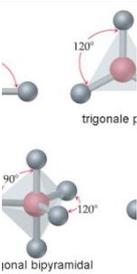
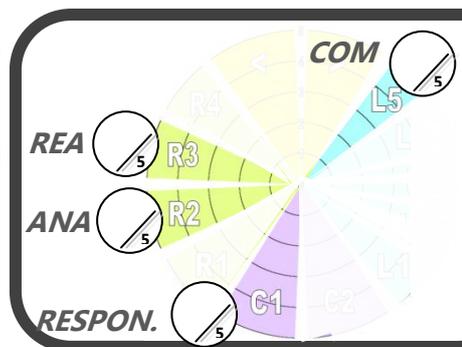


Pour se mettre
aller plus loin



Activité page 83

En 1916, l'Américain Gilbert Lewis suppose que lors de la formation des liaisons entre atomes d'une molécule, chacun partage un électron, constituant ainsi des doublets d'électrons. Il put ainsi expliquer les raisons de bien des réactions chimiques. Cependant, cela ne suffisait pas à toutes les expliquer...



En quoi la théorie de R. Gillespie de 1957 complète à merveille la théorie de G. Lewis ?

A. Pratique expérimentale

- Q1. Question 1 du manuel sur la représentation en 3D des molécules. (REA)
- Q2. Question 2 du manuel – Première description simple des géométries. (S'APP)
- Q3. Question 3 du manuel – Qualifier plus précisément les différentes géométries. (COM)
- Q4. Question 4 du manuel – Expliquer l'influence des doublets non liants sur la géométrie. (ANA)

Logiciel sur navigateur
pour réaliser tes
représentations
moléculaires
en 3D ▶



B. Un pas vers le cours

- Q5. Question 5 du manuel. (VAL)

Tes réponses :

Grid area for writing answers.