**Atelier sur les modèles moléculaires**

Pour chacune des molecules suivantes vous devez

1. Faire les cases quantiques.
2. Démontrer les liaisons.
3. Calculer la quantité de nuages électroniques autour de l’atome central (# de voisins).
4. Déterminer le type d’hybridation de chacun des atomes.
5. Dessiner la molécule en 3D selon le type de géométrie concerné.
6. Dessiner le moment dipôlaire s’il y en a un.
7. Vérifier à l’aide d’un modèle ou bien du logiciel spirex si vous avez la bonne réponse.
   1. PCl5
   2. I3
   3. Xe F4
   4. SiO2
   5. C2H2
   6. C2H4
   7. CH3COOH