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。

(a) CH₃OH

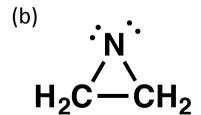
(b) SiH_4

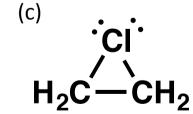
(c) H_2N-NH_2

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

次の分子に必要ならば電荷を書き加えよ。★★

(a)





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。

(a) H₃CCN

(b) H₂CO

(c) F_2CCF_2

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。



(a) $-CH_3$

(b) +CH₃

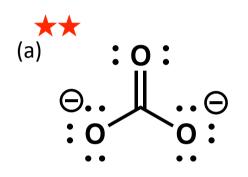
(c) -BH₄

(d) $+OH_3$

(e) +NO₂ (ヒント:窒素が中心原子)

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)