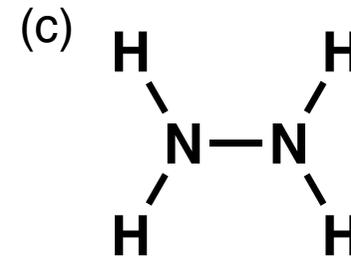
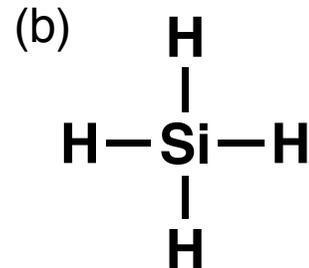
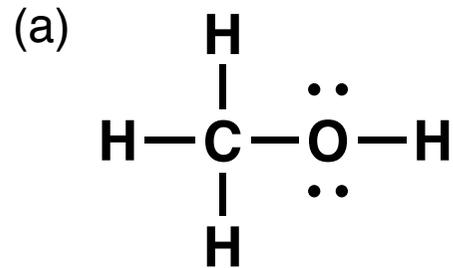


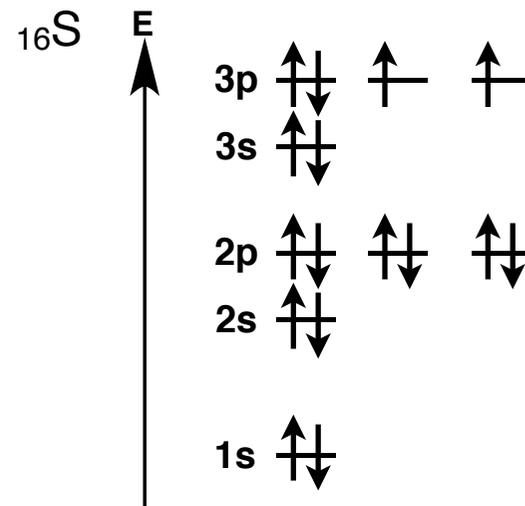
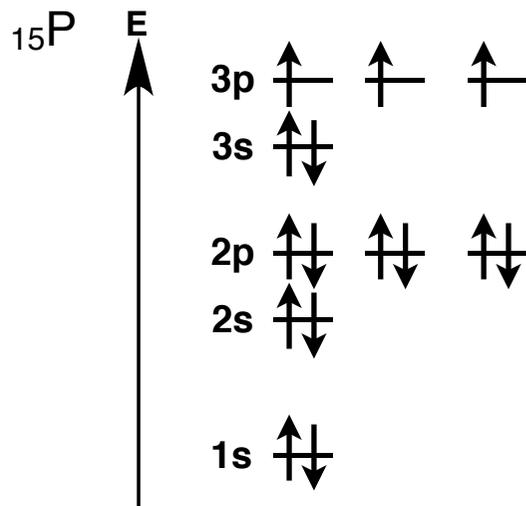
解答

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。

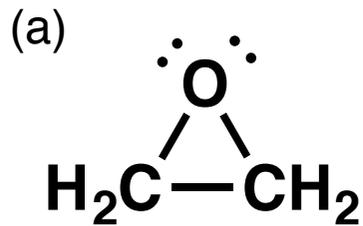


2. ^{15}P および ^{16}S 原子の電子配置をエネルギー準位図に矢印で示せ。

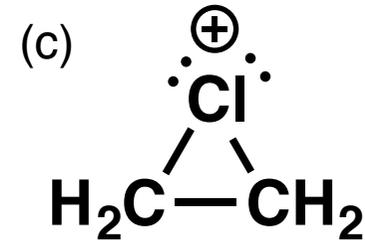
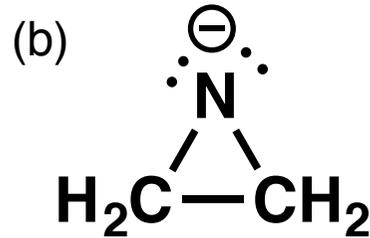


解答

3. 次の分子に必要なならば電荷を書き加えよ。



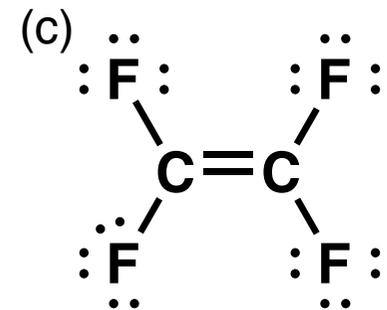
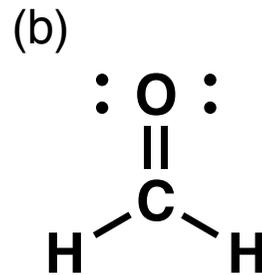
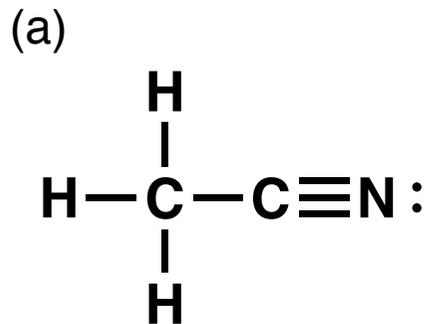
電荷なし



4. 次の化合物には少なくとも一つの多重結合がある。

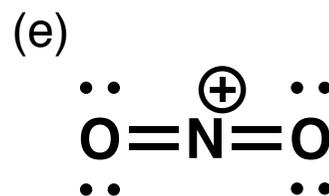
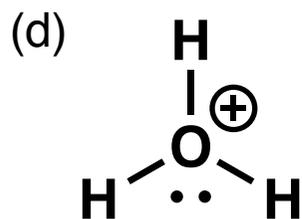
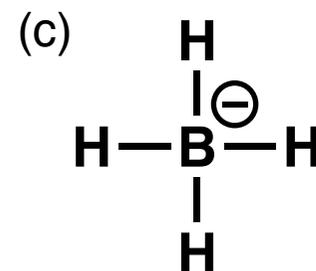
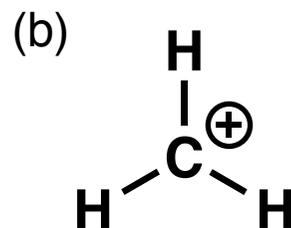
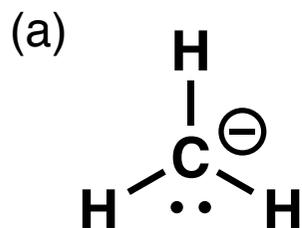
各分子のLewis構造式を描け。

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。



解答

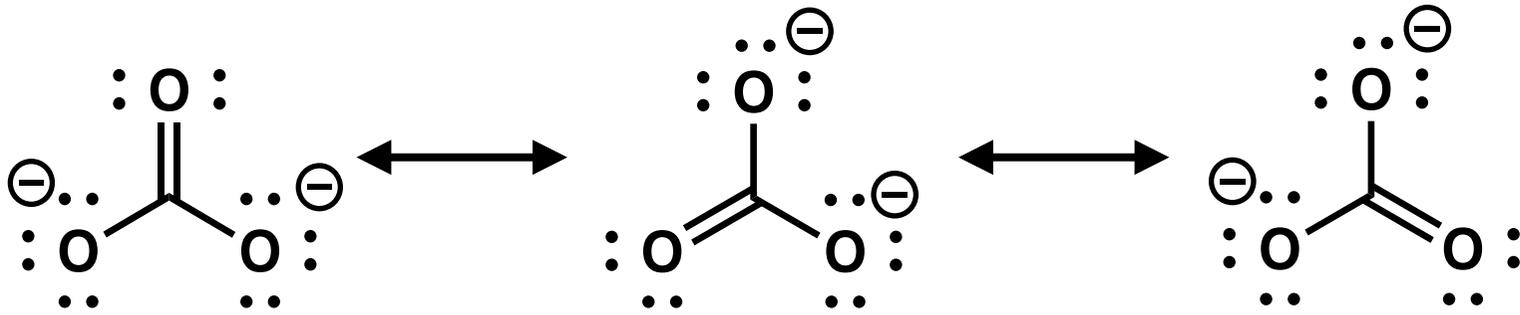
5. 次の化学種（電荷を荷電原子の左隣に示している）のLewis構造式を描け。
但し、結合を作っている電子は線で、結合を作っていない電子は点で示せ。



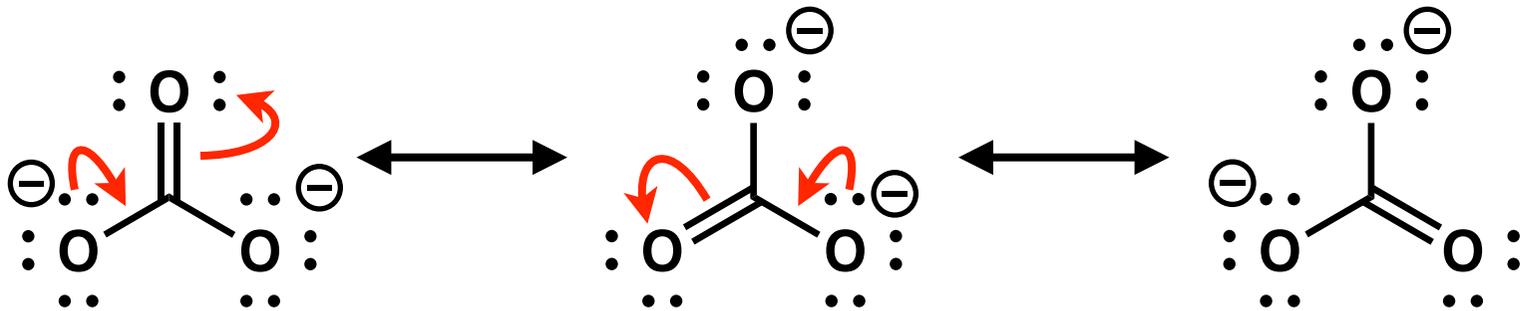
解答

6. 次の化合物の共鳴構造式を描け。

(a)



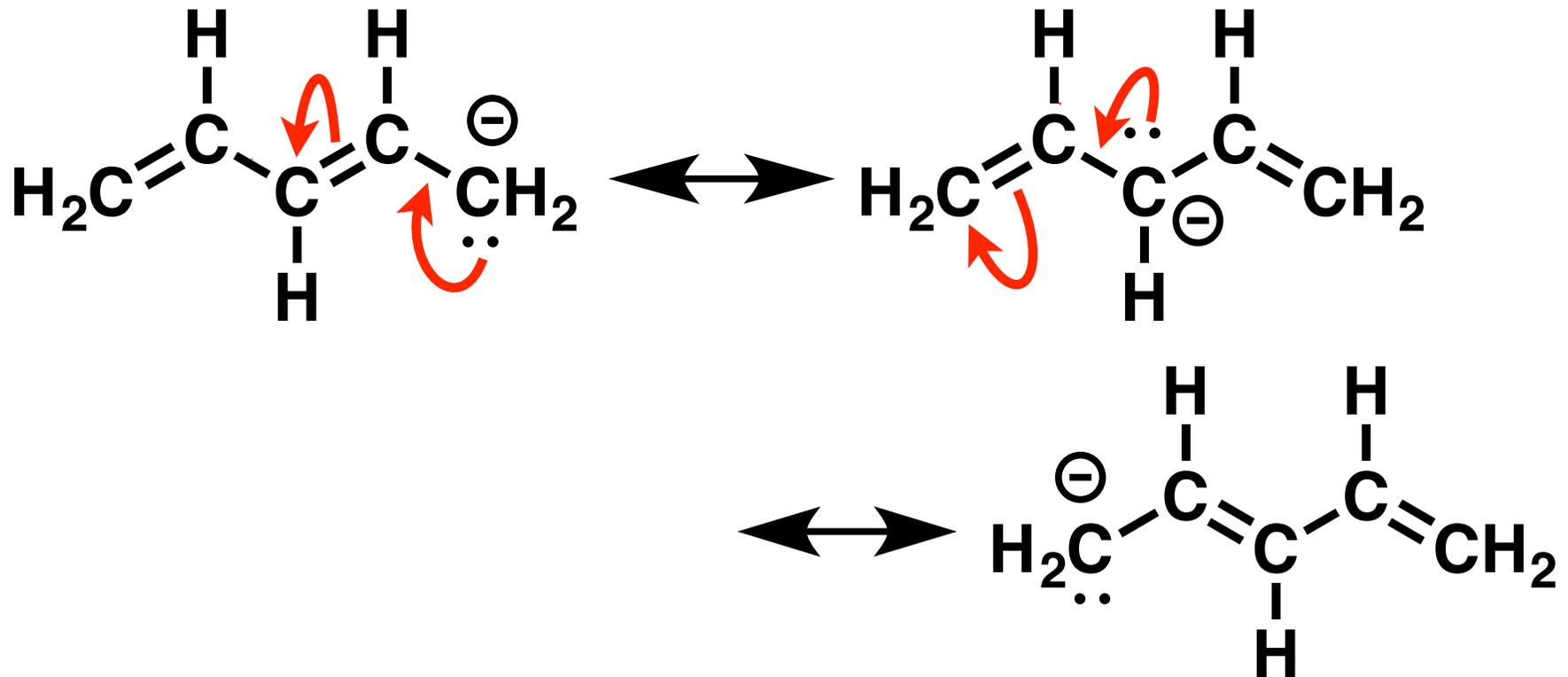
(電子移動の矢印も示すと...)



解答

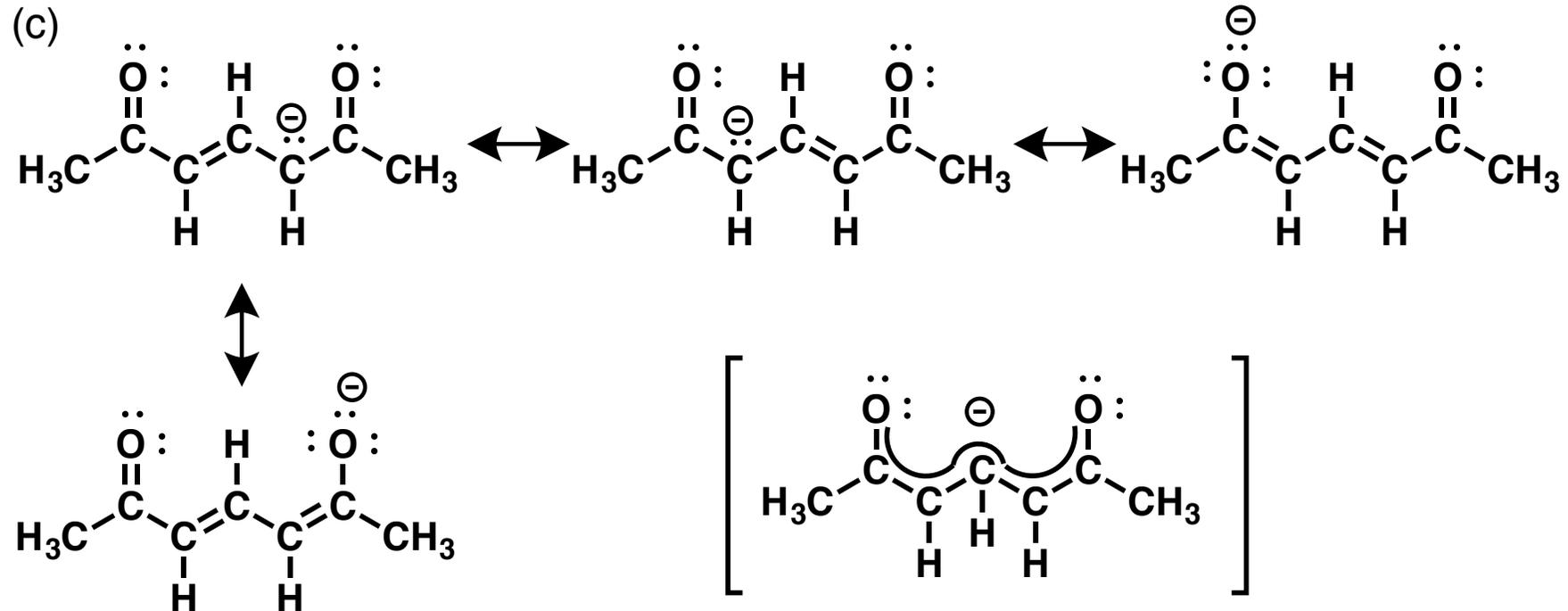
6. 次の化合物の共鳴構造式を描け。

(b)



解答

6. 次の化合物の共鳴構造式を描け。



重なった形

共鳴構造式一つ一つは存在せず、全てが重なった形が真の姿。

不自然な形式電荷をもつLewis構造は捨てる。