

التراكيب الجزيئية

اقرأ في كتابك عن تراكيب لويس.

اكتب كلمة (صواب) عن يمين الجملة الصحيحة، وكلمة (خطأ) عن يمين الجملة غير الصحيحة فيما يلي:

1. تُبين الصيغة البنائية ترتيب الذرات في الجزيء.
2. للذرة المركزية في الجزيء أكبر قوة جذب للإلكترونات.
3. تكون ذرات الهيدروجين في الجزيئات دائماً طرفية (جانبية) بالنسبة إلى الذرة المركزية.
4. عدد الروابط في الجزيء يساوي عدد أزواج الإلكترونات.
5. لإيجاد العدد الكلي للإلكترونات المتوافرة للترابط في الأيون الموجب، يجب إضافة شحنة الأيون إلى العدد الكلي للإلكترونات تكافؤ الذرات الموجودة.
9. يحتوي جزيء ثاني أكسيد الكربون على رابطتين تساهميتين ثنائيتين.
10. إلكترونات أي ذرة جميعها تتوافر لتكوين الروابط.
11. يحتوي أيون الكبريتات (SO_4^{2-}) على 32 إلكترونًا متوافرًا لتكوين روابط.
12. عندما يرتبط الكربون مع الأكسجين، فإن الجزيء الناتج يحتوي على 10 أزواج من الإلكترونات الروابط.