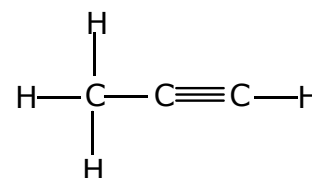
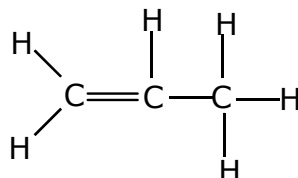
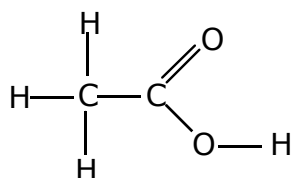


*Travaux dirigés*  
2011-2012

**Exercice n°1**

Déterminer l'hybridation des carbones et des hétéroatomes dans les composés suivants:



**Exercice n°2**

Etablir les structures de Lewis pour les molécules suivantes puis compléter le tableau ci-dessous (l'atome central est indiqué en couleur et en gras) :

Molécule	Structure De Lewis	Hybridation de l'atome central	VSEPR AX <sub>n</sub> E <sub>m</sub>	Géométrie
<b>HCN</b>				
<b>SO<sub>2</sub></b>				
<b>CO<sub>2</sub></b>				
<b>SCN<sup>-</sup></b>				
<b>H<sub>2</sub>CO</b>				
<b>NO<sub>2</sub><sup>+</sup></b>				
<b>NO<sub>3</sub><sup>-</sup></b>				
<b>ClF<sub>3</sub></b>				
<b>ICl<sub>2</sub><sup>-</sup></b>				
<b>XeO<sub>2</sub>F<sub>2</sub></b>				
<b>IF<sub>5</sub></b>				
<b>XeF<sub>4</sub></b>				
<b>BF<sub>3</sub></b>				