

حل التمرين 03

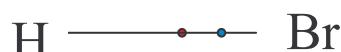


1. تمثيل كرام لجزيئه CO_2 :

- مركز الشحن السالبة -22e . O 8 إلكترونات و C 6 إلكترونات)

- مركز الشحن الموجبة +22e . O 8 بروتونات و C 6 بروتونات)

نلاحظ أن المركزين متطابقين ، نستنتج أن جزيئة ثاني أكسيد الكربون غير مستقطبة.



2. تمثيل كرام لجزيئه HBr :

- مركز الشحن السالبة -36e . H 1 إلكترون واحد و Br 35 إلكترونا)

- مركز الشحن الموجبة +36e . O 8 بروتونات و Br 35 بروتونا)

نلاحظ أن المركزين غير متطابقين ، نستنتج أن جزيئة برومور الهيدروجين مستقطبة.



3. تمثيل كرام لجزيئه H_2S :

- مركز الشحن السالبة -17e . S 16 إلكترونا و H 1 إلكترون واحد)

- مركز الشحن الموجبة +22e . O 8 بروتونا و H 1 بروتون واحد)

نلاحظ أن المركزين غير متطابقين ، نستنتج أن جزيئة كبريتور الهيدروجين غير مستقطبة.

4. الصيغة الكيميائية للمحلول المائي لبرومور الهيدروجين : $(\text{H}_{aq}^+, \text{Br}_{aq}^-)$