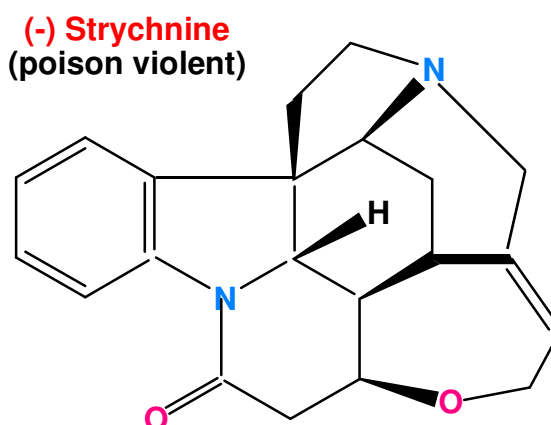
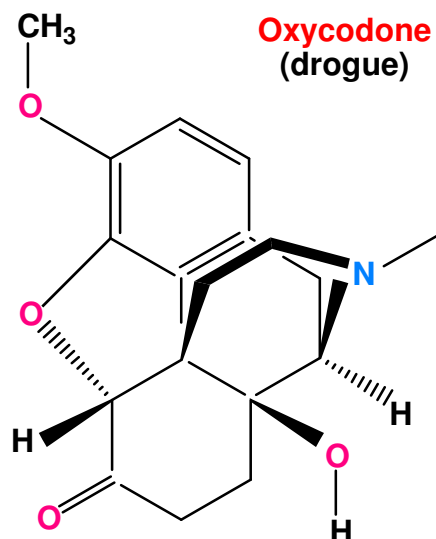


Travaux dirigés
2015-2016

Exercice n°1

Déterminer l'état d'hybridation des atomes de carbone et des hétéroatomes présents dans les molécules suivantes:

**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 _n E _m	Géométrie
CS₂				
SO₂				
H₂CS				
XeF₄				
SnCl₂				
NOCl				
NO₂⁺				
XeOF₄				
SnH₄				
AlCl₃				
CHCl₃				
TeCl₂				
CO₃²⁻				
SO₄²⁻				
BrF₅				