

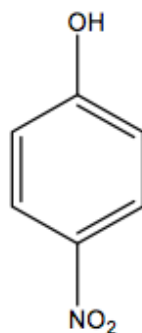
Exercice 6 : schémas de Lewis et méthode VSEPR

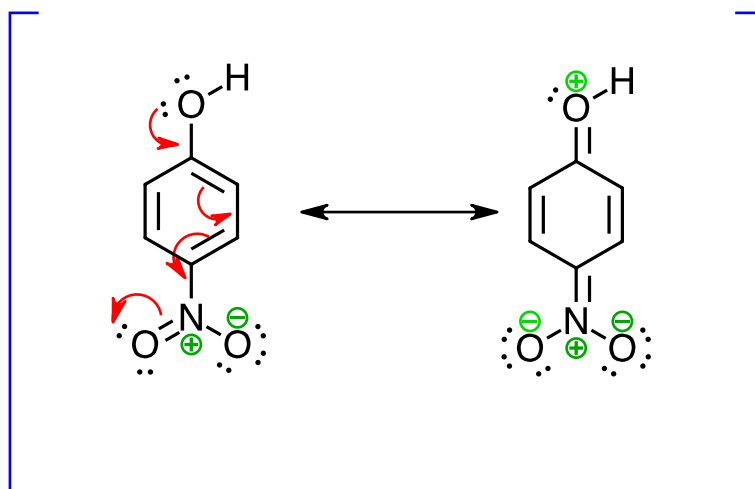


CORRIGE

Exercice 6 : chimie organique et mésomérie

- 1) Redessinez cette molécule mais en y faisant apparaître tous les doublets libres non représentés et puis surtout en développant correctement le groupe nitro NO_2 .
- 2) Montrez que ce groupe exerce un effet attracteur d'électrons en proposant des formes mésomères explicites.





Nous voyons que globalement, le cycle avec le groupe OH qu'il porte a été affaibli en électrons parce que ceux-ci sont délocalisés vers le groupe NO₂, qui les attire. Nous dirons qu'un tel groupe exerce un **effet mésomère attracteur**, et en chimie organique, un tel effet sera noté - **M** (un effet donneur d'électrons par effet mésomère sera quant à lui noté +M).