

التمرين 03

1. أعط تمثيل كرام لكل من الجزيئات التالية : CO_2 ، HBr ، H_2S . بين في كل حالة مركز الشحن الموجبة ومركز الشحن السالبة. أعط بدلالة الشحنة الابتدائية e شحنة كل مركز. استنتج هل هذه الجزيئات مستقطبة أم لا .

2. تعطى الجزيئة HBr محلولاً إلكتروليتياً عندما تذوب في الماء، أكتب الصيغة الكيميائية لهذا المحلول.

معطيات: الأوكسجين أكثر كهروسلبية من الكربون.

البروم أكثر كهروسلبية من الهيدروجين.

الكبريت أكثر كهروسلبية من الهيدروجين.

الأكسجين $Z=8$ ، البروم $Z=35$ الكبريت $Z=16$