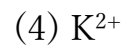
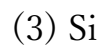
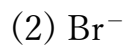


無機化学 II 課題 第 2 回 基礎無機の復習(2) (提出先: 29-1104, 提出は水曜夜まで)

問 1. 以下の原子やイオンの電子配置を記し, 最外殻電子の主量子数を答えよ. 内殻電子も省略しないこと! (0.5 点×4) ※例えば C なら, $(1s)^2(2s)^2(2p)^2$ のように書くこと.



問 2. 多電子原子において, 3s 軌道と 3d 軌道ではどちらのエネルギーが低いのかを答え, そのようなエネルギーの差が生じる理由も答えよ. (1 点)