مراجعة الفصل الرابع
الرابطة التساهمية

الروابط التساهمية

مراجعة المفردات

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

العمود A

_____ 1. قابلية ذرة في المركب لجذب الإلكترونات.

_____ 2. رابطة لا تكون فيها الإلكترونات مشتركة بالتساوي.

_____ 3. أيّ رابطة تتكون نتيجة مشاركة الإلكترونات.

_____ 4. الجزيء الذي يتكوّن عندما ترتبط ذرتان أو أكثر برابطة تساهمية.

_____ 5. تفاعلات تُطلق طاقة في أثناء تكوين روابط جديدة أكثر من الطاقة التي تمتصها عند تكسير روابط المواد المتفاعلة.

_____ 6. رابطة تكون فيها الإلكترونات المشتركة في المنتصف بين الذرتين.

_____ 7. رابطة تَنتُج عن اندماج مستويات الطاقة الفرعية المتوازية.

_____ 8. أيّ مركّب حمضي يحتوي على الأكسجين.

_____ 9. نموذج يُبيّن كيفية ترتيب الذرات في الجزيء.

_____ 10. تفاعلات تمتص طاقة في أثناء تفكك روابط جزيئات المواد المتفاعلة أكثر من الطاقة التي تُطلِقها عند تكوين روابط جديدة في المواد الناتجة.

_____ 11. حالة تحدث عندما يكون بالإمكان رسم أكثر من تركيب من تراكيب لويس للجزيء الواحد.

_____ 12. رابطة تحدث عندما تُقدِّم ذرة زوجًا من الإلكترونات للمشاركة بالرابطة.

_____ 13. نموذج يُستخدَم لتحديد شكل الجزيء.

_____ 14. اندماج المستويات في ذرة لتكوين مستويات طاقة جديدة متماثلة.

العمود B

a. الصيغة البنائية

b. الجزيء

c. نموذج VSEPR

d. رابطة تساهمية تناسقية

e. التهجين

f. أحماض أكسجينية

g. الكهروسالبية

h. رابطة سيجما

i. تساهمية قطبية

j. رابطة باي

k. رابطة تساهمية

l. الرنين

m. ماصّ للحرارة

n. طارد للحرارة

LIVEWORKSHEETS