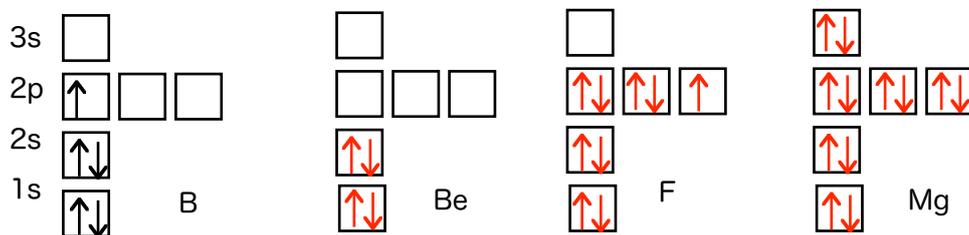


有機化学I 小問題1

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

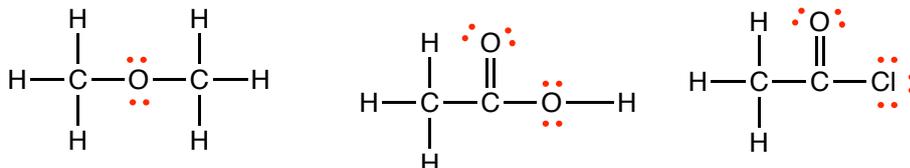
酸素(O) :  $(1s)^2(2s)^2(2p)^4$  6個 2個

窒素(N) :  $(1s)^2(2s)^2(2p)^3$  5個 3個

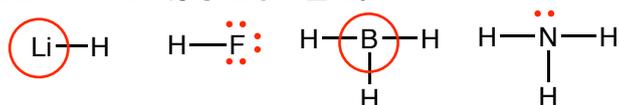
鉄(Fe) :  $(1s)^2(2s)^2(2p)^6(3s)^2(3p)^6(3d)^6(4s)^2$  2個 4個

フッ化物イオン(F-) :  $(1s)^2(2s)^2(2p)^6$  8個 0個

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  $\blacktriangleleft$  を使って, 残りの水素を示せ

