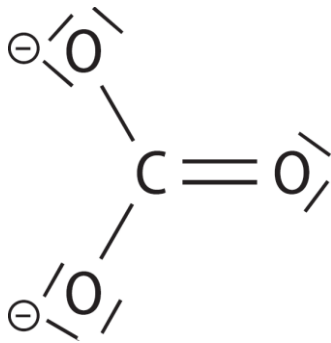


Chapitre 3

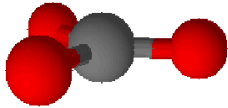
22 Nettoyant écologique

1. L'atome de carbone participe à quatre liaisons covalentes. L'atome d'oxygène participe à deux liaisons covalentes et possède deux doublets non liants. Un des doublets liants de l'oxygène peut se transformer en doublet non liant auquel cas l'élément oxygène porte une charge négative. Ce phénomène se produit avec deux des trois éléments oxygène de cette entité, ce qui confère une charge « 2- » à cet ion. Le schéma de Lewis de l'ion carbonate est :



2. Cet ion comporte trois liaisons, une double et deux simples. Ces liaisons s'éloignent au maximum ce qui donne à l'ion une forme plane et triangulaire.

3. On vérifie cette réponse avec un logiciel de représentation moléculaire :



- **Polarité des molécules**