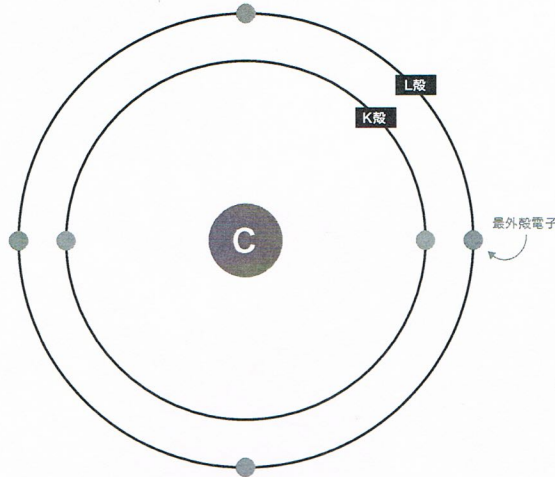




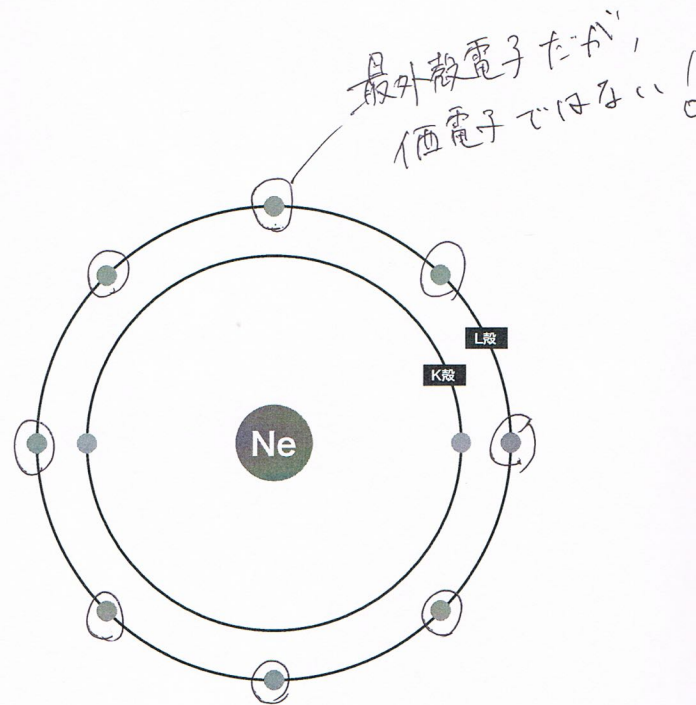
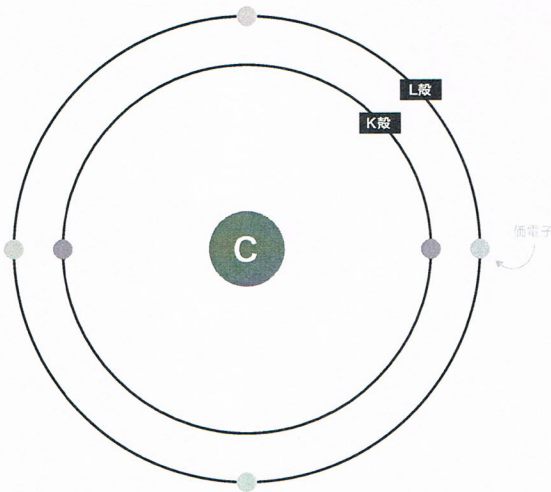
# 1 最外殻電子とは

>> 最も外側にある電子殻に存在する電子



# 2 価電子とは

>> 反応に使われる電子 (≡ 最外殻電子)



基本的に、最外殻電子が反応に使われるので最外殻電子=価電子と言える。しかし、ネオンなどの希ガスは例外である。原子は最外殻が「希ガスの電子配置又はオクテットの状態 (最外殻電子=8コ)」の時に最も安定となるので、最外殻電子が既に8コのネオンは、(安定性を崩したくないので) 外に電子を出したり、外から電子を受け取ったりしない。それ故、ネオンのL殻にある8コの電子は、最外殻電子ではあるが価電子ではない。

# 01

## 最外殻電子と価電子

化学結合