

## Méthodologie pour trouver une structure de Lewis

	HOCl	HNO <sub>3</sub>	HCN	CNH
<p><b>1.</b> dénombrer le nombre total d'électrons de valence de la structure (c'est la somme des électrons de valence de chaque atome, moins la charge globale de la structure si la structure est ionique) Ce dénombrement permet de connaître le nombre de doublets à placer, et la présence éventuelle d'un électron célibataire</p>				
<p><b>2.</b> positionner les symboles des atomes selon l'enchaînement moléculaire (atomes centraux au centre et atomes terminaux en périphérie)  <i>remarques:</i>            Un hydrogène est forcément terminal.            Un halogène est très souvent terminal.            Si un hydrogène est acide (au sens de Bronsted), et qu'un oxygène est disponible, ce H est souvent lié à l'oxygène.</p>				
<p><b>3.</b> relier les atomes liés entre eux par des liaisons simples (et décompter le nombre de doublets à placer)</p>				
<p><b>4.</b> compléter l'octet des atomes terminaux :            halogène terminal : 3 doublets non liants            H terminal : ne rien compléter            O terminal : proposer pour l'instant 3 doublets</p>				
<p><b>5.</b> placer les doublets restant sur les atomes centraux, en commençant par les atomes présentant le moins de liaison (commencer souvent par les oxygènes, puis les azotes, i.e. aussi par ordre d'électronégativité), de manière à ce que ces atomes se rapprochent au maximum de leur octet.</p>				
<p><b>6.</b> déplacer certains doublets non liant pour en faire des liaisons multiples, si des atomes C, N ou O sont déficitaires par rapport à l'octet.</p>				
<p><b>7.</b> attribuer éventuellement les charges formelles</p>				