

نشاط درس الروابط الكيميائية وأهميتها مع نموذج الإجابة



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع فايلاتي ← المناهج العمانية ← الصف التاسع ← كيمياء ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-09-27 13:41:23

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:

إعداد: رمضان عبد الحليم

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



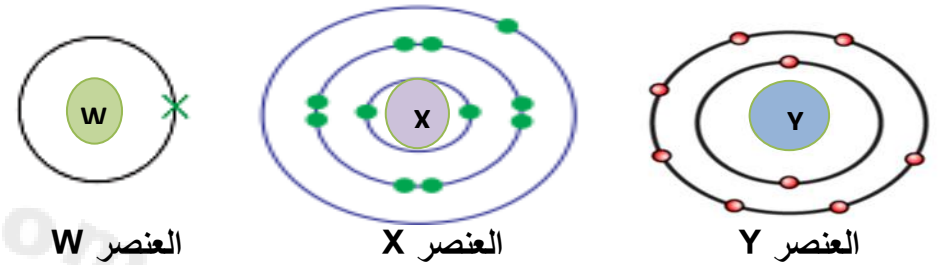
صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

كراسة الأسئلة بمحافظة ظفار	1
حل أسئلة الكتاب وتمارين كتاب النشاط وأوراق عمل للوحدة الأولى (حالات المادة)	2
الكراسة الامتحانية المحلولة لعام 2026 م	3
مبادرة عقول مبدعة	4
الكراسة الامتحانية مدرسة أبو الأسود الدولي	5

حلم الوسطى - الصف التاسع (كيمياء)
نشاط (١-٤) الروابط الكيميائية وأهميتها

١- توضح الأشكال التالية التركيب الذري لثلاث عناصر، ادرسهم جيداً ثم أجب:



(أ) وضح بالرسم مستعيناً بمخطط النموذج النقطي تمثيل الروابط فيما يلي:

رابطه تساهمية أحادية لنفس الذرة: (درجة)

رابطه تساهمية أحادية لذرتين مختلفتين: (درجة)

(ب) تتكون رابطه أيونية بين الذرتين: (درجة)

(ظلل الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاه مع ذكر السبب)

W ، Y ○

X ، Y ○

السبب:

(ج) أكمل: تكتسب ذرة (Y) إلكترونات أثناء التفاعل متحولة إلى (درجة)

(د) ضع علامة (✓) أمام العبارة حسب ما يناسبها بالجدول التالي: (درجة)

العبارة	صح	خطأ
١- ترتبط الذرات مع بعضها في روابط كيميائية للوصول إلى تركيب إلكتروني مماثل للتركيب الإلكتروني للغازات النبيلة.		
٢- يتكون جزيء (X ₂) عندما تشارك كل ذرة (X) بالإلكترون واحد فقط.		

نموذج الإجابة لنشاط (١-٤)

رقم السؤال	رقم المفردة	الإجابة	الدرجة (معلومات أخرى)	رقم الهدف	مستوى التعلم
أ	١	- رسم الطالب للرابطة بين الذرتين W,W أو Y,Y - رسم الطالب للرابطة بين الذرتين W,Y	(درجتان) - درجة واحدة لكل رسم صحيح - صفر في حالة الرسم الخطأ لكل واحدة	٣-٦	تطبيق
ب	١	X ، Y لأن (X) يفقد الكترون متحولاً إلى أيون موجب بينما يكتسب (Y) نفس الإلكترون متحولاً إلى أيون سالب، ونتيجة للتجاذب الإلكتروني بينهما تتكون الرابطة الأيونية	- (درجة واحدة) في حالة الإختيار الصحيح وذكر السبب - (صفر) في حالة الإجابة على أحدهما وخطأ الأخرى أو عدم الإجابة عليهما	٢-٥	استدلال
ج	١	أيون سالب	(درجة واحدة)	١-٥	معرفة
د	١	١- صح ٢- خطأ	- (درجة واحدة) في حالة الإجابة الصحيحة علي كلا النقطتين - (صفر) في حالة الإجابة علي واحدة أو عدم صحة الإثنين.	٢-٦	معرفة

