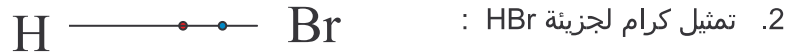


حل التمرين 03



- مركز الشحنة السالبة -22e. (O 8 إلكترونات و C 6 إلكترونات)
 - مركز الشحنة الموجبة +22e. (O 8 بروتونات و C 6 بروتونات)
- نلاحظ أن المركزين متطابقين ، نستنتج أن جزيئة ثاني أكسيد الكربون غير مستقطبة.



- مركز الشحنة السالبة -36e. (H إلكترون واحد و Br 35 إلكترونات)
 - مركز الشحنة الموجبة +36e. (O 8 بروتونات و Br 35 بروتونات)
- نلاحظ أن المركزين غير متطابقين ، نستنتج أن جزيئة برومور الهيدروجين مستقطبة.



- مركز الشحنة السالبة -17e. (S 16 إلكترونات و H إلكترون واحد)
 - مركز الشحنة الموجبة +22e. (S 16 بروتونات و H بروتون واحد)
- نلاحظ أن المركزين متطابقين ، نستنتج أن جزيئة كبريتور الهيدروجين غير مستقطبة.

4. الصيغة الكيميائية للمحلول المائي لبرومور الهيدروجين : (H_{aq}⁺ , Br_{aq}⁻) .