

### SITUATION 3

La molécule de méthanal présente :

- des liaisons C—H apolaires car C et H ont des électronégativités proches.
- une liaison C=O polaire, avec O plus électronégatif que C. L'oxygène porte donc une charge partielle  $\delta^-$  et C porte une charge partielle  $\delta^+$ .

L'oxygène porte deux doublets non liants et établit deux liaisons simples.

On établit ainsi le schéma de Lewis du méthanal :

