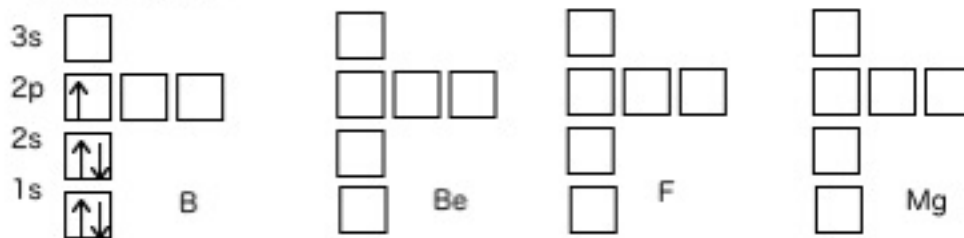


有機化学I小問題1

1) 周期表を見て ベリリウム(Be), フッ素(F), マグネシウム(Mg)の電子配置を, 次の例(ホウ素)の例にならって書け。

(例) [3p, 4s, 3d 略]



2) 周期表を見て, 次の原子またはイオンの電子配置を例にならって表記せよ。

また最外殻電子と不対電子の個数を書け。

例 B: $(1s)^2(2s)^2(2p)^1$ 3個 1個

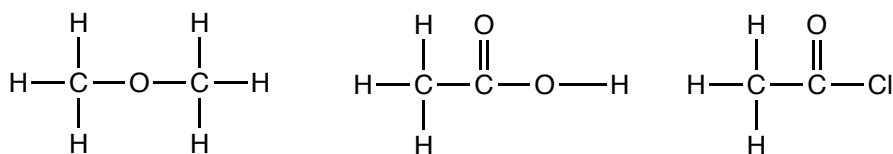
酸素(O):

窒素(N):

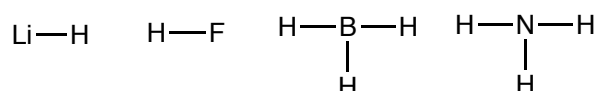
鉄(Fe):

フッ化物イオン(F⁻):

3) 次のケクレ構造で省略されている lone pair をすべて書き込め。



4) 種々の元素の水素化物のケクレ構造である。lone pair を書き込み, 希ガスの電子配置をとっていない原子を○で囲め。



5) ……と を使って, 残りの水素を示せ

