

**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  $Z=16$