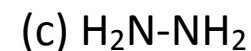
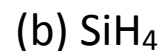


自習問題

1. 次の分子のLewis構造式を描け。★★

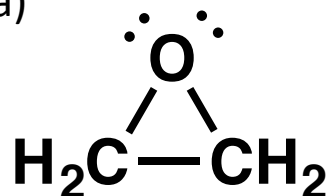
但し、結合を作っている電子は線で、結合を作っていない電子は点で示せ。



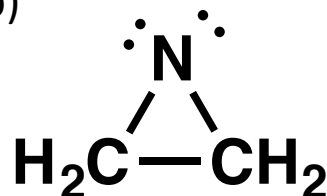
2. $_{15}\text{P}$ および $_{16}\text{S}$ 原子の電子配置をエネルギー準位図に矢印で示せ。★★

3. 次の分子に必要なならば電荷を書き加えよ。★★

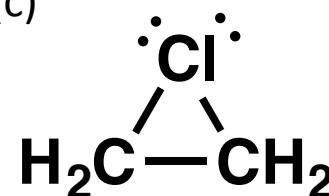
(a)



(b)



(c)

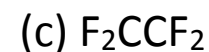
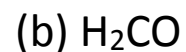
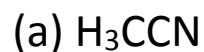


自習問題

4. 次の化合物には少なくとも一つの多重結合がある。★★

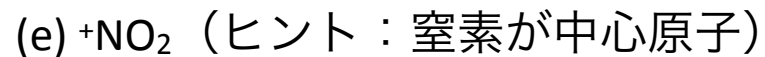
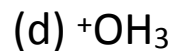
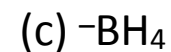
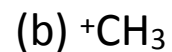
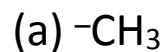
各分子のLewis構造式を描け。

但し、結合を作っている電子は線で、結合を作っていない電子は点で示せ。



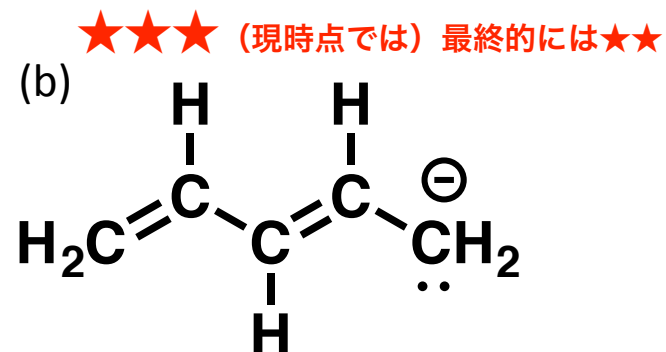
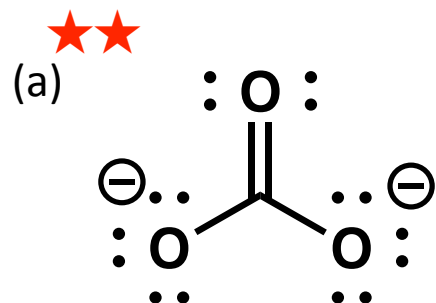
5. 次の化学種（電荷を荷電原子の左隣に示している）のLewis構造式を描け。

但し、結合を作っている電子は線で、結合を作っていない電子は点で示せ。



自習問題

6. 次の化合物の共鳴構造式を描け。



(c) (注：この構造式上では、形式電荷は示されていない)

