

مراجعة الفصل الرابع الرابطه التساهمية

الروابط التساهمية

مراجعة المفردات

اكتب عن يمين كل تعريف في العمود A رمز المصطلح المناسب له من العمود B فيما يلي:

العمود B	العمود A
a. الصيغة البنائية	1. قابلية ذرة في المركب لجذب الإلكترونات.
b. الجزيء	2. رابطه لا تكون فيها الإلكترونات مشتركة بالتساوي.
c. نموذج VSEPR	3. أي رابطه تكون نتيجة مشاركة الإلكترونات.
d. رابطه تساهمية تناسقية	4. الجزيء الذي يتكون عندما ترتبط ذرتان أو أكثر برابطه تساهمية.
e. التهجين	5. تفاعلات تطلق طاقة في أثناء تكوين روابط جديدة أكثر من الطاقة التي تمتصها عند تكسير روابط المواد المتفاعلة.
f. أحماض أكسجينية	6. رابطه تكون فيها الإلكترونات المشتركة في المنتصف بين الذرتين.
g. الكهروسالبية	7. رابطه تنشج عن اندماج مستويات الطاقة الفرعية المتوازية.
h. رابطه سيجمما	8. أي مركب حمضي يحتوي على الأكسجين.
i. تساهمية قطبية	9. نموذج يبين كيفية ترتيب الذرات في الجزيء.
j. رابطه باي	10. تفاعلات تمتص طاقة في أثناء تفكك روابط جزيئات المواد المتفاعلة أكثر من الطاقة التي تطلقها عند تكوين روابط جديدة في المواد الناتجة.
k. رابطه تساهمية	11. حالة تحدث عندما يكون بالإمكان رسم أكثر من تركيب من تراكيب لويس للجزيء الواحد.
l. الرنين	12. رابطه تحدث عندما تقدم ذرة زوجا من الإلكترونات للمشاركة بالرابطه.
m. ماص للحرارة	13. نموذج يُستخدم لتحديد شكل الجزيء.
n. طارد للحرارة	14. اندماج المستويات في ذرة لتكوين مستويات طاقة جديدة متماثلة.