

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج المصرية



أوراق عمل الدروس الأول والثاني والثالث

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 09:09:45 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
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني الثانوي



صفحة المناهج
المصرية على
فيسبوك

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

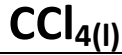
الاسم :

<p>1- اى مما يأتى 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- تركيب الجزيئات التالية يتعارض مع قاعدة الثمانيات عدا</p>			
AlCl_3	BCl_3	SF_6	CCl_4
<p>3- يتساوي عدد ازواج الارتباط في الجزيئات الاتية عدا</p>			
H_2O	SO_2	BeF_2	BF_3
<p>4- الشكل المقابل يعبر عن نموذج لويس لذرة العنصر</p>			
$\text{X}:$	${}_{53}\text{D}$	${}_{38}\text{C}$	${}_{34}\text{B}$
<p>5- يمكن حدوث تهجين بين اوربيتالات المستويات الفرعية</p>			
$3p, 4d$	$3d, 5s$	$2p, 2s$	$1p, 1s$
<p>6- عدد ازواج الالكترونات الحرة في جزئ H_2O يساوي عدد ازواج الارتباط في جزئ</p>			
N_2	HCl	NH_3	H_2S
<p>7- ما عدد الالكترونات المشتركة في تكوين الروابط التساهمية في جزئ الميثان CH_4 ؟</p>			
$2e^-$	$4e^-$	$8e^-$	$10e^-$
<p>8- اى الجزيئات الاتية تثار احدى ذراتها قبل حدوث عملية التهجين فيها ؟</p>			
CHCl_3	H_2	NH_3	N_2
<p>9- اى زوج من ازواج الجزيئات الاتية يتفق في الشكل الفراغي للجزئ ؟</p>			
$\text{NH}_3, \text{H}_2\text{O}$	NH_3, CH_4	$\text{BeF}_2, \text{BF}_3$	$\text{Cl}_2\text{O}, \text{H}_2\text{O}$
<p>10- يكون عنصر الكالسيوم ${}_{20}\text{Ca}$ رابطة ايونية مع عنصر</p>			
${}_{4}\text{Be}$	${}_{19}\text{K}$	${}_{12}\text{Mg}$	${}_{34}\text{Se}$
<p>11- ما عدد كل من الروابط سيجما و باى في الجزئ الواحد من المركب : HCCCCCH_3 ؟</p>			
$4\pi, 8\sigma$	$6\pi, 4\sigma$	$4\pi, 7\sigma$	$8\pi, 6\sigma$

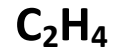
12- الزاوية بين الروابط تكون اقل ما يمكن في جزئى



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



14- الجزئ الذى يتضمن (14 الكترون و 2 زوج الكترون حر و 2 رابطة من النوع π) يكون



15- محصلة عزم الازدواج القطبى تساوي صفر في جزئى المركب



16- اى المواد التالية تمثل مركب تساهمى ؟



17- تتكون بلورات كلوريد الصوديوم من



18- الجزيئات الاتية جميعها قطبية عدا



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



20- يحتوى جزئى NH_4OH على روابط

تساهمية – تناسقية –
هيدروجينية

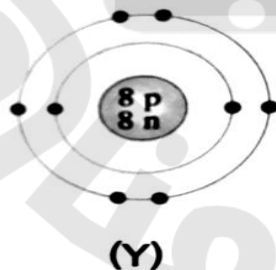
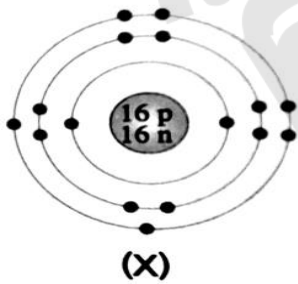
ايونية – فلزية –
قطبية

تساهمية –
تناسقية – ايونية

ايونية – فلزية –
هيدروجينية

21- الشكل المقابل يوضح التوزيع

الالكترونى لعنصرين (X) و (Y) ما
الصيغة الكيميائية لجزئى المركب الناتج
من اتحاد ذرتين من العنصر (Y) مع
ذرة واحدة من العنصر (X) ؟



22- حدد ترتيب ازواج الالكترونات للجزئى الذى تحتوى الذرة المركزية فيه على
2 زوج الكترونات ارتباط و 1 زوج الكترونات حر مع كتابة الاختصار المعبر
عنه