوسط والمادة علوم في الفصل الثاني

1	تدريبات محاكية للاختبار المركزي لفصل الجدول الدوري
2	تدريبات محاكية للاختبار المركزي لفصل تركيب الذرة
3	نموذج الإجابة على اختبار تقييم فصل التفاعلات الكيميائية
4	اختبار فصل التفاعلات الكيميائية
5	حل الفصل الرابع الجدول الدوري والمواد الممثلة

تدريبات محاكية للاختبار المركزي لمادة العلوم الفصل السابع (البناء الذري والروابط الكيميائية) الصف ثالث متوسط

السؤال الأول :- أ) اختاري الإجابة الصحيحة :-

س١: عندما تكتسب الذرة أو تفقد إلكتروناً واحد أو أكثر تصبح:							
أ	أيوناً	ب	جزيئاً	ج	مركباً	د	رابطة
س٢: الصيغ الكيميائية للجزيئات تزودنا بمعلومات عن :							
أ	التوزيع الإلكتروني .	ب	نوع الذرات و عددها .	ج	الجدول الدوري .	د	التمثيل النقطي للإلكترونات.
س٣: ما رقم المجموعة التي لعناصرها مستويات طاقة خارجية مستقرة :							
أ	١	ب	١٢	ج	١٦	د	١٨
س٤: أي مما يأتي يعد جزيئاً تساهمياً :							
أ	Na	ب	Ne	ج	Al	د	Cl_2
س٥: ما نوع الرابطة التي تربط بين ذرات جزيء غاز النيتروجين (N_2) ؟							
أ	أيونية .	ب	أحادية .	ج	ثنائية .	د	ثلاثية .
س٦: الهليوم له ..... في مستوى طاقته الخارجي :							
أ	إلكترونان .	ب	أربعة الكترونات .	ج	ست الكترونات .	د	خمس الكترونات .
س٧: رابطة تنشأ نتيجة التجاذب بين إلكترونات المستوى الخارجي للنواة وبين الذرات الأخرى :							
أ	الرابطة الفلزية .	ب	الرابطة التساهمية .	ج	الرابطة الايونية .	د	الرابطة الجزيئية .
س٨: رابطة تنشأ بين ذرات اللافلزات من خلال التشارك بالإلكترونات :							
أ	الرابطة الفلزية .	ب	الرابطة التساهمية .	ج	الرابطة الايونية .	د	الرابطة الجزيئية .
س٩: روابط يتم فيها مشاركة الالكترونات بشكل غير متساوي .... :							
أ	الرابطة الفلزية .	ب	الرابطة غير القطبية .	ج	الرابطة الايونية .	د	الرابطة القطبية .
س١٠: مادة نقية تحوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية :							
أ	عنصر .	ب	مركب .	ج	فلز .	د	ايون .
س١١: ما الوحدة الأساسية لتكوين المركبات التساهمية ؟							
أ	ايونات .	ب	أملاح .	ج	جزيئات .	د	أحماض .
س١٢: ما المركب الصحيح الذي يصف كيفية ارتباط الذرات في الشكل المقابل 							
أ	N_3H_3	ب	N_3H	ج	NH	د	NH_3

ب) ضعي علامة (✓) أمام العبارات الصحيحة و علامة (✗) أمام العبارات الخاطئة :

العبارة	الإجابة
١- الذرة التي تفقد أو تكتسب إلكترون تسمى أيون .	( )
٢- لكل عنصر تركيب ذري مميز له .	( )
٣- كلما ابتعد المستوى عن النواة اتسع لعدد اقل من الالكترونات .	( )
٤- يتضمن الجدول الدوري معلومات حول العناصر .	( )

السؤال الثاني :- أ) أكتبي المصطلح العلمي :-

١) عناصر المجموعة ١٨ في الجدول الدوري . .....

٢) ذرة فقدت الكترون أو اكتسبت الكترون أو أكثر . .....

٣) هي المناطق المختلفة التي توجد فيها الإلكترونات . .....

٤) مادة نقية تحتوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية . .....

٥) هي القوى التي تربط ذرتين إحداهما مع الأخرى . .....

٦) هي نوع من الروابط الكيميائية تكون بين أيونين مختلفين في الشحنة . .....

ب) اجيبي على الأسئلة التالية :-

١- ما الفرق بين كل مما يلي :

الجزيء	المركب
الرابطة الأيونية	الرابطة التساهمية
الرابطة التساهمية القطبية	الرابطة التساهمية الغير قطبية

٢- ما أكبر عدد من الإلكترونات في الذرة يمكن أن تستوعبه مجالات الطاقة التالية :

- ❁ الأول : .....
- ❁ الثاني : .....
- ❁ الثالث : .....
- ❁ الرابع : .....

٣- عدد الإلكترونات في مستويات الطاقة الخارجة لعناصر المجموعات التالية :

- ❁ الفلزات القلوية : .....
- ❁ الفلزات القلوية الأرضية : .....
- ❁ الهالوجينات : .....
- ❁ الغازات النبيلة : .....

٤- حددي عدد إلكترونات مستوى الطاقة الخارجي للنيتروجين ؟ **علماً بأن العدد الذري N = V**

.....

٥- حددي عدد إلكترونات مستوى الطاقة الخارجي للأكسجين؟ **علماً بأن العدد الذري O = 8**

.....

٦- حددي عدد إلكترونات مستوى الطاقة الخارجي للماغنيسيوم ؟ **علماً بأن العدد الذري Mg= 12**

.....

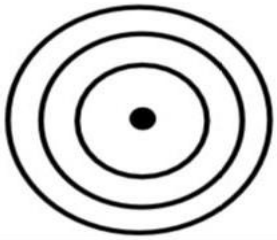
٧- عللي ما يلي :- ✍ تعد بعض الغازات نبيلة.

.....

✍ الفلزات جيدة التوصيل للكهرباء .

.....

-٨

١- وزعي عنصر الصوديوم توزيع إلكتروني . عدده الذري ١١	٢- حددي رقم المجموعة و رقم الدورة	٣- مثلي عنصر الصوديوم تمثيل نقطي	٤- عددي بعض خصائص المجموعة التي أمامك (اثنان فقط)
	المجموعة : ..... الدورة :		١- ٢-

هذه الأسئلة لا تغني عن الكتاب

معلمة المادة / جوهرة المقاطي

almanahj.com/sa
2025 2024
موقع المناهج السعودية