

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج المصرية



ورقة عمل التفاعل الكيميائي

موقع المناهج ← المناهج المصرية ← الصف الثاني الثانوي ← علوم ← الفصل الثاني ← أوراق عمل ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 09:30:13 2025-02-17

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
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني الثانوي



صفحة المناهج
المصرية على
فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني الثانوي والمادة علوم في الفصل الثاني

تجميعية أسئلة امتحانات عامة متبوعة بالإجابات

1

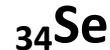
تجميعية أسئلة امتحانات عامة الإخراج والإحساس

2

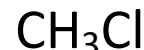
الاسم :

<p>1- اي مما يأتي يعبر عن عدد كل من الكترونات الارتباط و الالكترونات الحرة في جزئ المركب المقابل ؟</p>			
$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{F} - \text{C} - \text{C} \equiv \text{N} \\ \\ \text{H} \end{array}$	<p>12 الكترون ارتباط , 8 الكترونات حرة</p>	<p>14 الكترون ارتباط , 6 الكترونات حرة</p>	<p>14 الكترون ارتباط , 8 الكترونات حرة</p>
<p>2- ما عدد الكترونات الارتباط بين ذرة الكبريت و ذرات الاكسجين في جزئ حمض الكبريتيك الموضح بالشكل المقابل ؟</p>			
$\begin{array}{c} \text{O} - \text{H} \\ \\ \text{H} - \text{O} - \text{S} = \text{O} \\ \\ \text{O} \end{array}$	16	12	8
<p>3- جزئ العنصر الذي توزيعه الالكتروني: $2P^6, 2S^2, 1S^2$ يتكون من</p>			
ذرة واحدة	ذرتين	ثلاث ذرات	اربع ذرات
<p>4- الشكل المقابل يعبر عن نموذج لويس لذرة العنصر</p>			
$\cdot \cdot \cdot \cdot$	$\cdot \cdot \cdot \cdot$	$\cdot \cdot \cdot \cdot$	$\cdot \cdot \cdot \cdot$
15A	34B	38C	53D
<p>5- ما عدد الالكترونات المفردة في نموذج لويس النقطة لايون N^{3-} ؟</p>			
ZERO	$1e^-$	$2e^-$	$3e^-$
<p>6- اي الجزيئات الاتية يتضمن ثلاثة ازواج ارتباط ؟</p>			
HBr	H ₂ O	NF ₃	O ₂
<p>7- ما عدد الالكترونات المشتركة في تكوين الروابط التساهمية في جزئ الميثان CH₄ ؟</p>			
$10e^-$	$8e^-$	$4e^-$	$2e^-$
<p>8- ما عدد ازواج الالكترونات الحرة على الزرنيخ ^{33}As في مركب الارزين AsH_3 ؟</p>			
ZERO	1	2	3
<p>9- كل المركبات الاتية تتضمن ازواج ارتباط , عدا</p>			
HCl	NaCl	HF	NCl ₃

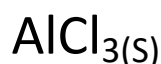
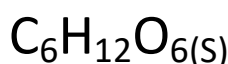
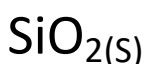
10- يكون عنصر الكالسيوم ^{20}Ca رابطة ايونية مع عنصر



11- من المركبات الايونية



12- اى مصاهير المركبات التالية يتميز بقدرته على توصيل التيار الكهربى ؟



13- اى مما يأتى يتميز بقدرته على توصيل التيار الكهربى ؟



14- اى هاليدات الصوديوم الاتية تكون درجة انصهاره هي الاعلى ؟



15- اى الجزيئات التالية تقضى فيها الكترونات الرابطة وقتا متساويا في حيازة كل من الذرتين المرتبطتين ؟



16- اى المواد التالية تمثل مركب تساهمي ؟



17- اى عناصر المجموعة (2A) التالية يكون مركبات تغلب عليها خواص المركبات التساهمية ؟



18- اى المركبات الاتية يحتوى على نوعين من الروابط الكيميائية ؟



19- علل لما يأتى : درجة انصهار ملح الطعام اكبر مما لملاح كلوريد الماغنسيوم ؟

20- اكتب التوزيع الالكترونى للعنصرين ^{20}Ca , ^{17}Cl ثم استنتج نوع الرابطة التى تنشأ بينهما و كذلك صيغة المركب الناتج من اتحادهما